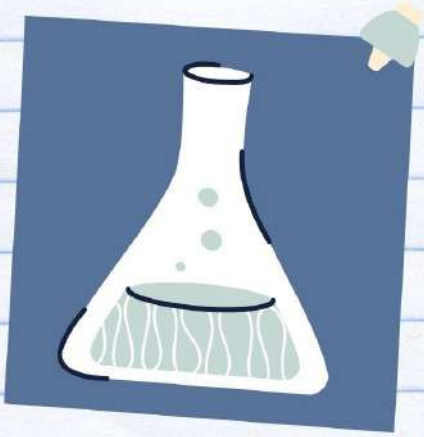
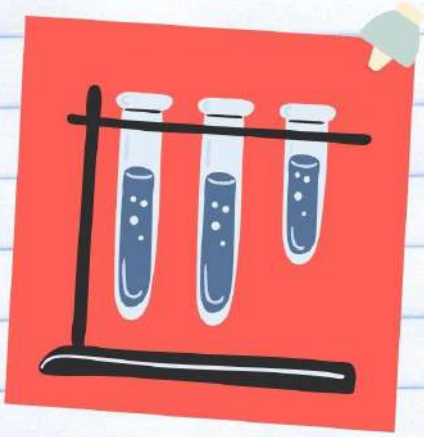
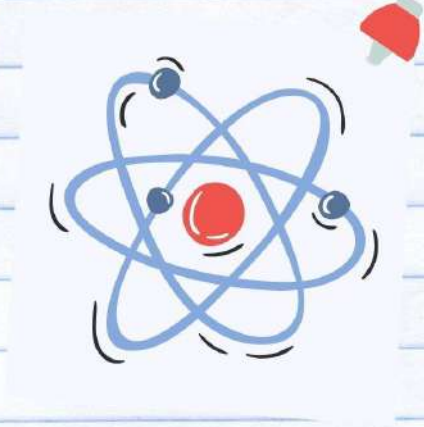
ANAIS DA XV/XVI OLIMPIADA BAIANA DE

QUÍMICA

2020/2021







WWW.OBAQ.UFBA.BR

PLANO NACIONAL DE OLIMPÍADA DE QUÍMICA

OBAQUIMICA

OLIMPIADAQUIMICA

Prof. João Carlos Salles Pires da Silva
Reitor da Universidade Federal da Bahia
Prof. Dirceu Martins
Diretor do Instituto de Química
Sra. Cassia Virginia Bastos Maciel
Pró-Reitora de Ações Afirmativas e Assistência Estudantil
Profa. Fabiana Dultra Britto
Pró-Reitora de Extensão
Prof. Penildon Silva Filho
Pró-Reitor de Ensino e Graduação
Profa. Maria de Fátima Vitória de Moura
Presidente da Associação Brasileira de Química (ABQ)
Prof. Sérgio Maia Melo
Coordenador do Programa Nacional Olimpíadas de Química
Prof. José Arimatéia Dantas Lopes
Vice- Coordenador do Programa Nacional Olimpíadas de Química
Prof. Lafaiete Almeida Cardoso
Coordenador da Olimpíada Baiana de Química
Prof. Caio Luis Santos Silva
Vice-Coordenador da Olimpiada Baiana de Química
Profa. Adelaide Maria Vieira Viveiros
Coordenadora da equipe de elaboração do exame teórico

Organização e Revisão dos originais:
Prof. Caio Luis Santos Silva
Prof. Lafaiete Almeida Cardoso
MSc. Tamires Mariel Muniz Milhazes
Bibliotecária Maria Alice Santos Ribeiro
Capa e diagramação:
Thales Santana thales.ariston@gmail.com – (71) 99248.0141

Ficha catalográfica elaborada pelo Sistema Universitário de Bibliotecas (SIBI/UFBA), com dados fornecidos pelos autores:

O 46a Olimpíada Baiana de Química. (15 e 16: 2020-2021: Salvador, BA)

Anais da XV-XVI Olimpíada Baiana de Química, 2020 e 2021 [recurso eletrônico] / Organizadores Caio Luís Santos Silva; Lafaiete Almeida Cardoso; Tamires Mariel Muniz Milhazes; Maria Alice Santos Ribeiro. – Salvador: Associação Brasileira de Química Regional Bahia, 2022.
329 p. il.

Disponível em versão *online*: www.obaq.ufba.br/anais

Inclui provas, resultados, quadro de medalhas.

ISSN: 978-65-00-59743-1.

1. Química. 2. Educação 3. Olimpíada de Química. I. Silva, Caio Luís Santos. II. Cardoso, Lafaiete Almeida. III. Milhazes, Tamires Mariel Muniz. IV. Ribeiro, Maria Alice Santos. V. Associação Brasileira de Química Regional Bahia. VI. Título.

CDU: 54
CDD: 540

PARA ALUNOS DO ENSINO MÉDIO E TECNOLÓGICO

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

COORDENADORIA GERAL

Prof. Lafaiete Almeida Cardoso IQ – UFBA – E-mail: lafaiete@ufba.br / Telefone: (71) 3283-6813

Prof. Caio Luis Santos Silva

IQ – UFBA – E-mail: clssilva@ufba.br

Telefone: (71) 3283-6800

COMISSÃO CIENTÍFICA 2021

Profª Adelaide Vieira Viveiros
IQ – UFBA
Prof. Denilson Santos Costa
IQ – UFBA
Prof. Dirceu Martins
IQ – UFBA
Profa. Floricea Magalhaes Araújo
IQ – UFBA
Prof. Guilherme Augusto Ferreira
IQ – UFBA
Prof. Humberto Polli
IQ – UFBA
Profa. Jomara Mendes Fernandes
IQ – UFBA
Prof. José Roque Mota Carvalho
IQ – UFBA
Prof. José Petronílio Lopes Cedraz
IQ – UFBA
Prof. Luiz Souza Carvalho
IQ – UFBA
Prof. Martins Dias de Cerqueira
IQ – UFBA
Prof. Mauricio Brandão dos Santos
IQ – UFBA

COMISSÃO CIENTÍFICA 2020

Profª Adelaide Vieira Viveiros
IQ – UFBA
Prof. André Alexandre Vieira
IQ – UFBA
Profª Barbara Carine Soares Pinheiro
IQ – UFBA
Prof. Dirceu Martins
IQ – UFBA
Profª Elisângela Fabiana Boffo
IQ – UFBA
Profª Floricea Magalhaes Araújo
IQ – UFBA
Profª Joicy Santamalvina dos Santos
IQ – UFBA
Prof. José Roque Mota Carvalho
IQ – UFBA
Prof. José Petronílio Lopes Cedraz
IQ – UFBA
Prof. Lafaiete Almeida Cardoso
IQ – UFBA
Prof. Lucas Bomfim Bolzon
IQ – UFBA
Prof. Luiz Souza Carvalho
IQ – UFBA
Profª Maria Lúcia da S. M. Carvalho
IQ – UFBA
Prof. Martins Dias de Cerqueira
IQ – UFBA
Prof. Raildo Alves Fiuza Junior
IQ – UFBA

APOIO À COORDENADORIA

Fábio Duarte Vilas Boas

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

E-mail:admin@ip-route.com.br / fabiovb@ufba.br Graduado - Farmácia / UFBA Programador / Desenvolvimento em UNIX-LIKE

Tamires Mariel Muniz Milhazes
Aluna de Pós-Graduação - Química / UFBA

Ubirajara de Lima Santana – Técnico-IQ/UFBA

BOLSISTAS PROGRAMA PERMANECER – PROAE/ PROEXT/ SISPER / UFBA

Alex Gomes dos Santos (Aluno de Graduação - Química / UFBA)
Bianca Bonfim Andrade (Aluna de Graduação - Química / UFBA)
Arlete Conceição da Souza (Aluna de Graduação - Química / UFBA)
Jéssica Barros de Oliveira (Aluna de Graduação - Química / UFBA)
Leonardo Cerqueira da Silva (Aluno de Graduação - Química / UFBA)
Rodrigo Marcio Vital Amaral (Aluno de Graduação - Química / UFBA)
Thales Santana Andrade (Aluno de Graduação - Química / UFBA)

OUTROS

Martins de Dias de Cerqueira – Diretor Regional - Associação Brasileira de Química / Bahia

Edilson Fortuna de Moradillo – Vice-Diretor Regional - Associação Brasileira de Química / Bahia

COORDENADORIAS MUNICIPAIS – 2021

Barreiras – Jacqueline Peixoto Miranda Badaró - Jacqueline.Ifba@Gmail.Com

Feira De Santana - Agnudes Ferreira Lima - Agnudesqui@Gmail.Com

Itabuna - Romeu Pereira Viana Neto - Romeu.Ifba@Gmail.Com

Macaúbas - Mauricio Kely Bastos Chaves - Mkbchaves@Gmail.Com

Planaltino – Maria Salome Ramos Medeiros - Quimicat@Gmail.Com

Riachão Do Jacuípe – Jucemar da Costa - Jucemar.Costa@Enova.Educacao.Ba.Gov.Br

Ruy Barbosa – Adenor Pires Sampaio Filho - Adenorpires@Gmail.Com

Serrinha – Luis Eduardo Matos Reis - Luis.Reis@Ifbaiano.Edu.Br

Vitória Da Conquista – Rossana Borges Cavalcante Vilar - Rossanabcvilar@Gmail.Com

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

Santo Antônio De Jesus – Genivaldo Gonçalves Mendonça – Profgenicoca@Hotmail.Com

COORDENADORIAS MUNICIPAIS – 2019

Amargosa – Lilian Souza Conceição Santos – lilianscon@hotmail.com

América Dourada – Ceila Cristiane de Oliveira Rodrigues Paiva – ceilacristiane@hotmail.com

Apuarema – Silvinho Souza Nascimento – silvinhopuraquimica@gmail.com

Aracatu – Bárbara Cristina Vasconcelos Coqueiro – bcvcoqueiro@gmail.com

Araci – Marcia Soares Brito – m.quimica@hotmail.com

Aratuípe – Vilma Ferreira Lessa – lessa13.vilma@gmail.com

Barra da Estiva – Gilson Rodolfo da Silva – gilsonrodolfo@gmail.com

Barreiras – Jacqueline Peixoto Miranda – jacqueline.ifba@gmail.com

Barro Preto – Jozilene Nery Martins – njozilene@hotmail.com

Bom Jesus da Lapa – Débora Nunes Lopes – promoveevoce@gmail.com

Caetité – Almino Souza Duarte – aduartek@yahoo.com.br

Camaçari – Luciene Santos Carvalho – prof.lucarvalho@gmail.com

Camaçari (Distrito Barra do Pojuca) – Luane Patrícia Guedes Barbosa – luane.gbarbosa@gmail.com

Canápolis – Janete souza Silva da Conceição – janete.fia@hotmail.com

Canarana – Jordânio Novaes Marques – jordanionovaes@hotmail.com

Candeias – Alexsandro Pereira Esteves – polivalente.pedagogico2019@gmail.com

Carinhanha – Diogo da Silva Cerqueira – diogojoli@yahoo.com.br

Catu – Delmaci Ribeiro de Jesus – delmaciribeiro@hotmail.com

Coronel João Sá – Adriano Sousa Messias – samqui10@hotmail.com

Cruz das Almas – Raineldes Avelino Cruz Junior – bugabr@hotmail.com

Érico Cardoso – Rosimeire Batista dos Santos – rosi_meyre_2512@hotmail.com

Eunápolis – Cássio Alexani Louredo – cassiogabaglia@gmail.com

Feira de Santana – Agnudes Ferreira Lima – agnudesqui@gmail.com

Governador Mangabeira – Valdecira Aragão Conceição de Almeida – dicira@hotmail.com

Guanambi – Jane Geralda Ferreira Santana –

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

jane.ferreira@guanambi.ifbaiano.edu.br

Ibirapuã – Jackeline Santana Gomes – jackalanlivia@hotmail.com

Ichu – Anderson Freitas Santana – sfa_48@hotmail.com

Ipiaú – Alexsandro dos Santos Costa – alex5andro@yahoo.com.br

Irecê – Francisco Tadeu Duarte – tadeuqui15@gmail.com

Itaberaba – Wanderson Guimarães Batista Gomes – wanderson.gomes@ifbaiano.edu.br

Itabuna – Adelson Menezes dos Santos – adelsonmenezes2011@hotmail.com

Itatim – Karine Najla Souza de Jesus – karinenajla.quimica@bol.com.br

Itiúba – Neidaltro de Matos Cardoso – neidaltro.cardoso@enova.educacao.ba.gov.br

Jacobina – Ernani Lacerda de Oliveira Neto – ernanilacerda@gmail.com

Jaguaquara – Alex José Ramos dos Santos –alexramos.ramos@bol.com.br

Jequié – Leydiane Trindade da Silva – leydiane.cej@gmail.com

Jequié – Eliana Sardinha da Silva – lyufroes@hotmail.com

Jiquiriçá – Givaldo dos Santos Andrade – givaldopjr@gmail.com

Lauro de Freitas – Adriana Vieira dos Santos –dricaquimica@gmail.com

Macaúbas – Maurício Kely Bastos Chaves –mkbchaves@gmail.com

Maracás – Juciane Silva Cunha – jucianescunha@gmail.com

Maracás (Povoado de Porto Alegre) – Regiane Lago Meira – regianemeira.74@hotmail.com

Maracás – Ana Maura Lago Santana – mauralquimica@yahoo.com.br

Matina – Leila Cardoso Carvalho – leilacardoso.quim@gmail.com

Medeiros Neto – Valdineia Alves Rodrigues – neiarodrigues@hotmail.com

Milagres – Karine Najla Souza de Jesus – karinenajla.quimica@bol.com.br

Milagres (Tartaruga) – Maria Nilda Santos Souza – nildaam01@hotmail.com

Morro do Chapéu – Juliana Vilas Boas Costa Dias – julianavb.quimica@gmail.com

Mortugaba – Elizabeth Sousa Mendes – betinhasmendes@hotmail.com

Nazaré – José Carlos Sampaio Cardoso – jcardosoh2@hotmail.com

Nova Itarana – Renê Silva – renesilvaweb@hotmail.com

Paulo Afonso – Erivaldo Henrique de Arimatéia – erivaldo.arimateia@gmail.com

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

Paramirim – Ana Paula Belchior Alvarenga Medrado – anapaulabmedrado@gmail.com

Pindaí – Eliara Cristina Nogueira da Silva Teixeira – edyaraegui@hotmail.com

Planaltino – Maria Salomé Ramos Medeiros – quimicat@gmail.com

Poções – Maurina Santos de Sousa – salumau@gmail.com

Porto Seguro – Wellington Correia de Carvalho – wellingtoncorreia@ifba.edu.br

Prado – Maicon Rodrigues dos Santos – maicon.de-jesus@hotmail.com

Remanso – Carlos Alves do Nascimento Filho – carlosfilho85@hotmail.com

Riachão do Jacuípe – Jucemar da Costa – delc.cjc@gmail.com

Ribeira do Pombal – Higor Marcelo Tavares Da Cunha– higor_82@yahoo.com.br

Rio de Contas – Dilcileia Anjos Santos – leia.ambiente@gmail.com

Ruy Barbosa – Adenor Pires Sampaio Filho – adenorpires@gmail.com

Salvador – Lafaiete Almeida Cardoso – lafaiete@ufba.br

Santa Inês –Valdinei Santos de Souza – valdinei.souza@si.ifbaiano.edu.br

Santa Maria da Vitória – Jucélia Rodrigues de Brito – juceliabrito@hotmail.com

Santo Antônio de Jesus – Genivaldo Gonçalves Mendonça / Marcus Bahia profgenicoca@hotmail.com / mvbahia@gmail.com

São Felix do Coribe – Maria do Carmo Oliveira Reis – maria.net5@hotmai.com

Saúde – Flávia Josiane Silva Nascimento – flavinha_josy@yahoo.com.br

Seabra – Thiago Silva Oliveira – tsoliveira28@gmail.com

Senhor do Bonfim –Isabella Carla Moraes Batista – isabella.carla@hotmail.com

Serrinha – Luís Eduardo Matos Reis – luis.reis@ifbaiano.edu.br

Simões Filho – Marilena Meira – meira@gmail.com

Tanque Novo – Fernanda Santos Carneiro – nanda_carneirosantos@hotmail.com

Teixeira de Freitas – Antônio Oliveira Rocha – antonioorocha@hotmail.com

Teixeira de Freitas – Edione Ramos Costa – dione.ramos@hotmail.com

Tucano – Luiz Henrique Barros da Silva – luizhbs13@gmail.com

Uibaí – Janaina Dantas Martins janauibai@gmail.com

Utinga –João Mário Santos Sena – joaomariosena@gmail.com

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

Valença – Romeu Pereira Viana Neto – romeu.ifba@gmail.com

Valença – Claudiana de Souza Pereira Costa – Claudiana.pereira@yahoo.com.br

Valente – Osmar Ferreira Carneiro – osmarfc@bol.com.br

Vitória da Conquista – Rossana Borges Cavalcante Vilar – rossanabcvilar@gmail.com

COORDENADORIAS MUNICIPAIS – 2018

Abaré / Ibó – Profª Elvania Bernardino de Andrade / Profª Fátima Cristiane P. Fontes

Alagoinhas – Prof. Genaldo Rabelo Bahia genaldobahia@bol.com.br

AméricaDourada – Profª Ceila Cristiane de Oliveira Rodrigues Paiva – ceilacristiane@hotmail.com

Apuarema – Prof. Silvinho Souza Nascimento silvinhopuraquimica@gmail.com

Aracatu – Profª Anderson Ribeiro Bernardes arbernardes@live.com – Bárbara Cristina Vasconcelos Coqueiro

Araci – Profª Gisélia Lima da Silva giseliasilvacpdirec@gmail.com

BarradaEstiva – Prof. Gilson Rodolfo da Silva gilsonrodolfo@gmail.com

Barreiras – Profª Jacqueline Peixoto Miranda – jacqueline.ifba@gmail.com

BarroPreto – Profª Jozilene Nery Martins – njozilene@hotmail.com

Caetité – Prof. Almino Souza Duarte – aduartek@yahoo.com.br

Camaçari – Profª Luciene Santos Carvalho – prof.lucarvalho@gmail.com

Canarana – Prof. Aleandro Oliveira da Silva – professoraleandro@hotmail.com

Carinhanha – Prof. Diogo da Silva Cerqueira diogojoli@yahoo.com.br

Carinhanha (Distrito de Barra do Pateca – Prof. Diogo da Silva Cerqueira – diogojoli@yahoo.com.br

CoronelJoãoSá – Prof. Adriano Sousa Messias samqui10@hotmail.com

Correntina – Profa. Sirlei Pereira de Souza sirleii@hotmail.com

Dário Meira – Profª Carla Larissa Costa Meira dos Santos – carlalarissameira@gmail.com

ÉricoCardoso – Profª Rosimeire Batista dos Santos – rosi_meyre_2512@hotmail.com

FeiradeSantana – Profª Agnudes Ferreira Lima agnudesqui@gmail.com

Governador Mangabeira – Profª Valdecira Aragão Conceição de Almeida – dicira1@hotmail.com

Guanambi – Profª Sandra Náira Oliveira Boa Sorte sandranaira@terra.com.br

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

Ibirapuã - Profª Maisa Rodrigues R. de Andrade maisarribeiro@yahoo.com.br

Ilhéus - Profª Claúdia das Virgens Crispim – claudia. virgens@hotmail.com

Ipiaú- Alessandro dos Santos Costa alex5anjo@hotmail.com

Ipirá – Profª Lilian Cruz Santos liliannquimica@hotmail.com

Irecê – Prof. Francisco Tadeu Duarte tadeuduarte.duarte@bol.com.br

Itabuna - Prof. Adelson Menezes dos Santos - adelsonmenezes2011@hotmail.com

Jacobina- Profª Zeniara Morais Jatobá - zeniara@hotmail.com

Jaguaquara – Prof. Alex José Ramos dos Santos - alexramos.ramos@bol.com.br

Jequié– Profª Eliana Sardinha da Silva - lyufroes@hotmail.com

Jequié - Profª Leydiane Trindade da Silva - leydiane.cej@gmail.com

Jequié– Prof. Rubens Santos Barreto rubensbarreto@ifba.edu.br

Jeremoabo – Profª Katyanne Barbosa Santana Dantas - katydantas@hotmail.com

Jiquiriça - Prof. Givaldo dos Santos Andrade givaldopjr@gmail.com

Jussiape - Profª Jussimara Marques Pereira maramarques1000@hotmail.com

LagedodoTabocal- Profª Maria da Conceição Pereira Santos – concasantos15@gmail.com **Macaúbas**- Profª Suélen Cristine Sousa Figueiredo suellen_figueiredos@hotmail.com

Maracás - Prof. Ednilson Souza Santos santos-ednilson@bol.com.br

Maracás - Profª Juciane Silva Cunha jucyanescunha@gmail.com

Milagres– Prof. Jairo dos Santos Souza jairossouza2011@hotmail.com

Mortugaba- Profª Elisabeth Souza Mendes betinhasmendes@hotmail.com

Mutuipe - Prof. Mouraci Santana Ribeiro danurama@gmail.com

Nazaré - Prof. José Carlos Sampaio Cardoso jcardosoh2@hotmail.com

Paramirim- Profa Alessandra Porto da Silva alessandra.silva2@educacao.ba.gov.br

PauloAfonso– Prof. Erivaldo Henrique de

Arimatéia - erivaldo.arimateia@gmail.com

Pintadas- Prof. Jailton Fernandes de Oliveira – pintadense2@yahoo.com.br

Planaltino – Profª Maria Salomé Ramos Medeiros - quimicat@gmail.com

Porto Seguro – Prof. Cássio Alexani Louredo - cassiogabaglia@gmail.comPrado - Prof. Maicon Rodrigues dos Santos - maicon.de-jesus@hotmail.com

RuyBarbosa- Prof. Adenor Pires Sampaio Filho adenorpires@gmail.com

Salvador - Prof. Lafaiete Almeida Cardoso obaq@ufba.br

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

Santa Bárbara – Prof. Kleber Ferreira Monteiro kleber.monteiro@enova.educacao.ba.gov.br

SantaInês – Profª Humbervânia Reis Gonçalves da Silva – humbervania@gmail.com

SantaMariadaVitória – Profª Jucélia Rodrigues de Brito – juceliabrito@hotmail.com

SantoAmaro – Profª Adriana Vieira dos Santos adrianavieira@ifba.edu.br

Santo Antônio de Jesus – Prof. Marcus Vinicius Bahia – mvbahia@gmail.com

SãoFelixdoCoribe – Profª Maria do Carmo Oliveira Reis – maria.net5@hotmail.com

São Miguel das Matas – Prof. Alaércio Moura Peixoto de Jesus – mouraalaercio@gmail.com

Serrinha – Prof. Luís Edurardo Matos dos Reis lem.reis@hotmail.com

Serrinha – Profª Clésia de Santana Santos clesiaagata@hotmail.com

SítiodoQuinto – Profª Cassiana Oliveira Reis cassiana.reis@hotmail.com

TanqueNovo – Profª Arlinda Lessa da Silva Batista arlindaquimica04@gmail.com

Tapiramutá – Profª Daiane Alves dos Santos dinepin@hotmail.com

TeixeiradeFreitas – Prof. Antônio Oliveira Rocha antonioorocha@hotmail.com

Tucano – Profª Márcia Soares Brito m.quimica@hotmail.com

Uibaí – Profª Janaina Dantas Martins janauibai@gmail.com

Uruçuca – Prof. João Victor da Silva Santos joao.santos@urucuca.ifbaiano.edu.br

Utinga – Prof. João Mário Santos Sena josseby@hotmail.com

Valença – Prof. Romeu Pereira Viana Neto romeu.ifba@gmail.com

Valença – Profª Claudiana de Souza Pereira Costa colegiohmj@gmail.com

Valente – Prof. Osmar Ferreira Carneiro osmarfc@bol.com.br

Varzedo – Profª Naiade Zaira Macedo Lima naiademacedo@gmail.com

Vitória da Conquista – Rossana Borges Cavalcante
Vilar – rossana.vilar@bol.com.br

SUMÁRIO

APRESENTAÇÃO ----------12

QUESTÕES OBJETIVAS----------16

RESULTADOS OBAQ----------136

QUADRO DE MEDALHAS----------190

ANOTAÇÕES----------328

APRESENTAÇÃO

1

A **Olimpíada Baiana de Química** é um evento consolidado como atividade de extensão permanente do Instituto de Química da Universidade Federal da Bahia (UFBA), aprovada pela congregação 17 de agosto de 2006. O Projeto OBAQ, é evento do Programa Nacional Olimpíadas de Química, que tem como objetivos principais atrair, identificar e estimular talentos, a OBAQ. Além disso, tem se mostrado um eficiente canal de comunicação entre discentes da UFBA, do ensino médio e tecnológico, e professores das instituições participantes, visando contribuir para a melhoria do ensino de química no Estado da Bahia, em particular, nas escolas da rede pública estadual.

A integração e visibilidade da olimpíada à comunidade baiana pode ser constatado a partir do número de estudantes inscritos, professores e de coordenações municipais no certame, da marca de mais de dois milhões de acessos à página (www.obaq.ufba.br) e do engajamento e números dos usuários nas redes sociais, como no Instagram, que possui mais de 800 seguidores. A extensão desse projeto abrange além dos dados, incluindo a parte social pois se torna parte do calendário de muitas escolas, com implementação de aulas extras para os estudantes se preparem para a prova.

Após avaliação da comissão cientifica, foi decidido manter a realização da prova em apenas uma etapa, visto que foi constatado que não teríamos condições de aplicar a Fase II do referido exame, em virtude das restrições para aplicação de prova presencial por conta dos protocolos de segurança da COVID-19, além da diminuição do financiamento pelas agências de fomento, e da quantidade de alunos que realizariam a prova. Com o avanço vacinal e possível diminuição de casos, seguimos esperançosos quanto a possibilidade de retorno da aplicação presencial da OBAQ no próximo ano. Agradecemos a todos envolvidos na conclusão de mais uma edição, pois auxiliaram que a OBAQ continue cumprindo os seus objetivos, a partir das diretrizes estabelecidas. o apoio e o incentivo dos atuais parceiros, a contribuição, o esforço, a dedicação e a determinação de todos os membros da equipe são de fundamental importância para o êxito do Projeto OBAQ.

Gostaríamos de externar os agradecimentos às empresas e instituições parceiras, pelo apoio e confiança; aos coordenadores municipais e equipes, à Comissão Científica, liderada pela querida professora Adelaide Viveiros; aos gestores, discentes e servidores da Universidade Federal da Bahia e de outras Instituições e aos professores e dirigentes das escolas participantes pelo profissionalismo e dedicação ao Projeto Obaq. Ao professor Sérgio Melo, pelo apoio e orientação. Parabenizamos os alunos que participaram da XVI OBAQ, bem como, seus familiares e professores.

QUESTÕES OBJETIVAS

2

XVI Olimpíada Baiana de Química Exame 2021.2

(Modalidade A)

Questões objetivas (Questões de 01 a 30)

QUESTÃO 1

Considere o trecho a seguir, da música Águas de Março, de autoria de Tom Jobim e gravada por ele junto com Elis Regina: "É um estepe, é um prego, é uma conta, é um conto/ É um pingo pingando, é uma conta, é um ponto/ É um peixe, é um gesto, é uma prata brilhando/ É a luz da manhã, é o tijolo chegando/ É a lenha, é o dia, é o fim da picada". Nele estão presentes aspectos relativos aos conceitos de matéria, substância, propriedades físicas e químicas. Considere as seguintes afirmações:

I. O gesto e a luz da manhã são considerados matéria.

II. O brilho da frase "é uma prata brilhando" é uma propriedade química.

III. O brilho da frase "é uma prata brilhando" é uma propriedade física.

IV. A argila para se tornar um tijolo passa pelo processo de moagem, modelagem e depois é seca em fornos. Assim a argila pode ser considerada uma mistura de substâncias e o tijolo pode ser considerado matéria.

V. A lenha e o prego são matérias.

Assinale a alternativa correta.

a) As afirmativas I, II e III estão corretas.

b) A afirmativa IV está incorreta.

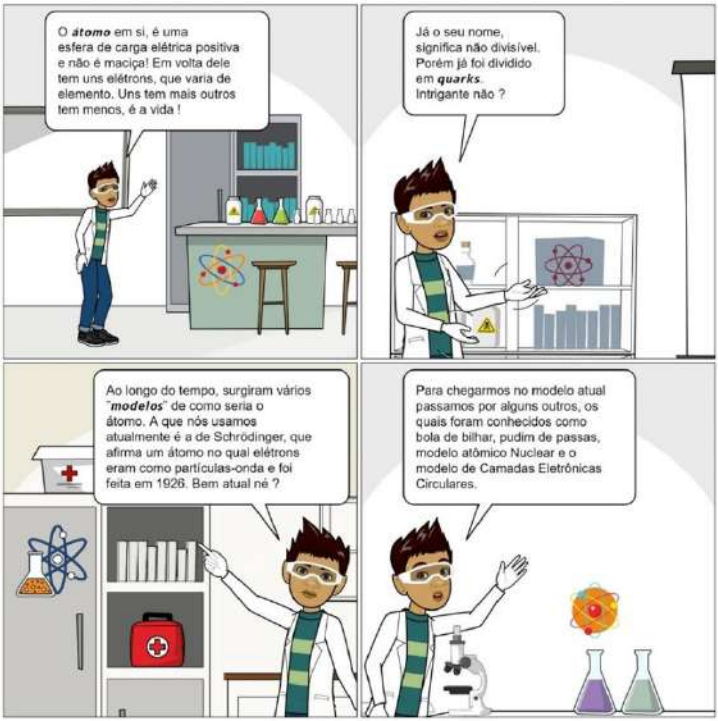
c) As afirmativas I e V estão corretas.

d) As afirmativas III, IV e V estão corretas.

e) A alternativa II está correta.

QUESTÃO 2

A abordagem histórica dos modelos atômicos feita nos livros didáticos pode gerar incompreensões, não só em relação ao conceito de modelo, como também sobre a razão da apresentação de alguns modelos atômicos seguindo uma ordem cronológica não problematizada.



(Imagem adaptada de: OLIVEIRA, Cláudia Vizoni Mattos Pedroso de et al. O uso de história em quadrinho digital (HQD) como ferramenta metodológica na disciplina de química. 2016).

Sobre as afirmações feitas na história e quadrinhos e considerando seus conhecimentos sobre modelos atômicos, é CORRETO afirmar:

a) Para tornar a frase "O átomo em si, é uma esfera de carga elétrica positiva e não é maciça" uma ideia de Dalton, seria necessário retificar a última afirmação e acrescentar que além de indivisíveis são partículas permanentes, e que átomos de um mesmo elemento são idênticos em todas as suas propriedades.

b) "Em volta dele tem uns elétrons, que varia de elemento". Essa ideia está de acordo com a teoria proposta por Bohr, visto que ele defendia que os elétrons se movem em torno do núcleo, sem ganhar ou perder energia. E, de acordo com Rutherford, que propôs um modelo atômico nuclear, em que a massa do átomo estaria majoritariamente localizada em seu núcleo, constituído por prótons e nêutrons.

c) "Para chegarmos ao modelo atual passamos por algum outro". Essa ideia está equivocada, pois cada teoria não teve influências de outras. Na época em que foram pensadas a comunicação entre os cientistas era muito escassa.

d) O cientista Schrödinger citado na HQD, em suas teorias definia a eletrosfera como uma órbita elíptica, sendo também responsável por propor a teoria da dualidade onda- partícula do elétron.

e) Se Thomson realizasse a experiência de espalhamento de partículas alfa, conhecida como "experiência de Rutherford", o resultado esperado por ele seria que a totalidade das partículas ejetadas ricochetearia ao se chocar contra a lâmina de ouro, sem conseguir atravessá-la.

QUESTÃO 3

Em uma das cenas da série Breaking Bad o personagem Jesse adiciona a uma banheira o ácido fluorídrico que acaba reagindo com a cerâmica da banheira, o que causa sua quebra.

O ácido que é citado no texto,

a) Reage com água, formando íons oxidrila.

b) Libera ânion Cl- em água.

c) Possui uma ligação iônica entre seus átomos.

d) Não pode ser guardado em recipientes de vidro.

e) Apresenta interação entre suas moléculas denominada dipolo permanente

QUESTÃO 4

Considere os átomos hipotéticos A, B, C e D, que apresentam algumas características relacionadas ao número atômico, número de nêutrons e ao número de massa, estas descritas na tabela abaixo, cujo x apresenta um valor

inteiro comum para todas as expressões.2+

Espécie	Número Atômico	Nêutrons	Massa
A	2x – 5	2x – 4	3x - 4
B	3x + 5	4x	-
C	x + 1	-	2x + 2
D	-	3x + 1	6x + 2

Com base nestas informações, pode-se dizer que:

a) Os átomos A e C apresentam o mesmo número de massa.
b) Os átomos A e B apresentam o mesmo número de nêutrons.
c) Os íons B2+ e D2- apresentam o mesmo número de elétrons.
d) Os átomos C e D pertencem ao mesmo elemento químico.
e) A soma do número de nêutrons de A e D é igual a 20.

QUESTÃO 5

Com as altas sucessivas do preço dos combustíveis, alguns postos lesam o consumidor adulterando os combustíveis para oferecer por tarifas menores no mercado e acabam comercializando gasolina com teor de etanol acima dos 27% permitidos pela ANP (Agência Nacional de Petróleo). Um teste simples para constatar a fraude pode ser feito pelo próprio consumidor. Para isto, basta adicionar 50 mL de gasolina a 50 mL de solução de cloreto de sódio 10% p/v, homogeneizar e esperar. Depois de um tempo em repouso o etanol presente na gasolina irá compor a fase polar causando uma variação no volume desta. Se a variação for, maior que 13,5 mL, está confirmada a adulteração por excesso

de etanol à gasolina. Assim o volume total da fase polar não pode ser maior que 63,5 mL. A vidraria necessária para fazer o teste é:

a)

b)

c)

d)

e)

QUESTÃO 6

Existem várias formas de se fazer uma massa de crostoli (cueca virada ou orelha de gato). Uma delas envolver os seguintes ingredientes: farinha de trigo, fermento em pó, óleo vegetal, cachaça, ovos e açúcar.

Quando os ovos são misturados com o óleo, formam-se bolhas, e logo que a cachaça é adicionada a mistura forma uma massa uniforme. Aos poucos os outros ingredientes, ao se unirem, formam a deliciosa massa, que será deformada para depois tomar a forma de uma "cueca virada" ou "orelha de

gato". Segundo as informações acima, assinale a alternativa que está incorreta:

a) Os ovos unidos ao óleo formam uma mistura homogênea.

b) A mistura de ovos/óleo com a cachaça forma uma mistura homogênea.

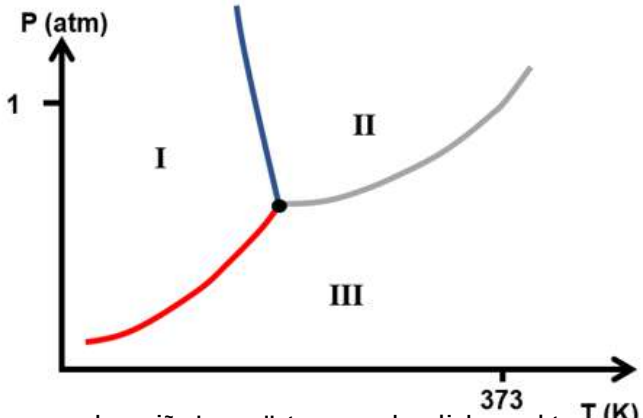
c) A separação de misturas utiliza duas diferentes propriedades físicas dos ingredientes utilizados, sendo assim a mistura ovos/óleo poderia ser separada por decantação.

d) A formação da massa final que compõe todos os ingredientes é uma mistura.

e) Sabendo que a mistura de açúcar/óleo contém um componente solúvel em água e outro não, a mistura açúcar/óleo pode ser separada pela técnica filtração.

QUESTÃO 7

A figura abaixo monstra o diagrama de fases para a água. Com base no diagrama é correto afirmar que:



a) Ao passar da região I para II, transpondo a linha azul temos um processo de fusão.

b) Ao passar da região III para I, transpondo a linha vermelha temos um processo de aquecimento.

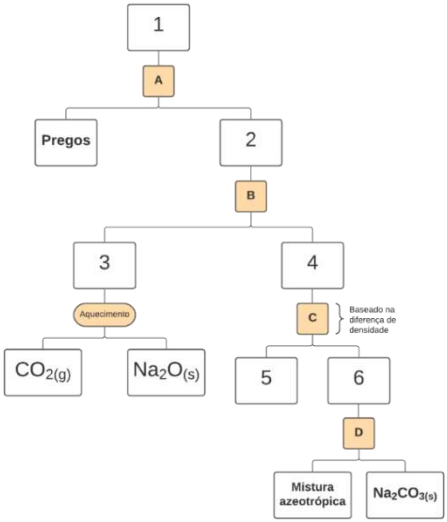
c) Ao passar da região II para III, transpondo a linha cinza temos um processo de condensação.

d) Ao passar da região I para III, transpondo a linha vermelha temos um processo de ebulição.

e) Ao passar da região II para I, transpondo a linha azul temos um processo de sublimação.

QUESTÃO 8

Suponha que o organograma abaixo tenha sido distribuído aos alunos de uma escola para que eles realizem a atividade experimental. Antes mesmo de começarem, alguns alunos chegaram às seguintes conclusões:



Adaptado de: MODOLON, Débora De Pieri; SILVA, Francielen Kuball; MARTINS, Maria Ana Pignatel Marcon. Trabalhando o conteúdo separação de misturas a

partir da utilização da experimentoteca. Cadernos Acadêmicos, v. 7, n. 2, p. 68-79, 2015.

Dados: No organograma, em laranja, estão representados os processos e nos quadrados brancos, com números, representados os sistemas e/ou substâncias.

Aluno 1 – O sistema representado pelo número 1 é heterogêneo, com quatro fases e a substância representada pelo número 3 é composta.

Aluno 2 – O método de separação de mistura representado pela letra A pode ser a imantação e, se o método representado pela letra C for uma decantação, então 5 pode ser um óleo essencial.

Aluno 3 – Se o método D fosse uma destilação fracionada, então teríamos três produtos finais, provenientes dessa separação.

Aluno 4 – O sistema representado pelo número 2 tem as mesmas características do sistema representado pelo número 1 – heterogêneo, com três fases. O sistema representado pelo número 4 possui duas fases, sendo uma delas aquosa.

Aluno 5 – As substâncias utilizadas no experimento são: água, óleo, carbonato de sódio e aço (pregos).

Assinale a alternativa CORRETA:

a) O aluno 1 e o aluno 4 estão equivocados. O sistema representado pelo número 3 não é constituído apenas de uma substância enquanto os sistemas representados pelos números 1 e 2 não possuem as mesmas características, pois um possui quatro fases e o outro três, respectivamente.

b) O aluno 3 têm razão, pois uma mistura azeotrópica é constituída de duas substâncias, que em uma determinada proporção, apresentam o mesmo ponto de ebulição. A mistura azeotrópica do experimento é constituída de água e álcool, ratificando o aluno 5.

c) O aluno 2 está correto, pois uma decantação só é possível quando

existe uma diferença de densidade entre os componentes do sistema. O processo representado pela letra D, pode ser uma destilação simples, pois foi ineficiente na separação da mistura azeotrópica.

d) O aluno 1 está equivocado devido a suposição de que o sistema 3 seria composto por apenas uma substância. Isto verifica-se no próprio organograma, pois após o aquecimento do sistema observa-se a presença de duas substâncias.

e) Os alunos 4 e 5 estão equivocados. O sistema representado pelo número 1 não apresenta três fases. Não é possível afirmar, com os dados fornecidos, que uma das fases é aquosa. As substâncias utilizadas no experimento são: Água, óleo, carbonato de sódio, aço (pregos), dióxido de carbono, óxido de sódio e álcool.

QUESTÃO 9

O reagente **FRY** é um composto utilizado na área da química forense na recuperação de números de chassis de veículos que sofreram alteração. No momento que o perito aplica o reagente, ele entra em contato com a superfície do chassi e atua como um catalisador acelerando o processo de oxirredução da superfície, isso faz com que o número alterado desapareça da superfície e o número original apareça. Essa reação de oxidação do ferro é apresentada nas seguintes semirreações:

$$Fe_{(s)} \longrightarrow Fe^{2+} + 2\ e^-$$
$$O_2 + 2\ H_2O + 4e^- \longrightarrow 4\ OH^-$$

Dada as reações, qual é a relação estequiométrica de Fe e do composto formado com Fe^{2+} na equação global:

a) 1:2

b) 3:3

c) 1:3

d) 2:1

e) 2:2

QUESTÃO 10

Certo elemento químico "E" forma um sal com fórmula E(NO3)2. A espécie iônica desse elemento, presente no sal abordado, tem para o seu elétron de diferenciação o seguinte conjunto de números quânticos: n = 3, ℓ = 2, m = +2, s = +½.

Considerando a convenção do número quântico de spin (↑ = −½) e as informações anteriores, julgue se as afirmações abaixo são verdadeiras (V) ou falsas (F):

( ) A espécie catiônica, presente no sal abordado, tem raio iônico menor que o raio atômico de E neutro.

( ) O elemento químico "E" pertence à família do carbono na tabela periódica.

( ) Os elétrons de "E" iônico, presente no sal abordado, estão distribuídos em 4 níveis eletrônicos.

( ) Se "E" apresentar 34 nêutrons, seu número de massa será A = 64.

É correta a sequência de cima para baixo:

a) V – F – F – V

b) V – V – F – F

c) V – V – V – F

d) F – F – V – F

e) F – V – F – V

QUESTÃO 11

Os átomos apresentam configurações eletrônicas distintas, conforme o seu respectivo número de elétrons. Por sua vez, esta é igual ao número atômico (Z) para um átomo em seu estado neutro. Conforme a sua descrição eletrônica, pode-se prever a localização de um determinado elemento químico na Tabela Periódica (TP), além de fornecer informações relativas às propriedades relacionadas à periodicidade destes elementos. Com base nestas informações, pode-se afirmar que:

a) Elementos químicos, cujos átomos, apresentam maiores quantidades de elétrons tendem a ocupar posições mais abaixo e mais à esquerda na TP.

b) Determinado elemento químico que apresenta configuração eletrônica mais estável: [Ar] 4s1 3d5 apresenta-se dentro do bloco dos metais de transição, ocupando ainda o terceiro período e tendência de formação de estados de oxidação comuns (II) e (III).

c) A estabilidade ou aumento de reatividade pode ser estabelecida ao longo de um grupo ou período. Pode-se dizer que um determinado metal alcalino, por apresentar maior raio em um mesmo período da TP, apresenta dentre estes elementos, a menor reatividade.

d) A afinidade eletrônica (AE) diminui conforme o raio atômico aumenta. Dessa forma, devido ao seu maior raio atômico, o Carbono (Z = 6) apresenta menor afinidade eletrônica comparada ao Nitrogênio (Z=7) e ao Oxigênio (Z=8).

e) O Cobre (Z=29) apresenta configuração eletrônica mais estável: [Ar] 4s1 3d9, apresentando estados de oxidação comum (I) e (II), onde a espécie de oxidação (II) apresenta menor raio iônico, apresentando como configuração: [Ar] 3d8.

QUESTÃO 12

Com base na Teoria da Ligação de Valência (TLV) e na Teoria de Repulsão dos Pares Eletrônicos da Camada de Valência (VESERP) aplicada nas espécies: KrF2, XeF6, KrF4, XeO42-, XeO3. Pode-se afirmar que:

a) As espécies KrF2 e XeF6 apresentam três pares de elétrons não ligantes sobre o átomo central em seus respectivos arranjos geométricos.

b) As espécies KrF4 e XeO42- apresentam arranjos geométricos distintos, onde o Kr na primeira espécie apresenta dois pares de elétrons não ligantes e o Xe na segunda espécie apenas um par não ligante.

c) As espécies KrF2 e XeO42- são apolares, enquanto, as espécies XeF6 e KrF4 apresentam momento dipolo diferente de zero.

d) As espécies de XeO42- e XeO3 apresentam hibridação sp3 do átomo de Xenônio, com arranjos geométricos: tetraédrico e piramidal, respectivamente.

e) A espécie KrF4 apresenta hibridação sp3d2 do átomo central, o mesmo ocorre com o átomo de Xe na espécie XeF6, portanto, pode-se dizer que ambas as espécies apresentam um arranjo geométrico octaédrico.

QUESTÃO 13

A gravidade da problemática ambiental, só entrou na pauta da agenda econômica e social, em decorrência de inúmeros acidentes ocorridos e a degradação crescente do meio ambiente, como consequência o aquecimento global e a chuva ácida gerando grandes danos ao meio ambiente e o recorrente

debate mundial. Com base nos itens abaixo, são corretos:

I. O metano (CH4) é responsável por 15 a 20% do efeito estufa, componente primário do gás liquefeito do petróleo, também produzido por bactérias no aparelho digestivo do gado, aterros sanitários, plantações de arroz inundadas, mineração e queima de biomassa.

II. O ozônio (O3) é contribuinte de 8% para o aquecimento global, o ozônio é um gás formado na altas camadas da atmosfera, sob estímulo do sol, a partir de óxidos de nitrogênio (NOx) e hidrocarbonetos produzidos em usinas termoelétricas, pelos veículos, pelo uso de solventes e pelas queimadas.

III. Pesquisadores acreditam que o reflorestamento e o plantio de árvores em áreas sem vegetação podem contribuir para minimizar o aquecimento global. A redução desse aquecimento se daria pela diminuição da quantidade de dióxido de carbono na atmosfera, que seria utilizado pela fotossíntese.

IV. O aquecimento global é um processo caracterizado pelo aumento da temperatura média do planeta como consequência da inversão térmica, aumento da taxas de CO2, chuva ácida e eutrofização.

Os óxidos de nitrogênio, como o dióxido de nitrogênio (NO2), contribuem para a chuva ácida, pois podem reagir com a água e produzir ácido nítrico (HNO3).

a) Apenas I

b) I , II e V

c) II, III e V

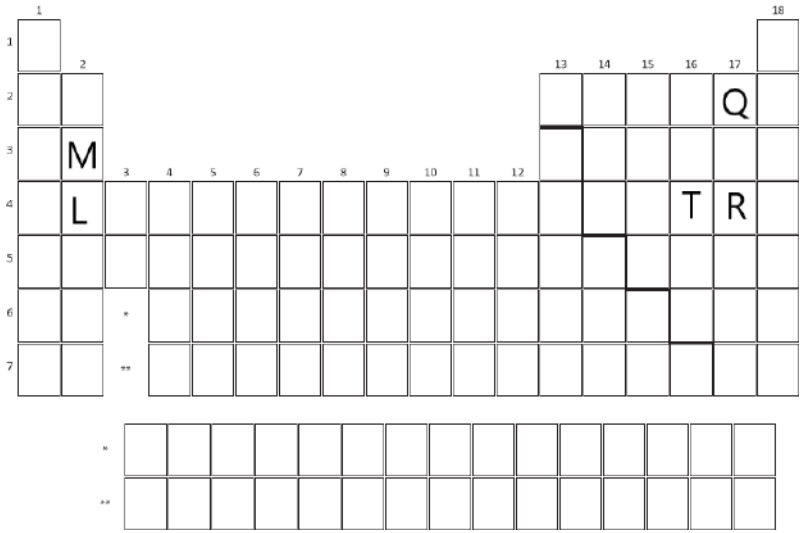
d) I, III e V

e) III e V

QUESTÃO 14

A tabela periódica é uma ferramenta poderosa para os químicos, pois além de organizar os elementos permite fazer previsões a partir de suas propriedades

levando em conta informações simples, como a localização dos elementos na tabela. Considere os elementos localizados nas posições indicadas pelas letras L, M, Q, R e T na figura abaixo. Sobre estes elementos e seus compostos pode-se dizer que:



a) O composto formado entre os elementos M e R deve possuir menor caráter iônico que o formado entre os elementos L e Q.

b) A energia de ionização segue a mesma ordem de crescimento que o número atômico (Z) para os três elementos de menor valor de Z.

c) Todos os elementos listados são representativos e possuem mais do que 2 camadas eletrônicas.

d) Entre os elementos listados, os que possuem mais elétrons na última camada são também os que possuem maiores raios atômicos.

e) Em ambos os compostos binários RT e RQ espera-se que a carga parcial negativa ($\delta-$) do dipolo esteja sobre o átomo R.

QUESTÃO 15

Dissolve-se 3,00 g de cloreto de cálcio anidro e 5,00 g de cloreto de lítio anidro em um litro de água destilada. Admitindo a dissolução completa para ambas as espécies, assinale a alternativa que apresenta, respectivamente, a quantidade em mol, de íons cálcio e íons cloreto presentes na solução formada:

a) 0,02 mol de Ca^{2+} e 0,16 mol de Cl^-

b) 0,02 mol de Ca^{2+} e 0,14 mol de Cl^-

c) 0,02 mol de Ca^{2+} e 0,02 mol de Cl^-

d) 0,04 mol de Ca^{2+} e 0,02 mol de Cl^-

e) 0,04 mol de Ca^{2+} e 0,14 mol de Cl^-

QUESTÃO 16

O etanol é produzido e usado no Brasil como combustível de duas formas: hidratado e puro, em motores próprios, e anidro, como aditivo da gasolina. O etanol é o principal composto orgânico do grupo dos álcoois, por isso é comumente chamado simplesmente de álcool. Ele é obtido principalmente por meio da fermentação de açúcares e cereais (por isso, é chamado muitas vezes de "álcool de cereais"). No Brasil, o etanol é produzido pela fermentação da cana-de-açúcar. O etanol (C_2H_5OH) é uma substância formada por moléculas polares. Com relação às interações existentes entre as moléculas de etanol, é correto afirmar que elas são:

a) Ligações covalentes

b) Ligações iônicas

c) Apenas dipolo instantâneo-dipolo induzido

d) Apenas dipolo-dipolo

e) Dipolo-dipolo e dipolo instantâneo-dipolo induzido

QUESTÃO 17

Um cilindro contém 6,5 kg de um gás desconhecido. A fim de descobrir sua identidade, um químico decidiu comparar suas propriedades com a de outro cilindro contendo 7,7 kg de gás nitrogênio (N2). O químico descobriu que o cilindro de gás desconhecido exerce a mesma pressão a 27 °C que o cilindro de N2 a 0 °C. Sabendo que os cilindros têm volumes iguais, a identidade do gás desconhecido é:

a) Etino
b) Argônio
c) Hélio
d) Hidrogênio
e) Metano

QUESTÃO 18

As substâncias que costumeiramente participam como reagentes de reações inorgânicas são ácidas, bases, sais, óxidos, sulfetos, hidretos, peróxidos e superóxidos. Com base nestes tipos de reagentes, especialmente, pode-se afirmar que:

a) Os óxidos neutros não reagem com água, mas reagem com ácido ou base. Como exemplos, temos: óxido nítrico e o óxido nitroso.
b) A substância Cs2O4 ao reagir com um ácido inorgânico produz uma base, gás oxigênio e sal inorgânico.
c) As reações envolvendo sulfetos metálicos com gás oxigênio geram óxidos de enxofre e o óxido metálico correspondente.
d) Peróxido em água gera base e água oxigenada e já em meio ácido gera sal e água.
e) O sulfato de cromo (III) pode ser obtido a partir da uma reação de óxido anfótero em meio ácido.

QUESTÃO 19

Conhecendo a natureza e a intensidade das forças intermoleculares se pode entender como a composição e a estrutura de uma substância estão relacionadas às suas propriedades físicas nos diferentes estados físicos da matéria. Julgue os itens seguintes com base no conhecimento das forças intermoleculares:

I. As moléculas ácido acético (CH3COOH) e 1-propanol (CH3CH2CH2OH) apresentam a mesma massa molecular, sendo ambos capazes de formar ligações de hidrogênio, porém, como o ácido acético apresenta menor quantidade de ligações de hidrogênio possíveis, esta espécie apresenta menor ponto de ebulição que o álcool descrito.

II. Em relação às forças de atração totais de determinada substância, as interações dipolo-dipolo, quando presentes, são sempre maiores que as forças de dispersão.

III. As forças íon-dipolo são importantes apenas em soluções nas quais os componentes iônicos são dissolvidos em solventes polares.

IV. Nos líquidos, as forças intermoleculares são intensas o suficiente para manter as moléculas unidas, no entanto, as moléculas estão livres para se movimentar umas em relação a outras.

São verdadeiros:

a) Apenas I

b) I e II

c) II e III

d) II, III e IV

e) III e IV

QUESTÃO 20

A variação de tamanho atômico, ou raio atômico, é uma das propriedades periódicas mais importantes pois serve de base para outras propriedades dos elementos químicos. Associado a essa variação, temos que levar em consideração a distribuição eletrônica e o efeito de blindagem eletrônica, que resumidamente refere-se à atração do núcleo sobre os elétrons mais internos, diminuindo a carga nuclear efetiva de atração sobre os elétrons de valência. Como se justifica que alguns elementos de transição não sigam a variação do tamanho atômico no período, como, é o caso do Cromo e do Cobre, que tem aumento em seu raio atômico comparado aos elementos que o antecedem?

Dados os raios atômicos:

Vanádio: 1,25 Å; Cromo: 1,27 Å; Níquel: 1,21 Å; Cobre: 1,38 Å.

a) Os elementos apresentam orbitais d incompletos que fazem com que o efeito de blindagem seja maior sobre os elétrons de valência.

b) Para estabilização, ocorre a transição de 1 elétron do orbital 4s para o orbital 3d para preenchimento parcial ou completo dos orbitais 3d, aumentando o efeito de blindagem e diminuindo a atração do núcleo sobre os elétrons de valência.

c) Para estabilização, ocorre a transição de 1 elétron do orbital 4s para o orbital 3d para preenchimento parcial ou completo desses orbitais, diminuindo o efeito de blindagem, e aumentando a atração do núcleo sobre os elétrons de valência.

d) Para estabilização, temos a transição de 1 elétron do orbital 4s para 3d, aumenta o efeito de blindagem e aumentando a atração do núcleo sobre os elétrons de valência.

e) Para estabilização, ocorre a transição de 1 elétron do orbital 4s para o orbital 3d para preenchimento parcial ou completo desses orbitais, diminuindo o efeito de blindagem, e aumentando a atração do núcleo sobre os elétrons de valência.

QUESTÃO 21

Pedialyte® é uma bebida vendida em farmácias destinada à recomposição de nutrientes para pessoas que passaram por episódios recentes de desidratação. A tabela abaixo mostra a composição básica de um frasco contendo 500 mL da bebida:

Nutriente	*Quantidade em mg*
Glicose	6000
Sódio	345
Potássio	350
Zinco	4,3

Com base nas informações da tabela e em seus conhecimentos sobre concentração de soluções, julgue as afirmações a seguir em verdadeiro ou falso:

I. A concentração em quantidade de matéria da glicose nesse frasco é de, aproximadamente, 0,67 mol.L-1;

II. A concentração em quantidade de matéria de sódio é cerca de três vezes maior que a concentração de potássio no frasco dessa bebida;

III. Considerando que a quantidade de zinco presente nesse frasco corresponde à 40% da ingestão diária recomendada para uma pessoa, seria necessário ingerir cerca de 1,25 L da bebida para se atingir a ingestão recomendada de 100% desse nutriente;

IV. Diluindo-se 1 mL da bebida com água para um volume total de 100 mL, a concentração em g.L-1 de sódio seria de 6,9x10-3 g.L-1.

São verdadeiras as afirmações:

a) I e II;

b) I e III;

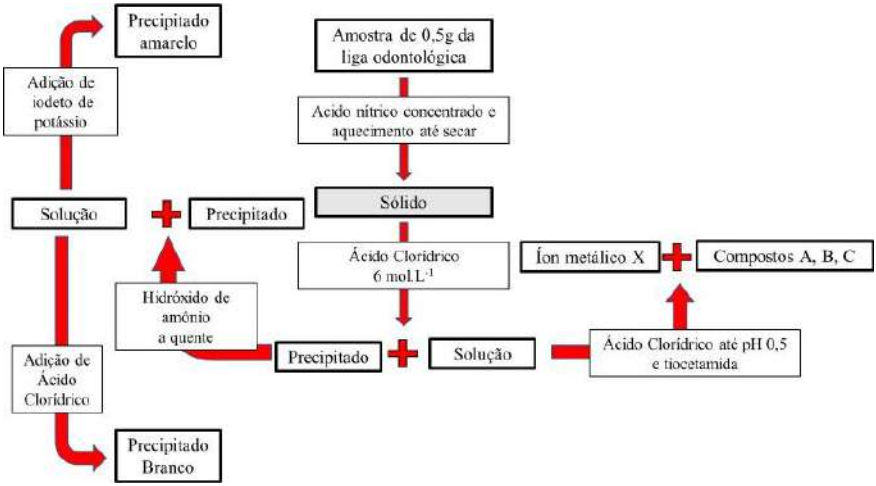
c) II e III;

d) III e IV;

e) IV

QUESTÃO 22

Uma amostra contendo 0,5g de uma liga metálica oriunda de um consultório odontológico apresenta em sua composição os metais Ag, Hg, Sn, Cu e Zn. Para separar os metais foram realizados os procedimentos e observadas as seguintes reações, conforme apresenta fluxograma a seguir:



Com base no fluxograma e no conhecimento de reações assinale a correta:

a) O precipitado amarelo apresenta prata em sua composição.

b) O precipitado branco apresenta estanho em sua composição.

c) O íon metálico X, é um cátion de mércurio.

d) Os compostos A, B e C são: HgS, SnS e CuS.

e) O sólido (quadro cinza) é pouco solúvel em água.

QUESTÃO 23

Em uma aula de química, de modo a avaliar o comportamento de compostos de alguns metais em água, um estudante pegou quatro tubos de ensaio e adicionou, a cada um deles, 2 mL de água destilada. Em seguida, adicionou, separadamente a cada tubo, pequenas quantidades das substâncias: cloreto de sódio (NaCl), cloreto de potássio (KCl), carbonato de potássio (K_2CO_3), cloreto de alumínio ($AlCl_3$), agitando os tubos para dissolução dos sólidos. Por fim, o pH de cada solução foi medido e comparado com o da água destilada, medido antes da adição dos sais. Os resultados observados pelo estudante foram:

- Valor de pH da água destilada igual 7;
- Valor de pH das soluções de NaCl e KCl iguais a 7;
- Valor de pH da solução de K_2CO_3 maior que 7;
- Valor de pH da solução de $AlCl_3$ menor que 7;

Com base nas informações fornecidas, assinale a alternativa correta.

a) O tubo de ensaio é uma vidraria de laboratório que possibilita medidas precisas de volumes de líquido em pequena escala.

b) A adição de K_2CO_3 em água resulta em aumento da concentração de íons OH^-, consequência da reação dos íons K^+ com a água.

c) Os íons Na^+ atuam como ácidos quando reage com a água.

d) A adição de AlCl3 em água resulta em aumento da concentração de íons H3O+, consequência da reação dos íons Al3+ com a água.

e) K2CO3 é um exemplo de óxido ácido.

QUESTÃO 24

O mês de outubro, é conhecido mundialmente como o mês da prevenção e diagnóstico precoce do câncer de mama. Em setembro, um grupo de cientistas australianos publicou um estudo na revista Nature, demonstrando que a melitina, substância presente no veneno da abelha europeia (Apis mellifera), mostrou-se eficaz no combate a células cancerígenas de um subtipo de câncer mama, o triplo-negativo, responsável por 15% dos casos de câncer de mama. **(Fonte: Duffy, C., Sorolla, A., Wang, E. et al. Honeybee venom and melittin suppress growth factor receptor activation in HER2-enriched and triple-negative breast cancer.npj Precis. Onc. 4, 24 (2020).**

A melitina tem fórmula molecular C131H229N39O31, e apresenta uma dose letal em camundongos de 2,6 □mol/kg. Sabendo que um camundongo macho tem peso médio de 40g, e que uma abelha europeia pode liberar em sua picada até 100 □g de veneno e que a dose de melitina corresponde a 50% do peso do veneno, quantas abelhas teriam de ferroar o camundongo para causar sua morte?

a) 2

b) 3

c) 4

d) 5

e) 6

QUESTÃO 25

A substância A é um hidróxido de um metal desconhecido. Quando A é aquecido em uma atmosfera inerte, um resíduo sólido (a substância B) e uma mistura de gases são formados. A substância B apresenta 27,6% de oxigênio em massa. A mistura gasosa tem uma densidade de 4,20. 10−4 g/cm3 a 400 K e 110 kPa. Qual a composição em massa da mistura gasosa obtida após decomposição do hidróxido metálico A?

a) gás oxigênio (45,5%) e gás hidrogênio (54,5%);

b) gás oxigênio (55,3%) e vapor de água (44,7%);

c) gás hidrogênio (5,3%) e vapor de água (94,7%);

d) gás carbônico (94,7%) e vapor de água (5,3%);

e) gás hidrogênio (36,7%) e gás carbônico (63,3%).

QUESTÃO 26

As técnicas volumétricas (titulação) apresentam inúmeras aplicações práticas em nosso cotidiano quantificando substâncias químicas de interesse (analitos), a partir da reação destas com padrões primários ou soluções padronizadas. Durante uma atividade prática no laboratório de química um estudante realizou a padronização de uma solução de hidróxido de sódio (NaOH) com concentração desconhecida. Para isso ele realizou os seguintes passos:

I – Pesou 2,04 g de biftalato de potássio (C8H5KO4) e preparou 100 mL de solução dissolvendo o biftalato em água bidestilada em vidraria apropriada;

II – Inseriu as soluções de biftalato de potássio e o hidróxido de sódio em vidrarias apropriadas para realizar o processo de titulação (volumetria);

III – Adicionou fenolftaleína a solução de hidróxido de sódio e iniciou a

titulação até atingir o ponto de viragem.

Considerando os procedimentos realizados pelo estudante, os conhecimentos das vidrarias de laboratório e as propriedades das soluções, qual das afirmações abaixo está completamente correta?

a) O biftalato de potássio foi utilizado como solução titulante devido sua elevada pureza, estabilidade, baixa higroscopicidade e alta massa molecular (padrão secundário).

b) As concentrações em g.L-1, mol.L-1 e mol.Kg-1 para a solução de biftalato preparada pelo estudante são respectivamente: (20,4), (1) e (10) e o estudante utilizou um balão volumétrico.

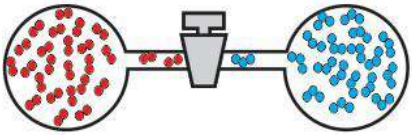
c) A pressão de vapor da água bidestilada utilizada como solvente é maior quando comparada a pressão de vapor da solução aquosa de biftalato produzida.

d) O biftalato foi adicionado a uma bureta (vidraria volumétrica de volumes variáveis), enquanto a solução de NaOH em um kitassato para realização da titulação.

e) Se o estudante colocar 1 mL das soluções de biftalato e NaOH em tubos de ensaios separados e adicionar fenolftaleína aos mesmos, o biftalato ficará rosa e o NaOH incolor.

QUESTÃO 27

No experimento a seguir colocou-se a quantidade de reagentes equivalentes a 2 mol de A e a 9 mols de B, em balões herméticos de volumes iguais sob mesma temperatura e pressão. Os reagentes estavam inicialmente separados por uma válvula, que após aberta permitiu a mistura entre os reagentes.



Sabendo que acontece a seguinte reação hipotética:

$$A_2 + 2\ B_3 \rightarrow 2AB_3$$

Assinale a alternativa que apresenta o reagente limitante e a quantidade em excesso, com base nas quantidades colocadas:

a) A e 1 mol de B em excesso.

b) B e 2 mol de A em excesso.

c) A e 3 mol de B em excesso.

d) A e 5 mol de B em excesso.

e) B e 3 mol de A em excesso.

QUESTÃO 28

52g de uma substância desconhecida CyHxOz sofreu combustão completa na presença de oxigênio. Uma análise dos produtos mostrou que se formaram 110g de dióxido de carbono e 54g de água. Sabendo que a fórmula mínima da substância desconhecida é igual a sua fórmula molecular, a fórmula molecular será?

a) $C_5H_{12}O_6$

b) $C_5H_{12}O_2$

c) $C_4H_{10}O$

d) $C_4H_{10}O_2$

e) $C_5H_{12}O$

QUESTÃO 29

Considere o seguinte processo químico que se observa na produção de sulfato de potássio, sulfato de manganês II, sulfato de ferro III e água, conforme a equação química não-balanceada apresentada a seguir:

$$KMnO_4 + FeSO_4 + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + MnSO_4 + Fe_2(SO_4)_3 + H_2O$$

Considere que foram colocados para reagir um quilograma para cada reagente, assinale a alternativa que apresenta a massa de água formada e o agente oxidante, respectivamente.

a) 84,21 g e sulfato de ferro II

b) 84,21 g e ácido sulfúrico

c) 78,0 g e permanganato de potássio

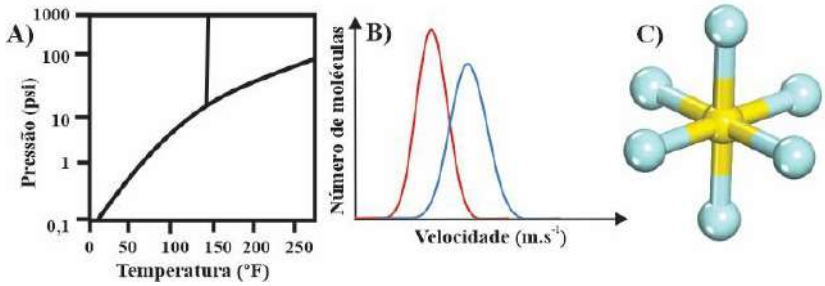
d) 184,0 g e sulfato de ferro II

e) 84,21 g e permanganato de potássio

QUESTÃO 30

O urânio possui três isótopos, 235U, 234U e o 238U. Para aproveitar a energia do processo de fissão do urânio, é necessário separar o 235U, físsil, do 238U, não físsil, tendo em vista que a abundância do 234U é tão pequena, que é praticamente desprezível quando comparada a dos outro isótopos. Este processo é chamado de enriquecimento de urânio, onde aumenta-se o teor de 235U a depender da aplicação. Para isso, o minério contendo os isótopos de urânio, passa por uma série de reações até que seja formado o UF6. Para depois separar o 238UF6 do 235UF6, e assim separar o urânio não físsil do físsil. A seguir são apresentadas três figuras e três afirmações.

Disponível em: http://www.chm.bris.ac.uk/motm/uf6/uf6h.htm. Acesso em 15 de outubro de 2021.



I) A figura A, apresenta o diagrama de fases do UF6. Podemos afirmar que, estando na temperatura de ebulição da água a 1 bar, não é possível obter a fase liquida do UF6.

II) Estando o 238UF6 e o 235UF6, na mesma temperatura e ambos no estado gasoso, podemos dizer que a linha azul e a linha vermelha na figura B, representam respectivamente, a curva de distribuição de velocidades para os gases 238UF6 e 235UF6.

III) De acordo com o modelo da repulsão dos pares de elétrons da camada de valência, as substâncias UF6, SF6 e XeF6, apresentam a mesma geometria, ilustrada na figura C, e mesmo número nuvens eletrônicas ao redor do átomo central.

Analisando as afirmações acima, é possível afirmar que:

a) Apenas I está correta.

b) Apenas II está correta.

c) Apenas III está correta.

d) Todas estão corretas.

e) Todas estão incorretas.

XVI Olimpíada Baiana de Química Exame 2021.2

(Modalidade B)

Questões objetivas (Questões de 01 a 30)

QUESTÃO 1

Lançado em 2020, o filme Radioactive narra as dificuldades e genialidade da trajetória de Marie Curie, uma das cientistas mais importantes da história, ganhadora do prêmio Nobel de Física em 1903 e Nobel de Química em 1911.

O filme mostra o árduo trabalho do casal Marie e Pierre Curie com o mineral Pechblenda, na busca de novos elementos radioativos. Analisando cerca de

duas toneladas do mineral, descobriram que, além de urânio, havia compostos de dois novos elementos ainda não conhecidos. Tais elementos eram:

a) Ra e Po

b) Rh e Po

c) Cs e Po

d) Ra e U

e) Ra e Ba

QUESTÃO 2

Um químico recebeu dois frascos sem rótulo contendo dois líquidos e a informação que se tratava de metanol e água. Marque a alternativa em que o químico pode diferenciar as duas substâncias utilizando um método seguro.

a) O químico pode provar e sentir o aroma de cada frasco, o frasco que contiver a substância insípida e inodora será o que contém a água.

b) O químico pode levar em consideração as propriedades químicas das substâncias como parâmetro, um exemplo de propriedade química que ele pode utilizar é a densidade.

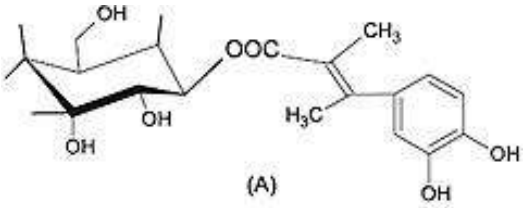
c) O químico pode diferenciar as substâncias através das temperaturas de ebulição que serão diferentes para as duas substâncias, para isso ele pode submeter cada líquido à ebulição e com a ajuda de um termômetro medir as temperaturas durante a ebulição de cada líquido e compará-los com os obtidos na literatura.

d) As propriedades químicas do metanol e da água são muito parecidas porque são duas substâncias polares.

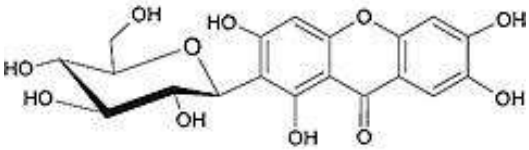
e) Uma forma muito fácil de diferenciá-los é misturar um pouco do conteúdo de cada frasco em um béquer e observar. A água ficará na parte inferior do béquer, enquanto o metanol por ter menor densidade ficará na parte superior do béquer.

QUESTÃO 3

O cafezinho está presente na rotina de muitos brasileiros, desde o café da manhã, após o almoço, ou no lanche da tarde! A cafeína é, sem dúvida, a substância mais conhecida do café (Coffea arabica). Porém, existem vários outros compostos bioativos presentes em sua constituição química que são resultantes do metabolismo secundário desta planta. Dentre estes metabólitos, temos o ácido 5-cafeoilquínico (A) e a mangiferina (B).



(A)



(B)

Fonte: TREVISAN et al., (2019) Nutraceutical compounds: Echinoids, flavonoids, xanthones and caffeine identified and quantitated in the leaves of Coffea arabica trees from three regions of Brazil. Food Research International, 115, 493-503.

Assinale a alternativa que indica, corretamente, algumas das funções orgânicas presentes, respectivamente, nas estruturas de A e B:

	Funções orgânicas da substância A	Funções orgânicas da substância B
a)	Álcool, éter e fenol	Fenol, cetona e aldeído
b)	Aldeído, éster e cetona	Ácido carboxílico e éter
c)	Álcool, amida e cetona	Álcool, cetona e éster
d)	Álcool e éster e fenol	Éter, cetona e álcool e fenol
e)	Ácido carboxílico, éster e álcool	Álcool, amina e cetona

QUESTÃO 4

O reagente FRY é um composto utilizado na área da química forense na recuperação de números de chassis de veículos que sofreram alteração. No momento que o perito aplica o reagente, ele entra em contato com a superfície do chassi e atua como um catalisador acelerando o processo de oxirredução da superfície, isso faz com que o número alterado desapareça da superfície e o número original apareça. Essa reação de oxidação do ferro é apresentada nas seguintes semirreações:

$$Fe(s) \rightarrow Fe^{2+} + 2\,e^-$$

$$O_2 + 2\,H_2O + 4e^- \rightarrow 4\,OH^-$$

Dada as reações, qual é a relação estequiométrica de Fe e do composto formado com Fe2+ na equação global:

a) 1:2

b) 3:3

c) 1:3

d) 2:1

e) 2:2

QUESTÃO 5

O etanol é produzido e usado no Brasil como combustível de duas formas: hidratado e puro, em motores próprios, e anidro, como aditivo da gasolina. O etanol é a principal substância orgânica do grupo dos álcoois, por isso é comumente chamado simplesmente de álcool. Ele é obtido principalmente por meio da fermentação de açúcares e cereais (por isso, é chamado muitas vezes de "álcool de cereais"). No Brasil, o etanol é produzido pela fermentação da cana-de-açúcar e do milho. O etanol (C_2H_5OH) é uma substância formada por moléculas polares. Com relação às interações existentes entre as moléculas de etanol, é correto afirmar que elas são:

a) Ligações covalentes

b) Ligações iônicas

c) Apenas dipolo instantâneo-dipolo induzido

d) Apenas dipolo-dipolo

e) Dipolo-dipolo e dipolo instantâneo-dipolo induzido

QUESTÃO 6

Em uma das cenas da série Breaking Bad o personagem Jesse adiciona a uma banheira o ácido fluorídrico que acaba reagindo com a cerâmica da banheira, o que causa sua quebra.

O ácido que é citado no texto,

a) Reage com água, formando íons oxidrila.

b) Libera ânion Cl- em água.

c) Possui uma ligação iônica entre seus átomos.

d) Não pode ser guardado em recipientes de vidro.

e) Apresenta interação entre suas moléculas denominada dipolo permanente.

QUESTÃO 7

Em 2020, pela primeira vez na história o Prêmio Nobel de Química foi recebido por duas mulheres: Emmanuelle Charpentier e Jennifer Doudna, pelo desenvolvimento do método de edição do genoma. O Crispr/Cas9 é uma espécie de "tesoura genética", que permite à ciência mudar parte do código genético de uma célula. Com essa "tesoura", é possível, por exemplo, "cortar"

uma parte específica do DNA, fazendo com que a célula produza ou não determinadas proteínas. Um método clássico para extração de DNA utiliza como solventes: benzenol "fenol comum" (C_6H_6O), clorofórmio ($CHCl_3$) e álcool isoamílico ($C_5H_{12}O$). Sobre estas substâncias são feitas algumas afirmações:

I – Todas as substâncias são apolares.

II – Somente o fenol e o álcool podem fazer ligações de hidrogênio.

III – O clorofórmio possui geometria octaédrica.

IV – Se compararmos a molécula do benzenol com o álcool isoamílico, a primeira tem uma acidez maior, pois sua base conjugada é estabilizada por deslocalização da carga negativa para o anel aromático.

V – A temperatura de ebulição e a solubilidade em água das substâncias segue a ordem: benzenol > álcool isoamílico > clorofórmio.

As afirmações corretas são:

a) Apenas I, II e IV

b) Apenas I, II e V

c) Apenas I, II, IV e V

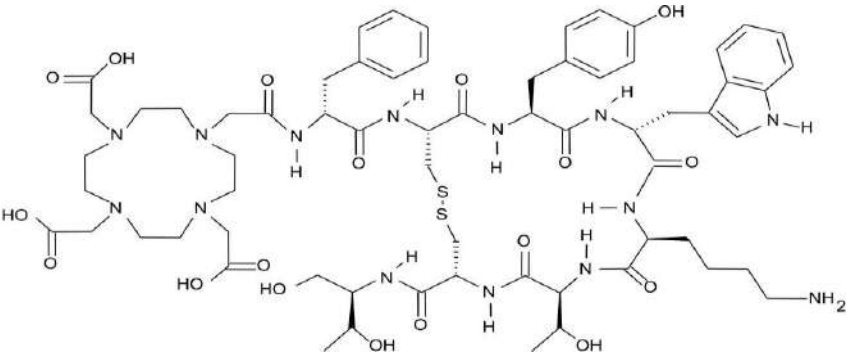
d) Apenas II, IV e V

e) Apenas III, IV e V

QUESTÃO 8

Em 20 de setembro deste ano, o Instituto de Pesquisas Energéticas e Nucleares (IPEN) paralisou a produção de radiofármacos e radioisótopos usados para o tratamento de câncer no Brasil, devido à falta de verbas (Fonte: https://g1.globo.com/sp/sao-paulo/noticia/2021/09/20/ipen).

Sobre a estrutura química da substância abaixo, que atua como carreador na formação de um radiofármaco, analise as seguintes sentenças:



I – Apresenta as funções orgânicas: ácido carboxílico, cetona, fenol, amina, amida, álcool e dissulfeto.

II – Um radiofámaco utilizado no tratamento do câncer é formado quando o radioisótpo gálio-68 é inserido na estrutura cíclica que contém os grupos amino terciários da substância através de interações ácido-base de Lewis, sendo o 68Ga um ácido e as aminas, bases.

III – Possui característica anfiprótica e contém, exatamente, quatro anéis aromáticos em sua estrutura.

IV – Apresenta cadeia carbônica mista e insaturada, com a presença de anéis homocíclicos e heterocíclicos.

V – Na estrutura apresentada, visualizam-se diferentes estados híbridos para os átomos de: carbono (sp2 e sp3), nitrogênio (apenas sp2) e oxigênio (sp2 e sp3).

São afirmações verdadeiras:

a) I, II e IV

b) I, II e V

c) I, II, IV e V

d) II, III e IV

e) III, IV e V

QUESTÃO 9

Durante uma aula prática de química orgânica, o professor entregou aos estudantes cinco amostras contendo diferentes substâncias orgânicas identificadas por números (1-5) e apresentadas na figura 1. Estas amostras passaram por testes de solubilidade utilizando diferentes solventes puros (água e éter dietílico) ou soluções aquosas a 5 % (NaOH, HCl e NaHCO3) em tubos de ensaio, obtendo-se os resultados indicados no fluxograma da figura 2. Considerou-se como solúveis apenas os sistemas que apresentaram aspecto visual completamente homogêneo ou com indício de reação química.

Figura 1 (amostras)

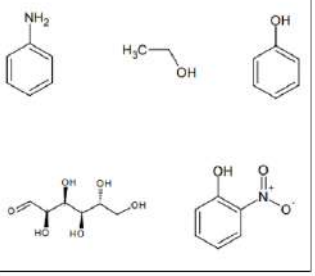
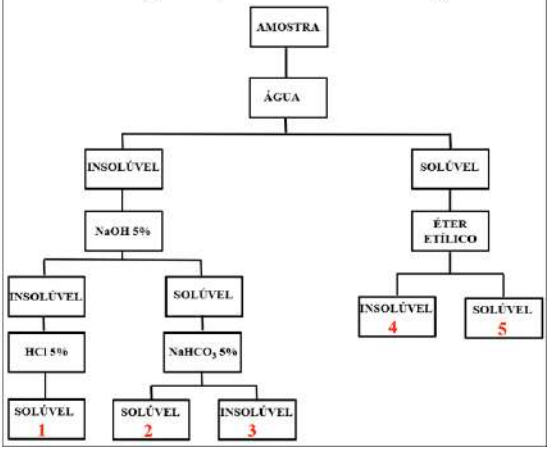


Figura 2 (resultados observados)



Considerando os resultados de solubilidade obtidos pelos estudantes, as amostras 1, 2, 3, 4 e 5 podem ser respectivamente:

a) benzenol, glicose, orto-nitrobenzenol, fenilamina, etanol.

b) etanol, benzenol, orto-nitrobenzenol, glicose, fenilamina.

c) fenilamina, orto-nitrobenzenol, etanol, glicose, benzenol.

d) orto-nitrobenzenol, fenilamina, benzenol, glicose, etanol.

e) fenilamina, orto-nitrobenzenol, benzenol, glicose, etanol.

QUESTÃO 10

Um cilindro contém 6,5 kg de um gás desconhecido. A fim de descobrir sua identidade, um químico decidiu comparar suas propriedades com a de outro cilindro contendo 7,7 kg de gás nitrogênio (N2). O químico descobriu que o cilindro de gás desconhecido exerce a mesma pressão a 27 °C que o cilindro de N2 a 0 °C. Sabendo que os cilindros têm volumes iguais, a identidade do gás desconhecido é:

a) Etino

b) Argônio

c) Hélio

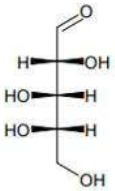
d) Hidrogênio

e) Metano

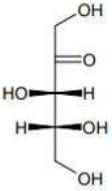
QUESTÃO 11

Biomoléculas são espécies químicas presentes nas células dos seres vivos e participam da estrutura e dos processos bioquímicos dos organismos. As biomoléculas orgânicas são aquelas que apresentam estruturas químicas cuja base é o carbono e são sintetizadas pelos seres vivos, como os aminoácidos, proteínas, carboidratos, ácidos nucleicos e lipídeos. O quadro abaixo apresenta as estruturas químicas de diferentes classes de biomoléculas.

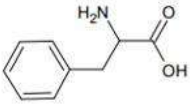
Sobre as afirmações abaixo, marque a opção verdadeira.



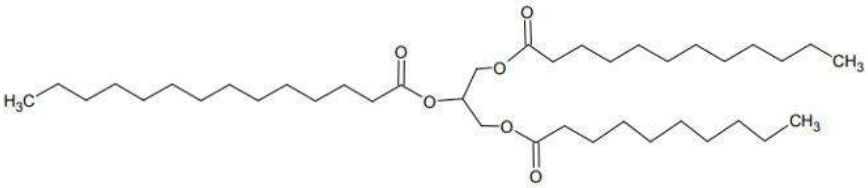
substância 1



substância 2



substância 3



substância 4

a) 1 e 2 são carboidratos (aldose e cetose, respectivamente), ambos com configuração D.

b) A nomenclatura sistemática (IUPAC) da substância 1 é: (2R,3R,4S)-2,3,4,5-tetra-hidroxipentanal.

c) A substância 3 é um aminoácido alifático capaz de originar ligações glicosídicas através de reações de polimerização por condensação.

d) A substância 4 é um triglicerídeo, hidrofóbico, pertencente à classe dos lipídios, que por hidrólise ácida origina três ácidos graxos distintos e glicerol.

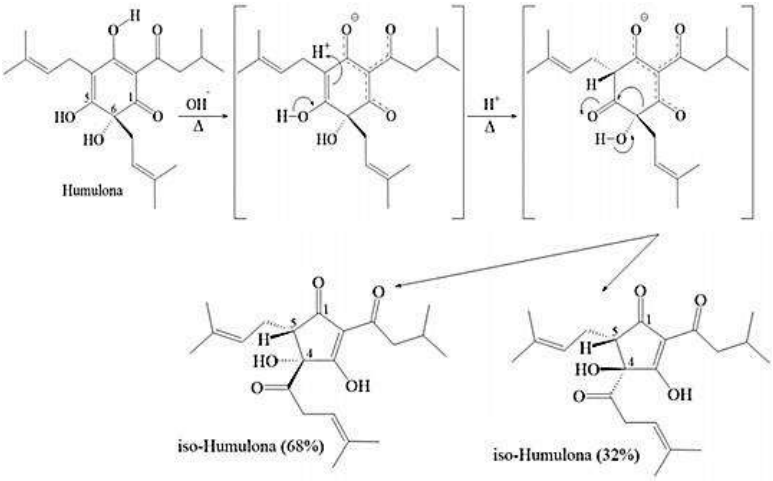
e) A hidrólise básica da substância 4 gera, além de glicerol, 3 moléculas detergentes distintas

QUESTÃO 12

O lúpulo é uma planta que produz uma flor com uma resina rica em espécies orgânicas, dentre elas, os denominados ácidos amargos (alfas e betas). A principal aplicação industrial do lúpulo é na produção de cervejas, cuja função é conferir amargor e aroma à bebida. Durante a fervura do mosto cervejeiro, o lúpulo é adicionado à mistura para que os alfa ácidos (ex: humulona) sofram reações de isomerização, originando iso-alfa ácidos, conforme demonstrado no mecanismo abaixo.

Fonte: Química do lúpulo (Química Nova) Durello; Silva; Bogusz, 2019.

Considerando a sequência reacional apresentada, julgue os seguintes itens como falsos (F) ou verdadeiros (V).



( ) As propriedades ácidas da humulona são oriundas dos grupamentos fenólicos presentes em sua estrutura.

( ) O processo de conversão da humulona em iso-humulonas ocasiona a contração do anel da estrutura.

( ) A humulona e as iso-humulonas são capazes de realizar ligações de hidrogênio.

( ) Na primeira etapa do mecanismo, a base promove a remoção do hidrogênio ionizável mais ácido, com posterior formação de um intermediário que está apresentado sob duas estruturas de híbridos de ressonância.

A sequência obtida é:

a) F, F, F, V

b) V, V, V, V

c) V, V, V, F

d) F, V, F, F

e) F, V, V, V

QUESTÃO 13

O modelo de Repulsão dos Pares Eletrônicos da Camada de Valência (RPECV ou VSEPR) é utilizado para prever as formas das moléculas, e se origina de uma extensão das ideias de Lewis. Sobre a geometria molecular e o arranjo eletrônico das moléculas XeF4, PF5 e BrF3 foram feitas as seguintes afirmações.

I) Para todas essas moléculas, o arranjo eletrônico coincide com a geometria molecular.

II) XeF4 possui geometria quadrado planar.

III) BrF3 possui arranjo bipirâmide trigonal.

Assinale a alternativa correta.

a) Somente as assertivas I e II estão corretas.

b) Somente as assertivas I e III estão corretas.

c) Somente as assertivas II e III estão corretas.

d) Todas as assertivas estão corretas.

e) Somente a assertiva II está correta.

QUESTÃO 14

Os banheiros de nossas residências possuem um verdadeiro arsenal de substâncias presentes em inúmeros produtos. Muitos destes, se utilizados ou manipulados de forma inadequada, podem ocasionar intoxicação, queimaduras e até mesmo envenenamentos. A ilustração abaixo apresenta quadros contendo alguns produtos que podem ser encontrados nos banheiros de grande parte das residências na atualidade e alguns dos seus constituintes químicos.

Produto: Pedra sanitária
- Alguns constituintes:
- *para*-diclorobenzeno e corantes.

Produto: Spray aromatizador
- Alguns constituintes:
- Butano e emulsificantes.

Produto: Desodorante
- Alguns constituintes:
- $Al_2(OH)_5Cl$ e bactericidas.

Produto: Enxaguante bucal
- Alguns constituintes:
- Etanol e fluoreto de sódio

Produto: Perfume
- Alguns constituintes:
- Propilenoglicol e óleos essenciais.

Produto: Shampoo
- Alguns constituintes:
- Lauril sulfato de sódio e glicerol

Considerando os diferentes produtos e constituintes apresentados, escolha o item que contém uma afirmativa completamente verdadeira.

a) As pedras sanitárias não devem ser manipuladas diretamente com as mãos, pois o haleto de alquila dissubstituído (posições 1,4) de sua constituição pode provocar irritações na pele e intoxicação por inalação, devido a sua elevada capacidade em sublimar.

b) O butano é um gás inflamável derivado do petróleo, utilizado como gás propelente em produtos do tipo "spray" (aerossóis), enquanto os emulsificantes são aditivos químicos utilizados para facilitar a dispersão dos constituintes da mistura (produto).

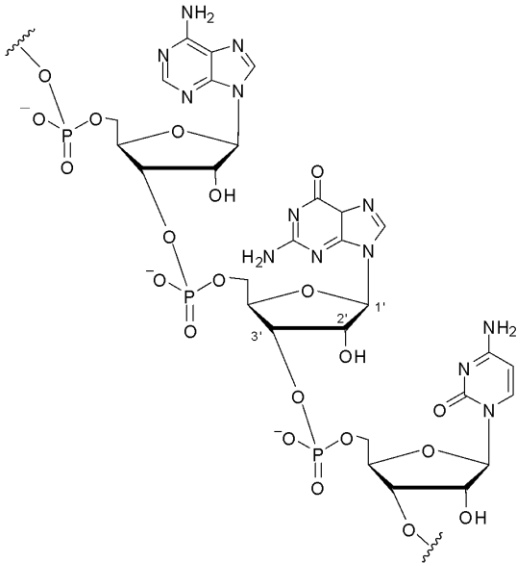
c) O sal de alumínio (hidrogenossal) utilizado nos desodorantes promove a inibição da sudorese local por obstrução dos poros.

d) Considerando que um motorista realizou um bochecho com enxaguante bucal e poucos segundos após teve de realizar um teste de bafômetro, não existe possibilidade de o teste ser positivo em função do uso do enxaguante.

e) O propileno glicol é um hidrocarboneto utilizado como essência na formulação de perfumes, enquanto o lauril sulfato de sódio, presente no shampoo, é um tensoativo iônico que irá atuar como saponáceo na lavagem dos cabelos.

QUESTÃO 15

Em dezembro de 2019, o coronavírus se alastrou pelo mundo. Desde então, os cientistas se dedicaram a desenvolver novas vacinas. A vacina desenvolvida pela Pfizer usa a tecnologia do RNA mensageiro (mRNA). A partir dessa molécula, a célula é capaz de estimular a produção de antígenos e posteriormente, de anticorpos sem o organismo estar realmente infectado. Considerando o fragmento da fita de RNA a seguir, fazem-se as seguintes afirmações:



I) O RNA é instável por ser capaz de sofrer uma reação de substituição nucleofílica de 1ª ordem.

II) A reação de substituição ocorre no fósforo.

III) O oxigênio da posição 2' atua como nucleófilo em uma reação de substituição.

IV) O aumento da temperatura estabiliza a fita de RNA.

Assinale a opção correta:

a) Apenas I é verdadeira.

b) II, III e IV são verdadeiras.

c) Apenas a III é verdadeira.

d) II e III são verdadeiras.

e) Todas são verdadeiras.

QUESTÃO 16

A pressão de vapor medida para uma solução aquosa de glicose é 24,0 mmHg. Sabendo que a pressão de vapor da água pura nesta mesma temperatura é de 25,0 Torr, pode-se dizer que a molalidade da solução de glicose é, aproximadamente:

a) 0,96

b) 0,04

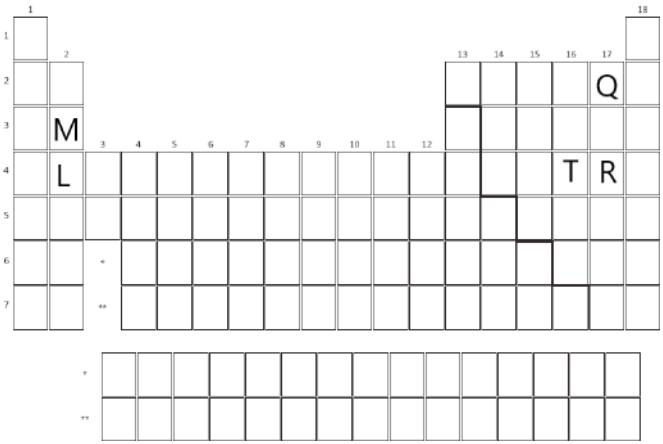
c) 1,00

d) 2,30

e) 0,02

QUESTÃO 17

A tabela periódica é uma ferramenta poderosa para os químicos, pois além de organizar os elementos permite fazer previsões a partir de suas propriedades levando em conta informações simples, como a localização dos elementos na tabela. Considere os elementos localizados nas posições indicadas pelas letras L, M, Q, R e T na figura abaixo. Sobre estes elementos e seus compostos pode-se dizer que:



a) O composto formado entre os elementos M e R deve possuir menor caráter iônico que o formado entre os elementos L e Q.

b) A energia de ionização segue a mesma ordem de crescimento que o número atômico (Z) para os três elementos de menor valor de Z.

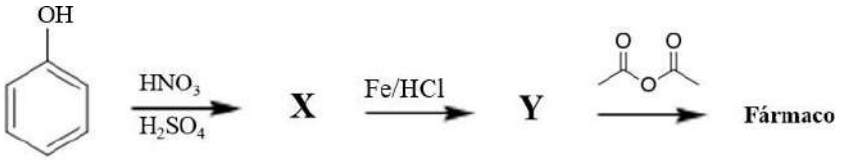
c) Todos os elementos listados são representativos e possuem mais do que 2 camadas eletrônicas.

d) Entre os elementos listados, os que possuem mais elétrons na última camada são também os que possuem maiores raios atômicos.

e) Em ambos os compostos binários RT e RQ espera-se que a carga parcial negativa ($\delta-$) do dipolo esteja sobre o átomo R.

QUESTÃO 18

A síntese orgânica desenvolve rotas sintéticas utilizadas, por exemplo, para a produção industrial de medicamentos. Em 2021, os pesquisadores laureados com o prêmio Nobel de química (Benjamin List e David W.C. MacMillan) sintetizaram novas moléculas através de organocatálise, úteis para novos produtos farmacêuticos. O esquema reacional abaixo demonstra uma sequência de reações orgânicas utilizada para obtenção de um determinado fármaco de interesse a partir do benzenol (fenol comum).



Considerando a sequência reacional apresentada, qual afirmação está correta?

a) A primeira etapa do processo corresponde a uma reação de substituição eletrofílica no qual o produto X pode ser tanto 2-nitrobenzenol quanto 4-nitrobenzenol.

b) Na reação de produção de Y a partir de X, realiza-se uma reação de oxidação, gerando um grupo amino a partir do grupo nitro pré-existente.

c) A reação de Y com anidrido acético produzirá o fármaco, que terá a amina como grupo funcional principal.

d) O nome sistemático da substância Y é meta-aminobenzenol.

e) O grupo -OH ligado ao benzeno no benzenol se trata de um grupo orto/para dirigente e desativante.

QUESTÃO 19

Considere o seguinte processo químico que se observa na produção de sulfato de potássio, sulfato de manganês II, sulfato de ferro III e água, conforme a equação química não-balanceada apresentada a seguir:

$$KMnO_4 + FeSO_4 + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + MnSO_4 + Fe_2(SO_4)_3 + H_2O$$

Considere que foram colocados para reagir um quilograma para cada reagente, assinale a alternativa que apresenta a massa de água formada e o agente oxidante, respectivamente.

a) 84,21 g e sulfato de ferro II

b) 84,21 g e ácido sulfúrico

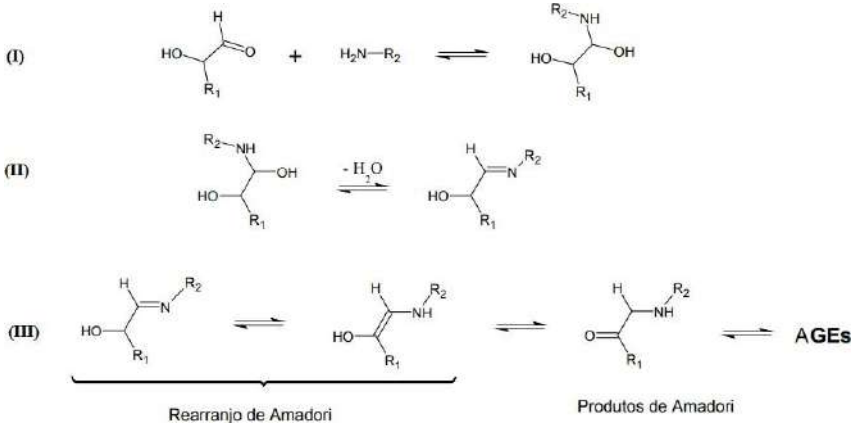
c) 78,0 g e permanganato de potássio

d) 184,0 g e sulfato de ferro II

e) 84,21 g e permanganato de potássio

QUESTÃO 20

Os Produtos de Glicação Avançada ou AGEs (sigla oriunda da língua inglesa) correspondem a um conjunto de espécies químicas que se formam em nosso organismo e nos alimentos, estando relacionados ao surgimento ou agravamento de doenças associadas ao envelhecimento. A reação de formação dos AGEs é explicada por meio de um mecanismo reacional complexo, também conhecido como "reação de Maillard", conforme indicado no esquema seguinte:



Considerando o mecanismo reacional apresentado para formação dos AGEs, escolha o item verdadeiro.

a) A reação de formação dos AGEs pode ser considerado um processo elementar.

b) Na primeira etapa da reação (I) ocorre uma adição eletrofílica à carbonila.

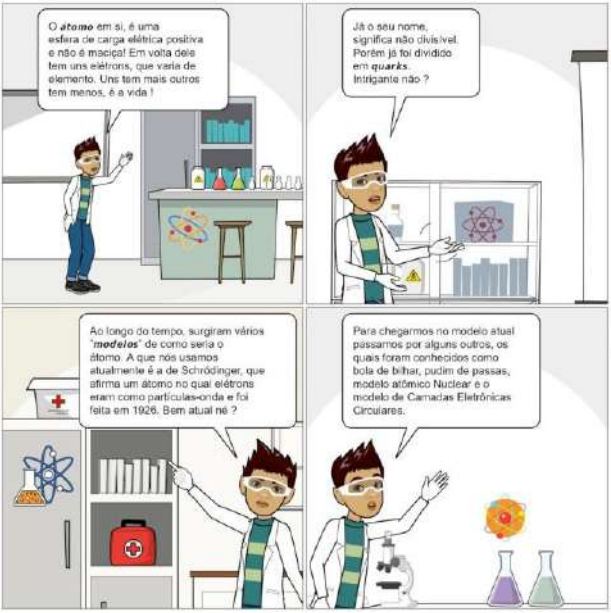
c) Em II ocorre reação de eliminação, originando uma substância de função amina.

d) O rearranjo de Amadori (III), bem como a formação dos produtos de Amadori, estão relacionados ao processo de tautomerização.

e) O consumo de produtos com excesso de proteínas e açúcares na dieta, minimiza o processo de formação dos AGEs no organismo humano.

QUESTÃO 21

A abordagem histórica dos modelos atômicos feita nos livros didáticos pode gerar incompreensões, não só em relação ao conceito de modelo, como também sobre a razão da apresentação de alguns modelos atômicos seguindo uma ordem cronológica não problematizada.



(Imagem adaptada de: OLIVEIRA, Cláudia Vizoni Mattos Pedroso de et al. O uso de história em quadrinho digital (HQD) como ferramenta metodológica na disciplina de química. 2016).

Sobre as afirmações feitas na história em quadrinhos e considerando seus conhecimentos sobre modelos atômicos, é CORRETO afirmar:

a) Para tornar a frase "O átomo em si, é uma esfera de carga elétrica positiva e não é maciça" uma ideia de Dalton, seria necessário retificar a última afirmação e acrescentar que além de indivisíveis são partículas permanentes, e que átomos de um mesmo elemento são idênticos em todas as suas propriedades.

b) "Em volta dele tem uns elétrons, que varia de elemento". Essa ideia está de acordo com a teoria proposta por Bohr, visto que ele defendia que os elétrons se movem em torno do núcleo, sem ganhar ou perder energia. E, de acordo com Rutherford, que propôs um modelo atômico nuclear, em que a massa do átomo estaria majoritariamente localizada em seu núcleo, constituído por prótons e nêutrons.

c) "Para chegarmos ao modelo atual passamos por algum outro". Essa ideia está equivocada, pois cada teoria não teve influências de outras. Na época em que foram pensadas a comunicação entre os cientistas era muito escassa.

d) O cientista Schrödinger citado na HQD, em suas teorias definia a eletrosfera como uma órbita elíptica, sendo também responsável por propor a teoria da dualidade onda-partícula do elétron.

e) Se Thomson realizasse a experiência de espalhamento de partículas alfa, conhecida como "experiência de Rutherford", o resultado esperado por ele seria que a totalidade das partículas ejetadas ricochetearia ao se chocar contra a lâmina de ouro, sem conseguir atravessá-la.

QUESTÃO 22

Em seriados cuja temática é a investigação criminal, há episódios que abordam temas relacionados com acidentes envolvendo radiações ou radioisótopos. Em um episódio de um desses seriados, ocorreu um acidente envolvendo o derramamento de uma solução aquosa de um radioisótopo artificial de meia-vida longa. Depois de terem sido realizados procedimentos de descontaminação no local, um técnico utilizou um detector Geiger-Müller para

verificar se o local estava mesmo descontaminado. O mostrador do detector apresentava o valor de zero contagens por segundo para o local.

Sobre o valor da taxa de contagens exibido pelo detector, pode-se afirmar que está

a) correto, pois se o local foi descontaminado, não há radiação para ser detectada.

b) correto, pois este detector não identifica a radiação de fundo.

c) incorreto, pois mesmo que a contaminação tenha sido removida, a radiação de fundo permanece presente no ambiente.

d) correto, pois ao nível do mar a radiação de fundo é nula, mas já pode ser detectada a cerca de 1000 m de altitude.

e) incorreto, pois não é possível remover a contaminação por radioisótopos artificiais.

QUESTÃO 23

A importância do sulfato de cobre II está além do que imaginamos. Esta substância na presença do peixe palhaço, Amphiprion percula, apresenta grande importância econômica devido ao seu alto valor agregado. Na aquicultura, o sulfato de cobre II (CuSO4) é utilizado para controle de ectoparasitas em sistemas de produção de peixes, como algicida e herbicida em viveiros. Não é recomendada a aplicação de sulfato de cobre II em águas com alcalinidade total inferior a 40mg CaCO3/L. Calcule a intensidade da corrente elétrica que deve ser utilizada para depositar 254 mg de cobre metálico, de uma solução de sulfato de cobre II, no tempo de 3 minutos e 20 segundos.

a) 1,93 A

b) 2,02 A

c) 2,50 A

d) 3,08 A

e) 3,86 A

QUESTÃO 24

A dessalinização é uma alternativa para o abastecimento de água potável na região semiárida do Brasil e um grande desafio tecnológico. A técnica aplicada é a osmose reversa e possui altos custos devido aos equipamentos e à energia necessária para produzir grandes pressões. Considere a dessalinização da água do mar, cuja concentração de cloreto de sódio (NaCl) é de 35 g/L. Desprezando outros sais dissolvidos na água e considerando seu comportamento equivalente ao de uma solução iônica ideal diluída, qual é, aproximadamente, a energia mínima necessária para dessalinizar 1,0 L de água do mar a 25 °C empregando- se a pressão fornecida por uma bomba com potência média de 4,5 mW por 1,0 mmHg de pressão adicional (sobre a atmosférica), sabendo que a capacidade de processamento de água marinha dessa bomba é de 2600 L/dia? Despreze eventuais perdas energéticas do sistema de dessalinização.

a) 1,7 kJ

b) 17 kJ

c) 3,3 kJ

d) 33 kJ

e) 6,6 kJ

QUESTÃO 25

Uma substância A é um hidróxido de um metal desconhecido. Quando A é aquecido em uma atmosfera inerte, um resíduo sólido (substância B) e uma mistura de gases são formados. A substância B apresenta 27,6% de oxigênio

em massa. A mistura gasosa tem uma densidade de 4,20.10−4 g/cm3 a 400 K e 110 kPa. Qual a composição em massa da mistura gasosa obtida após decomposição do hidróxido metálico A?

a) gás oxigênio (45,5%) e gás hidrogênio (54,5%);

b) gás oxigênio (55,3%) e vapor de água (44,7%);

c) gás hidrogênio (5,3%) e vapor de água (94,7%);

d) gás carbônico (94,7%) e vapor de água (5,3%);

e) gás hidrogênio (36,7%) e gás carbônico (63,3%).

QUESTÃO 26

As constantes de velocidade para a reação de segunda ordem de produção de iodo gasoso e de cloreto de hidrogênio, $2\,ICl_{(g)} + H_{2(g)} \rightarrow I_{2(g)} + 2\,HCl_{(g)}$,, são 0,163 e 0,348 L.mol-1.s-1, a 503 K e 513 K, respectivamente. Assinale a alternativa que apresenta o valor aproximado do fator de frequência para este processo cinético.

a) 1,30. 1016 L.mol-1.s-1

b) 1,30. 1015 L.mol-1.s-1

c) 1,20. 1013 L.mol-1.s-1

d) 1,35. 1012 L.mol-1.s-1

e) 1,35. 1010 L.mol-1.s-1

QUESTÃO 27

A 27 °C, o produto de solubilidade do sulfato de chumbo II é igual a 1,0.10-8 e as constantes de equilíbrio para as três equações químicas apresentadas a seguir estão indicadas.

$PbSO_4(s) + 2\,I^-(aq) \quad PbI_2(s) + SO_4^{-2}(aq) \quad K_1 = 4{,}0.10^{-4}$

$PbI_2(s) + CrO_4^-(aq) \quad PbCrO_4(s) + 2\,I^-(aq) \quad K_2 = 4{,}0.10^{12}$

$PbS(s) + CrO_4^-(aq) \quad PbCrO_4(s) + S^{-2}(aq) \quad K_3 = 1{,}60.10^{-8}$

Através dos dados fornecidos acima, assinale a alternativa que apresenta o valor de maneira APROXIMADA da energia livre Gibbs padrão, levando em consideração que a constante dos gases ideais seja igual a 8,0 J.mol-1.K-1.

a) 4500 J/mol

b) 5000 J/mol

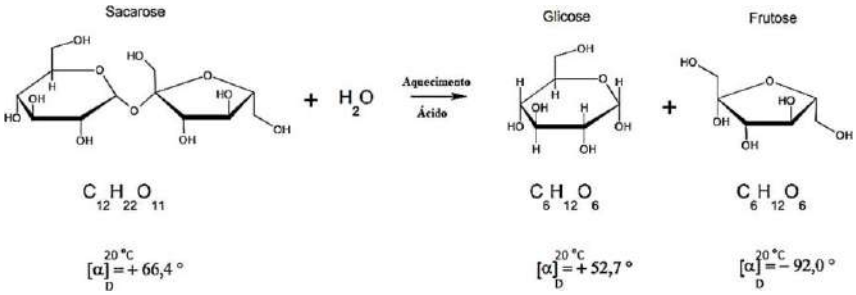
c) 5500 J/mol

d) 6000 J/mol

e) 6500 J/mol

QUESTÃO 28

O xarope de "açúcar invertido" consiste em uma mistura obtida pela dissolução de sacarose em água, seguido de aquecimento, na presença de algumas gotas de limão, tendo como produto glicose e frutose. A ilustração representa a equação química da obtenção do açúcar invertido a partir da sacarose, juntamente com as respectivas configurações absolutas ([α]) das substâncias opticamente ativas.



Sobre o processo demonstrado, qual das afirmações é a verdadeira?

a) O processo de obtenção do açúcar invertido se dá por meio da hidrólise em meio alcalino de um dissacarídeo, originando monossacarídeos assimétricos (glicose e frutose).

b) Glicose e frutose desviam individualmente a luz polarizada em sentidos opostos, sendo o xarope de açúcar invertido, uma mistura racêmica.

c) O termo invertido se refere à mudança na configuração absoluta da mistura em relação à sacarose, pois o açúcar invertido é uma mistura opticamente ativa e levogira com $[\alpha] = -39,3\ ^\circ$.

d) Na projeção de Haworth apresentada para a frutose existem hidroxilas que se encontram em configuração relativa trans.

e) Na projeção de Haworth apresentada para a glicose, o grupamento hidroxila (OH) do carbono anomérico está orientado na posição beta.

QUESTÃO 29

Um sistema fechado com volume de 4,1 L, sob uma pressão de 21,6 atm e a uma temperatura de 300 K contém 4 componentes: N2O (g), O2 (g), Ar (g) e 45,0 g de glicose. Em seguida, a glicose sofre combustão completa dentro deste sistema. Ao retornar para a temperatura inicial, foi verificado que dois reagentes gasosos foram consumidos completamente, e, além de água, dois produtos gasosos A e B, que não existiam foram formados. Nas mesmas condições de temperatura e pressão, os produtos A e B têm velocidades de efusão de 1,2 e 0,95 vezes da velocidade de efusão do argônio, respectivamente. Após a retirada de água, o sistema apresentou uma pressão de 23,4 atm, nas mesmas condições de volume e temperatura iniciais. A partir destes dados a composição percentual molar do Ar (g) na mistura gasosa inicial era:

a) 10%

b) 20%

c) 30%

d) 40%

e) 50%

QUESTÃO 30

No dia 4 de agosto de 2020, uma enorme explosão mudou os arredores de Beirute, capital do Líbano. A explosão de 2.750 toneladas de nitrato de amônio que estavam armazenadas no porto de Beirute tirou a vida de mais de 200 pessoas e deixou mais de 6 mil feridos. A explosão foi ouvida a mais de 200km do epicentro e registrou magnitude 3,3 na escala Richter.

(Disponível em: https://www.bbc.com/portuguese/internacional-53688549 Acesso em: 15 set. de 2021 – adaptado)

Embora o nitrato de amônio tenha sido sintetizado pela primeira vez em 1659 pelo químico alemão Johann Rudolf Glauber, ele não foi usado em explosivos até a Primeira Guerra Mundial, quando fabricantes de armas o misturaram com TNT (dinamite) para fazer bombas mais baratas. O nitrato de amônio em si não é explosivo, nem ao menos inflamável, entretanto é um oxidante forte, potencializando a combustão de materiais combustíveis ao seu redor, produzindo uma enorme quantidade de gases e calor, que criam uma onda de choque. A seguir são mostradas cinco possíveis reações para a decomposição do nitrato de amônio caso as reações aconteçam a 25 °C.

I. $NH_4NO_3(s) \rightarrow N_2O(g) + 2\ H_2O(g)$ $\Delta H = -36$ kJ

II. $NH_4NO_3(s) \rightarrow \frac{1}{2}\ N_2(g) + NO(g) + 2H_2O(g)$ $\Delta H = -28$ kJ

III. $NH_4NO_3(s) \rightarrow \frac{3}{4}\ N_2(g) + \frac{1}{2}\ NO_2(g) + 2\ H_2O(g)$ $\Delta H = -101{,}5$ kJ

IV. $2\ NH_4NO_3(s) \rightarrow 2\ N_2(g) + O_2(g) + 4\ H_2O(g)$ $\Delta H = -236$ kJ

V. $8\ NH_4NO_3(s) \rightarrow 5\ N_2(g) + 4\ NO(g) + 2\ NO_2(g) + 16\ H_2O(g)$ $\Delta H = -518$ kJ

Com base nas reações acima é correto afirmar que:

a) A entalpia de formação do monóxido de nitrogênio é 180 kJ mol-1.

b) A formação do nitrato de amônio sólido será exotérmica independente

da reação utilizada.

c) A explosão liberaria mais calor, caso toda massa presente no porto sofresse a decomposição pela reação V ao invés da reação III.

d) A entalpia de formação do dióxido de nitrogênio é 66 kJ mol-1.

e) A reação IV libera mais calor por quantidade de nitrato

XV Olimpíada Baiana de Química Exame 2021.1

(Modalidade A)

Questões objetivas (Questões de 01 a 30)

QUESTÃO 1

O soro caseiro é uma solução à base de água, sal de cozinha (NaCl) e açúcar (sacarose) que pode ser feita em casa e serve para o tratamento e para a prevenção da desidratação nos pacientes com quadros de diarreia e/ou vômitos. Um procedimento usado na preparação deste soro consiste em adicionar a cada 1 L de água, sob agitação, 20,0 g de açúcar e 3,0 g de sal de cozinha, cujo componente majoritário é o cloreto de sódio (NaCl). Considerando as informações do texto, julgue os itens em Verdadeiro (V) ou Falso (F) e, posteriormente, marque a alternativa correta.

I – O soro caseiro é um exemplo de mistura trifásica, pois é formada por três componentes.

II – O cloreto de sódio (NaCl) é um exemplo de mistura formada por dois elementos.

III – A dissolução de açúcar em água é um processo físico.

IV – A água é um exemplo de substância composta.

a) III e IV são verdadeiros

b) I e IV são verdadeiros

c) II e III são verdadeiros

d) Apenas IV é verdadeiro

e) Apenas I é verdadeiro

QUESTÃO 2

Nos exemplos relatados a seguir, marque 1 para transformações físicas e 2 para transformações químicas. Assinale a alternativa que contém a sequência correta

( ) Deformação da massa de modelar;

( ) O cozimento de um ovo;

( ) Fundição de uma barra de alumínio;

( ) A combustão do óleo diesel;

( ) Enferrujamento de palha de aço;

( ) Queima do palito de fósforo.

a) 2, 2, 1, 2, 2, 1.

b) 1, 2, 1, 2, 2, 1.

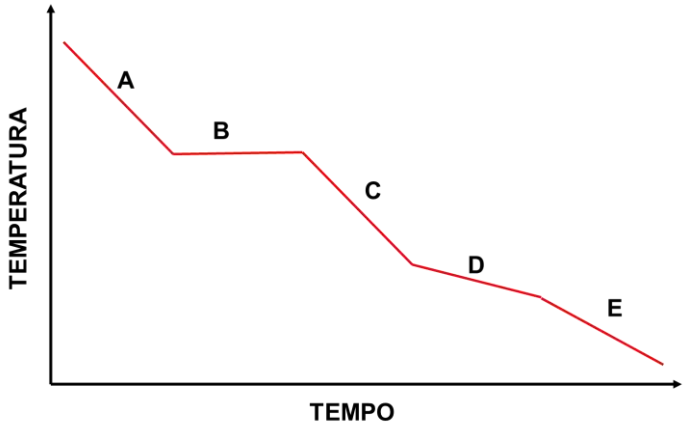
c) 1, 2, 2, 2, 2, 2.

d) 1, 2, 1, 2, 1, 2.

e) 1, 2, 1, 2, 2, 2.

QUESTÃO 3

O gráfico abaixo apresenta a variação da temperatura de uma amostra em função do tempo.



Com base no gráfico, podemos concluir que:

a) Indica o aquecimento da amostra.

b) No intervalo B a amostra sofre fusão.

c) A amostra é uma mistura azeotrópica.

d) A amostra é uma mistura eutética.

e) No intervalo C líquido e sólido coexistem.

QUESTÃO 4

Assinale a opção verdadeira depois de determinar o número atômico e o número de massa dos átomos hipotéticos A e B, que são isóbaros e apresentam a seguinte representação $^{9x+4}_{3x+6}A$ e $^{7x+12}_{3x+8}B$, assinale a opção verdadeira.

a) O elemento químico A é um halogênio.

b) O número de nêutrons de A é igual a 22.

c) O elemento químico B é um metal alcalino.

d) O número de elétrons de B é igual a 18.

e) A soma do número de prótons de A e B é igual a 40.

QUESTÃO 5

O manuseio correto das vidrarias influencia diretamente na confiabilidade dos resultados dos experimentos realizados, além de evitar acidentes e fazer parte das boas práticas no laboratório. Com relação ao uso correto das vidrarias de laboratório, assinale a alternativa que apresenta a afirmação correta:

a) O balão de fundo redondo é utilizado no preparo de soluções.

b) A pipeta volumétrica é utilizada para transferir volumes variados de líquidos com precisão.

c) Funil de bromo é utilizado para separação de misturas líquidas heterogêneas quando os componentes apresentam densidades diferentes.

d) A proveta é utilizada em procedimentos de titulação para determinação da concentração de analitos desconhecidos.

e) Cadinho juntamente com o pistilo são utilizados para macerar sólidos, reduzindo o tamanho dos seus grãos.

QUESTÃO 6

Um frasco contém 500 mL de água, a este recipiente são adicionados 5g de óxido de silício e 100 mL de etanol (Álcool Comercial), após as adições o frasco é agitado e adiciona-se dois cubos de gelo. Sobre o sistema é correto afirmar que:

a) o sistema contém 4 fases e 3 componentes.

b) o sistema contém 2 fases e 3 componentes.

c) o sistema contém 3 fases e 4 componentes.

d) o sistema contém 3 fases e 3 componentes.

e) o sistema contém 2 fases e 5 componentes.

QUESTÃO 7

Os processos de separação de materiais são métodos utilizados amplamente a nível laboratorial e industrial. As formas de separação exploram as diferenças de propriedades químicas e/ou físicas dos constituintes do material. A respeito desses processos foram feitas as seguintes afirmações:

I) A decantação é um método que se baseia na diferença de densidades entre as duas fases que se deseja separar.

II) A filtração é uma técnica baseada na diferença de solubilidades de uma ou mais substâncias em um dado solvente. As substâncias que são solúveis no solvente escolhido, são capazes de passar por um filtro sem serem retidas.

III) A cromatografia é uma técnica utilizada para separar compostos de acordo com a sua capacidade de formar precipitados em meio aquoso. Para isso, utiliza-se reagentes coloridos.

Assinale a alternativa correta.

a) Somente as assertivas I e II estão corretas.

b) Somente as assertivas I e III estão corretas.

c) Somente as assertivas II e III estão corretas.

d) Todas as assertivas estão corretas.

e) Nenhuma das assertivas está correta.

QUESTÃO 8

Considere as seguintes afirmações sobre átomos hipotéticos: A, B e C

I- Seus números atômicos são: 4x + 2, 5x + 1 e 3x + 9, respectivamente.

II- O íon B2- é isoeletrônico do átomo C.

III- O número de nêutrons de C é igual ao número de neutrôns de B + 2.

IV- A massa de B é igual 62 – 3x.

Com base nas afirmativas I, II, III e IV é correto afirmar que:

a) O átomo A é um gás nobre.

b) O átomo B é um metal.

c) O íon B2- apresenta 22 elétrons.

d) A soma do número de prótons dos átomos A, B e C é igual a 48.

e) A soma do número de nêutrons dos átomos B e C é igual a 56.

QUESTÃO 9

Os gregos perguntavam-se o que acontecia se eles dividissem a matéria em porções cada vez menores. Haveria um ponto no qual teriam de parar, uma vez que as porções não teriam mais as mesmas propriedades do conjunto, ou eles poderiam continuar indefinidamente? Hoje sabemos que temos uma menor porção chamada de átomo. Com base na evolução das teorias atômicas, qual das afirmativas é verdadeira:

a) Em 1807, John Dalton apresentou a primeira proposta convincente de átomo, na qual apresentava os seguintes postulados: todos os átomos de um dado elemento são idênticos e apresentam uma relação múltipla da massa atômica à medida que o número atômico cresce.

b) A primeira evidência experimental da estrutura atômica interna dos átomos foi a descoberta, em 1897, de J.J.Thomson, onde o átomo era uma massa de carga negativa e a essa massa estavam partículas positivas

encrustadas chamadas de prótons.

c) Em 1911, Ernest Rutherford juntamente de seus orientandos Hans Geiger e Ernest Marsden propuseram que um átomo apresentando uma região central densa (chamada de núcleo) positiva, sem espaços vazios e circundando partículas de carga negativa chamada de elétrons.

d) Conhecedor das ideias de Rutherford, Chadwick, em 1932, percebeu fortes indícios da existência de uma nova partícula, provavelmente de carga negativa (chamada de elétron), por atravessar facilmente as folhas de metais, indicando interação com o material metálico.

e) Em 1913, Niels Bohr descreveu em sua proposta atômica que os elétrons não emitem radiações ao permanecerem na mesma órbita, portanto, não descrevem movimento em espiral em direção ao núcleo.

QUESTÃO 10

O íon Co^{3+} da vitamina B12 pode ser reduzido a Co^{2+} mediante hidrogenação catalítica com acetato de Cr^{2+}. Com base nas configurações energéticas destes íons, analise os itens seguintes e assinale a opção verdadeira:

I. O íon Co^{3+} apresenta todos os orbitais d com elétrons emparelhados.

II. O íon Co^{2+} apresenta configuração eletrônica [Ar] $3d^7$.

III. O íon Cr^{2+} apresenta elétrons mais energéticos com número quântico magnético +2.

IV. O íon Co^{3+} apresenta elétrons mais energéticos com número quântico magnético -2.

V. O íon Cr^{2+} apresenta configuração eletrônica [Ar] $3d^4$.

a) I e III

b) II, III e V

c) II, IV e V

d) Apenas a IV

e) Apenas a V

QUESTÃO 11

Considerando os elementos da tabela periódica e suas configurações eletrônicas, analise os itens seguintes e assinale a alternativa correta:

I. Com base na quantidade de elétrons em orbitais s, p e d dos níveis 5 e 6, o elemento químico Astato (Z=85) encontra-se no grupo 17, cuja configuração eletrônica é [Xe] 4f14 5d10 6s2 6p5.

II. Com base na quantidade de elétrons em orbitais s e d dos níveis 3 e 4, o elemento químico Cobre (Z=29) encontra-se no grupo 11, cuja configuração eletrônica é [Ar] 4s1 3d10.

III. Elementos químicos que apresentam 1 elétron em sua camada de valência estão localizados no grupo dos metais alcalinos (Grupo 1), tais como, os elementos: 1H, 3Li, 11Na e 19K.

IV. O elemento químico Ferro (Z=26) apresenta formas comuns de íons Fe^{2+} e Fe^{3+}, tais espécies iônicas apresentam as seguintes configurações: [Ar] 4s2 3d4 e [Ar] 4s2 3d3, respectivamente.

V. O elemento químico Carbono (Z=6) apresenta configuração eletrônica [He] 2s2 2p2 e o elemento químico Nitrogênio (Z=7) apresenta configuração eletrônica [He] 2s2 2p3, diante de suas distribuições de elétrons nos orbitais podemos afirmar que o átomo de nitrogênio apresenta menor afinidade eletrônica que o átomo de carbono, embora possua maior carga nuclear.

a) I e II

b) I, II e III

c) II, III e IV

d) II e IV

e) II e V

QUESTÃO 12

Os pares de elétrons isolados do átomo central de uma molécula são regiões de densidade de elétrons elevada e devem ser consideradas na identificação da forma molecular. Discutindo a respeito do arranjo molecular de espécies com pares de elétrons livres no átomo central tais como das espécies íon SO3 , XeF4, SF4, ICl2 e o íon IF4 , podemos afirmar, com base nas informações da tabela abaixo, que a opção correta é:

Espécie	Pares de elétrons livres	Geometria	Hibridização do átomo central
IF_4^+	1	Gangorra	dsp^3
SO_3^{2-}	2	Angular	sp^3
XeF_4	2	Quadrado Planar	dsp^3
SF_4	4	Tetraédrica	sp^3
ICl_2^-	3	Piramidal	sp^3

a) IF4+

b) SO32-

c) XeF4

d) SF4

e) ICl2-

QUESTÃO 13

1Em termos ambientais, pode-se dizer que estas últimas duas décadas foram marcadas, no Brasil, por um aumento de conscientização dos cidadãos e empresas sobre os danos causados por uma verdadeira miríade de atividades humanas, quer nas suas mais elementares atividades em seus lares, quer naquelas industriais. Grande parte dessas atividades tem gerado efluentes e resíduos, sólidos, líquidos e gasosos que, de uma maneira ou outra, têm seu destino final na atmosfera, nos solos e nos corpos d'água, naturais e artificiais, continentais, costeiros ou nos oceanos. (Antonio A. Mozeto, Quim. Nova, Vol. 25, Supl. 1, 7-11, 2002). A Química Verde, pode ser considerada um tipo de prevenção de poluição causada por atividades na área de química, surgindo da necessidade de auxiliar no combate à poluição gerada por Indústrias, a um projeto de produtos e processos químicos que controlem o uso e geração de substâncias nocivas.

Qual opção retrata esforços na minimização de efeitos nocivos de poluentes?

a) Síntese de compostos de baixa ou nenhuma toxicidade, além de processos que reduzam a quantidade de etapas e de operações unitárias necessárias.

b) Diminuição no uso de reagentes e solventes que apresentam periculosidade, a não reutilização e maior descarte.

c) Desenvolvimento de condições reacionais para se obter maior rendimento e maior geração de subprodutos.

d) Produtos que tenham baixa ou nenhuma toxicidade, causem baixo ou nenhum dano ao serem introduzidos no meio ambiente e tenham uma alta persistência, ou seja, baixa degradabilidade.

e) Buscando aumentar as etapas dos processos, desprendendo mais energia para a busca de maior eficiência na seletividades das reações, além da utilização de solventes mais voláteis e de fácil absorção na atmosfera.

QUESTÃO 14

Diversas substâncias apresentam propriedades químicas semelhantes, isto é, que possuem o mesmo comportamento diante de determinados compostos químicos. Isso ocorre em virtude das semelhanças em suas fórmulas químicas (na sua composição). Como existem uma quantidade muito grande de substâncias inorgânicas, elas passaram a ser divididas em grupos para facilitar seus estudos. Esses grupos são chamados de funções inorgânicas. Analise os itens seguintes e assinale a opção verdadeira:

I. KHS é um sal de caráter ácido, CO_2 é um óxido ácido e o bórax ($Na_2B_4O_7.10H_2O$) é um sal hidratado.

II. O óxido NO_2 reage com água produzindo HNO_2 e HNO_3.

III. Na reação: $FeO + CO \rightarrow Fe + CO_2$, o monóxido de carbono atua como oxidante.

IV. SO_2 e P_2O_5 são exemplos de óxidos básicos.

V. HCN, CH_3COOH e H_2CO_3 são ácidos orgânicos, uma vez que contêm átomos de carbono em suas moléculas.

VI. Na_2O e MgO são óxidos ácidos com acentuado caráter iônico.

a) Apenas I

b) I e II

c) II e IV

d) II, IV e V

e) Apenas VI

QUESTÃO 15

Uma análise química mostrou que um pré-hormônio produzido no fígado é composto apenas de átomos de Carbono, Hidrogênio e Oxigênio. A análise

também constatou que em 30 g dessa molécula tem-se 3,3 g de Hidrogênio e 2,4 g de Oxigênio. Com base na análise, a fórmula molecular deste composto será:

a) C13H22O

b) C13H22O2

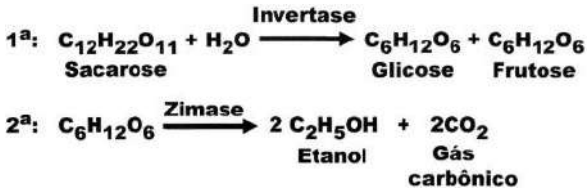
c) C26H44O2

d) C27H44O

e) C27H44O2

QUESTÃO 16

Dentre todas as matérias-primas para obtenção do etanol presentes na natureza, a cana-de-açúcar é a mais simples e produtiva, o que dá ao Brasil uma grande vantagem, visto ser esse o principal produto extraído da cana no país. No Brasil e demais países produtores de cana-de-açúcar, o processo utilizado para a produção do álcool etílico consiste em hidrolisar a sacarose (açúcar da cana), o que é feito através de uma enzima, a invertase ou sucrase, secretada por um fungo, o saramyces cerevisae (levedura de cerveja). As equações descritas abaixo representam as etapas de produção de etanol a partir da fermentação da sacarose (C12H22O11)



Diante de uma extração de caldo de cana contendo 7,5 mol de sacarose, admitindo-se um rendimento de etanol em aproximadamente 80%, pode-se dizer que são produzidos deste álcool:

a) 552 g

b) 1,1 kg

c) 2,2 kg

d) 25 mol

e) 50 mol

QUESTÃO 17

Se aproximarmos um bastão de um filete de água que cai de uma torneira, veremos que a água não continuará caindo na trajetória retilínea na vertical, mas ela será atraída pelo bastão, sofrendo um desvio. Isso mostra que a água é polar. Mas se fizermos essa mesma experiência com um filete de óleo, ele não sofrerá desvio na sua trajetória, mostrando que suas moléculas são apolares. Ao analisarmos as estruturas das moléculas, podemos determinar se elas são polares ou não, levando em consideração dois fatores importantes: a diferença de eletronegatividade entre os átomos e a geometria da molécula. Com base no conhecimento sobre polaridade de moléculas, analise os seguintes itens e assinale a opção verdadeira.

I. Se a molécula for diatômica e formada por elementos de eletronegatividades diferentes, então, a molécula será polar. Exemplos: HCℓ, HF, HBr e HI.

II. Se a molécula for formada por ligações entre átomos dos mesmos elementos químicos, isto é, se forem substâncias simples, tais como O2, O3, N2, Cℓ2, P4, S8, entre outras, elas serão apolares, porque não há diferença de eletronegatividade entre os seus átomos.

III. O CCl4 é apolar, pois, por possuir geometria tetraédrica e todos os átomos ligados ao átomo central (carbono) serem iguais, não há momento de dipolo resultante na molécula, da mesma forma na molécula SF4.

IV. A molécula de BF3 é apolar, pois possui geometria trigonal plana, sendo seu momento de dipolo resultante nulo, diferente ocorre na molécula da amônia (NH3).

V. Das moléculas: SF6, PCl3, SiH4, CO2 e BF3, apenas a moléculas PCl3

apresenta polaridade.

a) I e V

b) I, II e III

c) II e IV

d) I, IV e V

e) IV e V

QUESTÃO 18

O óxido nítrico, NO, apresenta diversas funções biológicas descobertas desde a década de 1980, tais como: neurotransmissor, regulador da pressão sanguínea, agente citotóxico, entre outras funções (https://doi.org/10.1016/j.redox.2015.09.036.) O NO é

uma molécula radicalar que lhe confere uma alta reatividade (meia-vida de 5 a 10s in vitro), especialmente frente a outras moléculas paramagnéticas, tais como oxigênio molecular (O2) e ânion superóxido (O2-). Tanto na fase gasosa como na fase aquosa, o NO reage com O2 formando dióxido de nitrogênio, que por sua vez, pode ser absorvido sob pressão em água formando ácido nítrico, bem como com outra molécula de NO e produzir trióxido de dinitrogênio ou com o próprio NO2 (dimerização), gerando tetróxido de dinitrogênio Com base na molécula do óxido nítrico e derivados, é correto afirmar que:

I. O átomo de nitrogênio apresenta estados de oxidação iguais a +1, +4 e +3 nas espécies: óxido nitroso, dióxido de nitrogênio e trióxido de dinitrogênio.

II. O comprimento da ligação envolvendo átomo nitrogênio e oxigênio no íon NO2 é menor que na espécie NO2+.

III. No ácido nitroso, o átomo nitrogênio apresenta estado de oxidação +3.

IV. O ácido nitroso pode sofrer processo de redução formando as espécies: óxido nítrico, ácido nítrico e água.

V. O átomo de nitrogênio no sal nitrato de sódio apresenta estado de oxidação +3 e já no sal nitreto de sódio apresenta estado de oxidação +5.

a) Apenas I

b) I e II

c) I, III e IV

d) II, III e V

e) Apenas V

QUESTÃO 19

A existência de compostos é o ponto central da ciência química. Uma ligação química entre dois átomos é o resultado de um arranjo dos dois núcleos e de seus elétrons que apresentam uma energia resultante menor do que quando estes átomos se encontram separados. Com base no conhecimento de Ligações Químicas, assinale a opção verdadeira:

a) O íon carbonato, CO_3^{2-}, apresenta uma geometria piramidal, onde todos os átomos da espécie encontram-se no mesmo plano.

b) Assim como a espécie PCl_5 apresenta um arranjo eletrônico octaédrico, com 8 pares de elétrons em volta do átomo de fósforo, a espécie NCl_5 também apresenta este arranjo, onde o nitrogênio assim como o fósforo apresentam uma hibridização de seus orbitais de valência sp3d.

c) Os metais alcalinos terrosos assim como os metais alcalinos apresentam a formação de compostos iônicos, como por exemplo a espécie $BeCl_2$.

d) Com relação aos ácidos halogenados (HF, HCl, HBr e HI) tem-se que a ligação H-F é a mais fraca dentre estas espécies, uma vez que o flúor é o menor dos átomos da série dos halogênios.

e) A ordem de ligação é um parâmetro que estima o quão mais forte ou mais fraca é uma ligação, podemos dizer que a ligação C-C, de ordem de ligação igual a 1, é mais fraca que a ligação C=C, cuja ordem de ligação é igual a 2.

QUESTÃO 20

Os elementos dispostos na tabela periódica apresentam propriedades físicas e químicas que podem ser agrupadas como funções periódicas do número atômico. Sendo assim, leia as afirmações abaixo sobre as propriedades periódicas e assinale o item que apresente somente afirmações corretas.

I. O tamanho do átomo é determinado pelo número de elétrons na camada de valência, tanto que o bário apresenta raio atômico maior que o césio.

II. Quanto maior o número de prótons num elemento, maior a carga nuclear efetiva, tanto que num mesmo período o raio atômico aumenta com o aumento do número atômico.

III. A energia de ionização (Ei) do magnésio aumenta da primeira, para a segunda e a terceira energias de ionização, sendo que da segunda para a terceira (Ei) o salto é relativamente grande devido à remoção de um elétron 2p, com valor de n menor que na segunda (Ei).

IV. A afinidade eletrônica no grupo 17 diminui com o aumento no raio atômico no mesmo grupo da tabela periódica, sendo que o cloro apresenta maior afinidade eletrônica que o bromo.

a) I e II

b) I e III

c) II, III e IV

d) III e IV

e) IV

QUESTÃO 21

As aminas são substâncias orgânicas provenientes da substituição de um ou mais hidrogênios da amônia (NH3) por grupos orgânicos. Os compostos pertencentes a essa função orgânica são muito importantes em nosso cotidiano e em nosso próprio organismo, desempenhando funções biológicas muito importantes, pois aparecem em aminoácidos que formam as proteínas fundamentais para os seres vivos. Industrialmente elas são também muito empregadas, como na vulcanização da borracha, na produção de sabões, de medicamentos e em inúmeras sínteses orgânicas. Muitas, infelizmente, são usadas como drogas. Uma determinada amina que possui na sua composição apenas C, H e N apresentou na combustão completa de 0,125 g deste composto 0,172 g de água e 0,279 g de gás carbônico. Assinale a alternativa que traz a fórmula empírica deste composto:

a) C2H9N2

b) C3H8N2

c) C3H9N

d) C4H6N

e) C8H16N

QUESTÃO 22

Um depósito contém cinco cilindros idênticos, na mesma temperatura, com os seguintes gases ideais: He, Ne, N2, O3 e Kr. A Tabela abaixo mostra os dados

que identificavam os cilindros, mas alguns foram apagados.

Cilindro	Composição química do gás	Temperatura (°C)	Pressão (atm)	Volume (L)	Número de mols (n)	Massa de gás no cilindro (g)
1	O_3				1	
2			2		2	40
3	He	25	5			
4					4	112
5			2			

Qual das alternativas a seguir apresenta uma informação verdadeira sobre os cilindros?

a) O cilindro 2 contém nitrogênio.

b) O cilindro 5 contém 3 mols de gás criptônio.

c) O cilindro 1 contém 60 g de gás ozônio.

d) O cilindro 4 contém gás neônio.

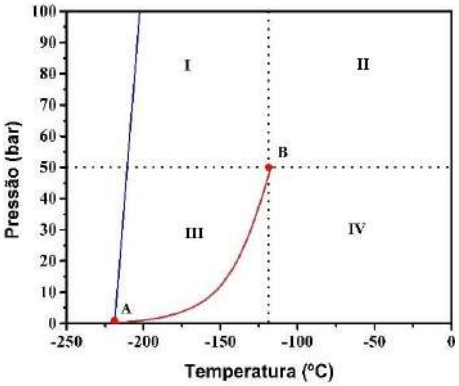
e) O cilindro 5 contém criptônio.

QUESTÃO 23

A Agência Nacional de Vigilância Sanitária (Anvisa) autorizou o pedido da empresa White Martins Gases Industriais para produzir oxigênio medicinal com teor de pureza menor do que é fabricado. A empresa vai produzir e distribuir cilindros de oxigênio com 95% de teor de pureza em vez de 99% para abastecer a rede estadual de saúde do Amazonas, que vive colapso na saúde devido ao avanço da Covid-19 no estado. Disponível em: https://www.cnnbrasil.com.br/saude/2021/01/15/anvisa-permite-uso-de-oxigenio-com-95-

de-pureza-para-abastecer-o-amazonas Embora o gás oxigênio esteja presente na atmosfera, é preciso separá-lo dos demais componentes, para isso a empresa usa do processo de liquefação fracionada e se baseia no diagrama de fases do gás oxigênio para achar as condições de separação.

Julgue as afirmações a seguir como verdadeira ou falsa, com base no diagrama abaixo



( ) A região a esquerda da linha azul representa as condições em que o gás oxigênio estará líquido.

( ) A linha vermelha representa a curva de ebulição do gás oxigênio

( ) O ponto A representa as condições de pressão e temperatura onde estarão presentes apenas as fases líquidas e sólidas para o gás oxigênio.

( ) Na região delimitada pelo quadrante II não é possível fazer distinção entre a fase líquida e a gasosa.

A alternativa que corresponde ao preenchimento correto dos parênteses. de cima para baixo, é:

a) F-V-F-V

b) F-F-F-V

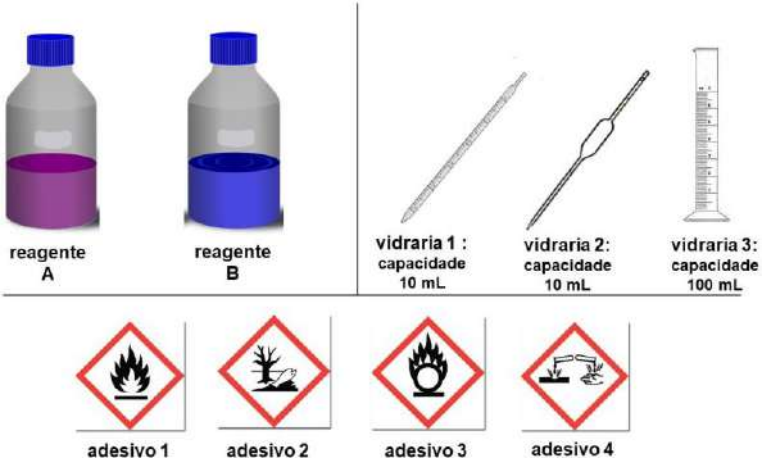
c) F-V-V-F

d) V-V-F-V

e) F-V-F-F

QUESTÃO 24

Um laboratório de análises químicas lida diariamente com diversos reagentes. Entre eles, tem-se o reagente A obtido pela diluição em água de um ácido inorgânico muito forte e o reagente B, uma solução aquosa de íon de metal pesado. Neste laboratório usa- se de 50 a 60 mL de A em cada limpeza de vidrarias e 5 mL de B em cada análise para determinação de contaminantes. Após preparados, cada um dos reagentes deve ser identificado e receber um adesivo de advertência sobre seu risco



Assinale a alternativa que indica a correta associação entre cada reagente, a vidraria que podem ser utilizada em sua manipulação com precisão e o adesivo que devem constar em seu frasco.

a) Reagente A: vidraria 3; adesivo 4 / Reagente B: vidraria 2; adesivo 2.

b) Reagente A: vidraria 2; adesivo 4 / Reagente B: vidraria 1; adesivo 2.

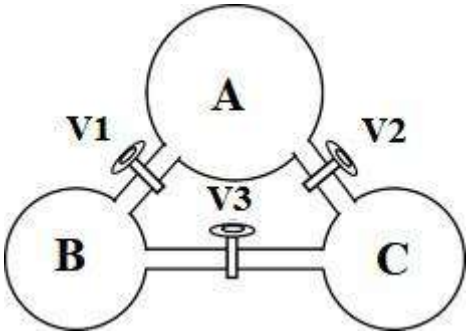
c) Reagente A: vidraria 1; adesivo 2 / Reagente B: vidraria 2; adesivo 4.

d) Reagente A: vidraria 3; adesivo 1 / Reagente B: vidraria 2; adesivo 3.

e) Reagente A: vidraria 2; adesivo 4 / Reagente B: vidraria 3; adesivo 2.

QUESTÃO 25

A figura abaixo ilustra três compartimentos conectados entre si por uma tubulação de volume desprezível, contendo uma válvula. Os compartimentos B e C possuem o mesmo volume e a soma de seus volumes é igual ao volume do compartimento A. O compartimento A está sob vácuo, os compartimentos B e C, contém dióxido de carbono e hélio, respectivamente e estão nas mesmas condições de temperatura e pressão.



Tratando os gases como ideais e assumindo todos os processos como isotérmicos, julgue as afirmações abaixo, quando após a ação, o sistema restabelecer o equilíbrio.

I- Abrindo a válvula V1, a quantidade de átomos por unidade de volume será igual nos compartimentos A e B.

II- Abrindo a válvula V2, a pressão no novo compartimento formado pela

ligação dos compartimentos A e C, será a metade da pressão inicial no compartimento C.

III- Abrindo a válvula V3, a pressão no novo compartimento formado pela ligação dos compartimentos B e C, será igual a pressão inicial no compartimento C.

IV- Abrindo as válvulas V1, V2 e V3, ao final do equilíbrio atingido, fecha-se novamente todas as válvulas. A massa de dióxido de carbono e hélio será a mesma em todos os compartimentos.

São afirmações corretas:

a) Apenas a III.

b) Apenas I, III e IV.

c) Apenas I e III.

d) Apenas II e IV.

e) Apenas I e IV.

QUESTÃO 26

A fluorapatita é um mineral utilizado para produção de fertilizantes fosfatados, entretanto é insolúvel em água, de modo que tem de ser convertida em di- hidrogenofosfato de cálcio, e para isso é tratada com ácido sulfúrico, conforme a reação abaixo:

$Ca5(PO4)3F(s) + H2SO4(aq) \rightarrow Ca(H2PO4)2(aq) + CaSO4(aq) + HF(g)$

Uma amostra de 150 g fluorapatita foi colocada em meio litro de um solução ácido de sulfúrico com concentração de 2 mol.L-1. Sabendo que no final do

processo a concentração de sulfato de cálcio era de 80 g.L-1, a pureza aproximada da amostra de fluorapatita é:

a) 28%

b) 35%

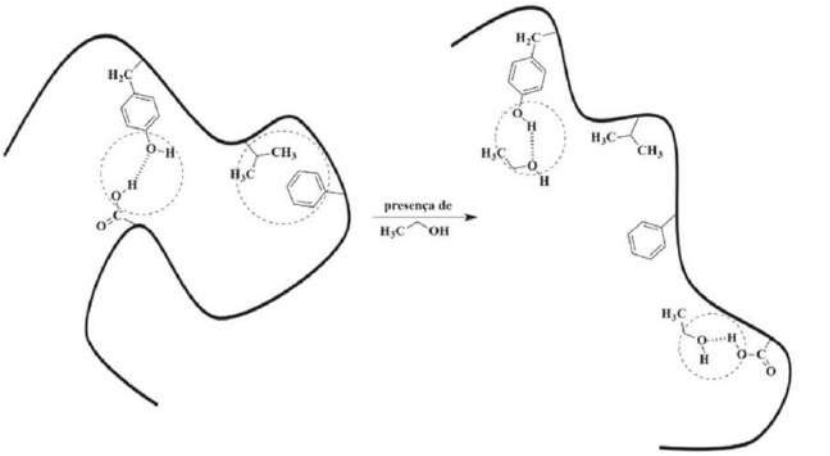
c) 56%

d) 70%

e) 85%

QUESTÃO 27

Enquanto o mundo (e, principalmente, o Brasil) aguarda os efeitos da vacinação em massa da população para diminuir a contaminação pelo novo coronavírus, também conhecido como SARS-CoV-2, segue fundamental a adoção de medidas de isolamento e distanciamento social e até de isolamento social, bem como de higienização. Basicamente, o novo coronavírus é constituído por um nucleocapsídeo, parte central onde se encontra o genoma (RNA), uma capa proteica e uma membrana externa, chamada de envelope, formada por fosfolipídios que conferem uma proteção extra ao vírus, além de auxiliá-lo no processo de infecção celular. Nesse contexto, em 2020, o álcool em gel foi o saneante de mãos e superfícies mais utilizado por toda a população. Isso se deve ao etanol ser um excelente agente biocida, capaz de eliminar os vírus. A Figura a seguir representa a atuação do etanol sobre os resíduos de aminoácidos da capa proteica do vírus.



Resíduos da cadeia polipeptídica do vírus antes da ação do álcool em gel

Resíduos da cadeia polipeptídica do vírus após a ação do álcool em gel

Fonte: Adaptada de Lima, M. L., Almeida, R. K., da Fonseca, F. S., & Gonçalves, C. (2020). A Química dos saneantes em tempos de Covid-19: você sabe como isso funciona? Química Nova, 43(5), 668-678.

A partir da observação da Figura, assinale a alternativa que melhor explica a inativação do vírus pela utilização do álcool em gel.

a) o etanol por ser hidrossolúvel consegue adentrar a membrana externa do vírus, realizando interações com os lipídeos presentes e causando a morte do vírus.

b) o etanol por ser hidrofóbico consegue adentrar a membrana externa do vírus, realizando interações com as moléculas da camada fosfolipídica, o que causa a perda das atividades biológica do vírus.

c) o etanol causa a desnaturação das proteínas do vírus por intermédio do rompimento de ligações químicas fortes, como por exemplo, as ligações covalentes.

d) o etanol interfere nas interações intermoleculares e rompe, por exemplo, ligações de hidrogênio e interações de London que existem entre os resíduos de aminoácidos, ocasionando um desarranjo estrutural das proteínas, o que pode deixar o vírus ineficiente.

e) o etanol consegue inativar o vírus por meio da formação de novas interações fracas, como as do tipo Forças de London, que são ilustradas na Figura após a ação do álcool em gel.

QUESTÃO 28

Um laboratório tem um recipiente de 20 L para armazenar o descarte de soluções de hidróxido de sódio das aulas práticas. O vasilhame encheu, e um aluno fez os seguintes procedimentos para encontrar a concentração de hidróxido de sódio no recipiente. De um frasco de 1L de ácido clorídrico, ele retirou 1,7 mL com uma pipeta graduada e transferiu para um balão de 100 mL e aferiu (figura abaixo contem o rotulo do frasco). Zerou uma bureta de 25 mL usando essa solução ácida preparada. Do recipiente de 20 L ele retirou uma alíquota de 10 mL, colocou em um erlenmeyer, adicionou três gotas de fenolfetaleina e 10 mL de água destilada. Quando titulou, observou que ao atingir o ponto de viragem, constatou através da escala da bureta que o procedecimento consumiu 15 mL de solução. Com base nos procedimentos realizados pelo estudante a concentração de hidróxido de sódio no recipiente de 20 L será de aproximadamente:

ÁCIDO CLORÍDRICO PA		
Propriedade	**Valor**	**Unidade**
Concentração	37	%
Massa específica	1,19	$g.cm^{-3}$
Massa Molar	36,46	$g.mol^{-1}$

a) 0,2 mol.L-1

b) 0,3 mol.L-1

c) 0,4 mol.L-1

d) 3,0 mol.L-1

e) 4,0 mol.L-1

QUESTÃO 29

Um composto de fórmula molecular HαAsO3, ao reagir com MnO4- em meio ácido produziu o composto de fórmula molecular HαAsO4 e Mn2+ e água, conforme mostra a reação abaixo.

$$a\ H_{\alpha}AsO_3 + b\ MnO_4^- + c\ H^+ \rightarrow d\ H_{\alpha}AsO_4 + e\ Mn^{2+} + f\ H_2O$$

Sabendo que (a, b, c, d, e, f) representam os menores coeficientes estequiométricos inteiros da equação balanceada, é correto afirmar que:

a) c é igual a f.

b) que a soma de b + c é igual à soma de d + f.

c) que a soma de: a + b + c + d + e + f = 20

d) que c é igual a 2 e f é igual a 1.

e) que b é diferente de e.

QUESTÃO 30

Durante a pandemia causada pelo novo coronavírus, muitas notícias falsas ganharam força nas redes sociais, fazendo com que as agências de fiscalização tivessem que emitir diversas notas a fim de coibir a automedicação. O FDA (Food and Drug Administration) dos EUA, órgão equivalente a ANVISA (Agência Nacional de Vigilância Sanitária) no Brasil, teve que emitir um alerta para a população não comprar ou beber produtos de dióxido de cloro, pois ele

não tinha eficácia comprovada como tratamento. O FDA também recebeu relatos de pessoas com reações adversas graves depois de consumir produtos contendo dióxido de cloro em sua formulação.

Fonte: https://www.fda.gov/news-events/press-announcements/coronavirus-covid-19- update-fda-warns-seller-marketing-dangerous-chlorine-dioxide-products-claim

Devido ao seu alto poder oxidante é muito utilizado em processos de sanitização e até mesmo no tratamento de água em alguns países. O dióxido de cloro pode reagir com íons hidroxila, formando o íon clorato, íon clorito e água. A respeito desta reação podemos afirmar que:

a) a fórmula molecular do íon clorato é ClO2-.

b) o número de oxidação do cloro no íon clorito é +4.

c) o dióxido de cloro atua como agente oxidante enquanto a hidroxila sofre redução formando água.

d) a estequiometria da reação estabelece que a proporção de elétrons envolvidos para cada molécula de dióxido de cloro é de 1:1.

e) O dióxido de cloro atua como redutor e como oxidante nesta reação.

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

QUESTÕES									
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
A	E	C	B	C	D	A	D	E	C
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
E	A	A	B	E	B	D	C	E	D
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30

XV Olimpíada Baiana de Química Exame 2021.1

(Modalidade B)

Questões objetivas (Questões de 01 a 30)

QUESTÃO 1

O soro caseiro é uma solução à base de água, sal de cozinha (NaCl) e açúcar (sacarose) que pode ser feita em casa e serve para o tratamento e para a prevenção da desidratação nos pacientes com quadros de diarreia e/ou vômitos. Um procedimento usado na preparação deste soro consiste em adicionar a cada 1 L de água, sob agitação, 20,0 g de açúcar e 3,0 g de sal de cozinha, cujo componente majoritário é o cloreto de sódio (NaCl). Considerando as informações do texto, julgue os itens em Verdadeiro (V) ou falso (F) e, posteriormente, marque a alternativa correta.

I – O soro caseiro é um exemplo de mistura trifásica, pois é formada por três componentes.

II – O cloreto de sódio (NaCl) é um exemplo de mistura formada por dois elementos.

III – A dissolução de açúcar em água é um processo físico.

IV – A água é um exemplo de substância composta.

a) III e IV são verdadeiros

b) I e IV são verdadeiros

c) II e III são verdadeiros

d) Apenas IV é verdadeiro

e) Apenas I é verdadeiro

QUESTÃO 2

Os gregos perguntavam-se o que acontecia se eles dividissem a matéria em porções cada vez menores. Haveria um ponto no qual teriam de parar, uma vez que as porções não teriam mais as mesmas propriedades do conjunto, ou eles poderiam continuar indefinidamente? Hoje sabemos que temos uma menor porção chamada de átomo. Com base na evolução das teorias atômicas, qual das afirmativas é verdadeira:

a) Em 1807, John Dalton apresentou a primeira proposta convincente de átomo, na qual apresentava os seguintes postulados: todos os átomos de um dado elemento são idênticos e apresentam uma relação múltipla da massa atômica à medida que o número atômico cresce.

b) A primeira evidência experimental da estrutura atômica interna dos átomos foi a descoberta, em 1897, de J.J.Thomson, onde o átomo era uma massa de carga negativa e a essa massa estavam partículas positivas encrustadas chamadas de prótons.

c) Em 1911, Ernest Rutherford juntamente de seus orientandos Hans Geiger e Ernest Marsden propuseram um átomo apresentando uma região central densa (chamada de núcleo) positiva, sem espaços vazios e circundando partículas de carga negativa chamada de elétrons.

d) Conhecedor das ideias de Rutherford, Chadwick, em 1932, percebeu fortes indícios da existência de uma nova partícula, provavelmente de carga negativa (chamada de elétron), por atravessar facilmente as folhas de metais, indicando interação com o material metálico.

e) Em 1913, Niels Bohr descreveu em sua proposta atômica que os elétrons não emitem radiações ao permanecerem na mesma órbita, portanto, não descrevem movimento em espiral em direção ao núcleo.

QUESTÃO 3

Um dos problemas encontrados na perfuração de poços artesianos na região do semiárido nordestino é a salinização da água. Esse processo se dá devido ao contato do lençol freático com diferentes tipos de rochas encontradas no subsolo. Uma forma para purificar esse tipo de água se dá por meio de uma filtração, onde a água contaminada por sais passa por meio de membranas semipermeáveis permitindo assim a retenção dos sais e a passagem da água purificada. Podemos dizer que esse processo de purificação está correlacionado com a propriedade coligativa de:

a) Tonoscopia.

b) Ebulioscopia.

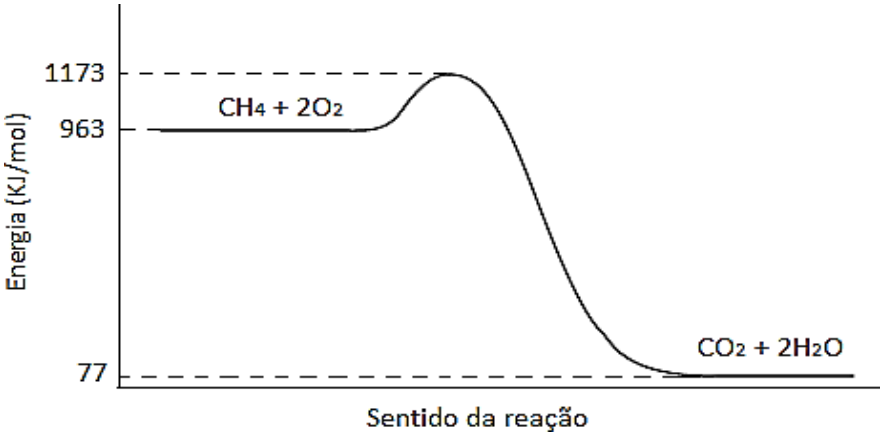
c) Crioscopia.

d) Osmoscopia.

e) Espectroscopia.

QUESTÃO 4

O metano, um hidrocarboneto, é um gás incolor e pouco solúvel em água. Uma das principais fontes de metano são os campos de extração de petróleo. Misturado com o ar, transforma-se em uma mistura altamente inflamável, cuja queima completa libera cerca de 1173 kJ/mol de energia. O gráfico a seguir representa o caminho da reação de queima completa do gás metano. Com base neste gráfico, determine a energia de ativação da reação e a variação de entalpia do processo global, assinalando a resposta correta a seguir.



a) Ea = 1096kJ/mol; ΔH = 886kJ/mol

b) Ea = 210kJ/mol; ΔH = -886kJ/mol

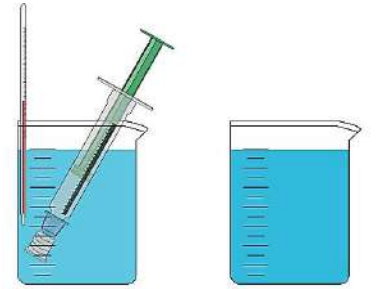
c) Ea = -1080kJ/mol; ΔH = -886kJ/mol

d) Ea = -1096kJ/mol; ΔH = 1096kJ/mol

e) Ea = -210kJ/mol; ΔH = 886kJ/mol

QUESTÃO 5

Considere o seguinte experimento: uma seringa sem agulha, com a ponta vedada e o êmbolo livre para se mover de acordo com a compressão ou expansão do gás no seu interior foi mergulhada em um recipiente com água a 10 °C. Nessa temperatura, a seringa marcava um volume de 2 mL. Em seguida, a mesma seringa foi mergulhada em um recipiente com água a 81°C, como observado na figura abaixo:



Qual o volume aproximado de ar que se espera observar no interior da seringa mergulhada na água a 81°C? (Dados: R = 8,314 J.mol-1.K–1 = 0,0821 atm.L.mol–1.K–1)

a) 3,5 mL

b) 2,5 mL

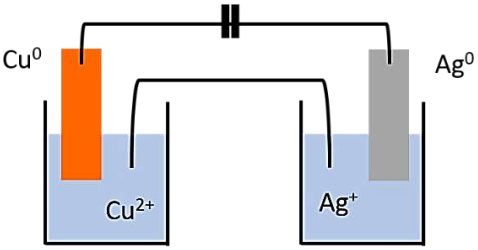
c) 4,0 mL

d) 4,5 mL

e) 5,0 mL

QUESTÃO 6

A figura abaixo esquematiza uma célula eletroquímica em que a placa de cobre sofre desgaste, enquanto há deposição de material na placa de prata.



Com base na análise dessa célula, julgue as seguintes informações em verdadeiro ou falso.

I. Nessa célula, o cobre funciona como ânodo, enquanto a prata comporta-se como o cátodo.

II. Os elétrons movimentam-se da direita para a esquerda.

III. A semirreação catódica é dada por Ag+(aq) + e- → Ag(s).

IV. Na reação global balanceada da célula, os coeficientes estequiométricos de todas as espécies são iguais a 1.

São verdadeiras as afirmações:

a) I e II.

b) I e IV.

c) II e III.

d) II e IV.

e) I e III.

QUESTÃO 7

Um grupo de pesquisa do Instituto de Química de São Carlos (IQSC) da USP desenvolveu um biomaterial capaz de proteger implantes médicos e odontológicos da contaminação por microrganismos como bactérias e fungos, evitando eventuais infecções que possam complicar o estado de saúde do paciente. E tudo isso ainda ajudando o meio ambiente, por meio do uso de gás carbônico (CO_2), que pode ser retirado da atmosfera e utilizado como matéria-prima em sua produção. (https://jornal.usp.br/ciencias/material-feito-com-co2-e-capaz-de-evitar-infeccoes-por-fungos-e- bacterias/)

Com relação ao dióxido de carbono (CO_2) analise as sentenças:

I. O dióxido de carbono é essencial à vida no planeta, visto que é uma das substâncias essenciais para a realização da fotossíntese - processo pelo qual os organismos fotossintetizantes transformam a energia solar em energia química.

II. O CO_2 é utilizado em bebidas carbonatadas (refrigerantes, cervejas, espumantes) e em extintores durante os incêndios para isolar o oxigênio do combustível.

III. O dióxido de carbono é um óxido de natureza básica.

IV. O CO_2 é uma substância que apresenta geometria linear.

V. A produção de dióxido de carbono oriundo da queima de combustíveis fósseis e mudanças no uso da terra (desmatamentos e queimadas, principalmente) impostas pelo homem constituem importantes alterações nos estoques naturais de carbono e tem um papel fundamental na mudança do clima do planeta.

As afirmativas corretas são:

a) I, III

b) I, III, V

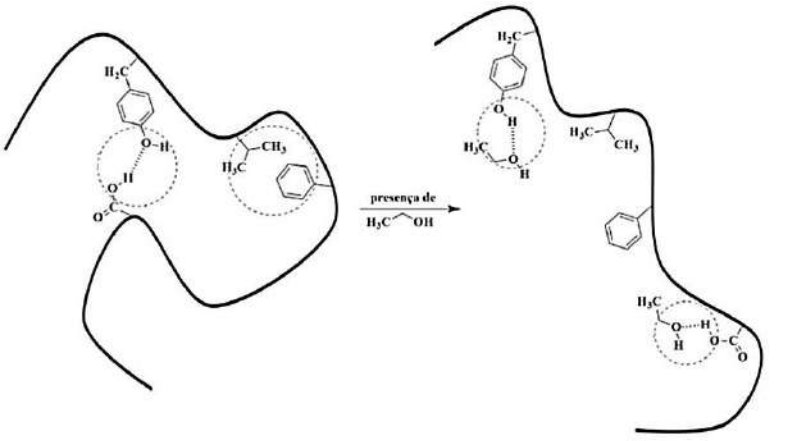
c) II, III, IV

d) II, IV, V

e) I, II, IV e V

QUESTÃO 8

Em 2020, o álcool em gel foi o saneante de mãos e superfícies mais utilizado por toda a população. Isso se deve ao etanol ser um excelente agente biocida, capaz de eliminar os vírus. A Figura a seguir representa a atuação do etanol sobre os resíduos de aminoácidos da capa proteica do vírus.



Fonte: Adaptada de Lima, M. L., Almeida, R. K., da Fonseca, F. S., & Gonçalves, C. (2020). A Química dos saneantes em tempos de Covid-19: você sabe como isso funciona? Química Nova, 43(5), 668-678.

A partir da observação da Figura, assinale a alternativa que melhor explica a inativação do vírus pela utilização do álcool em gel.

a) o etanol por ser hidrossolúvel consegue adentrar a membrana externa do vírus, realizando interações com os lipídeos presentes e causando a morte do vírus.

b) o etanol por ser hidrofóbico consegue adentrar a membrana externa do vírus, realizando interações com as moléculas da camada fosfolipídica, o que causa a perda das atividades biológicas do vírus.

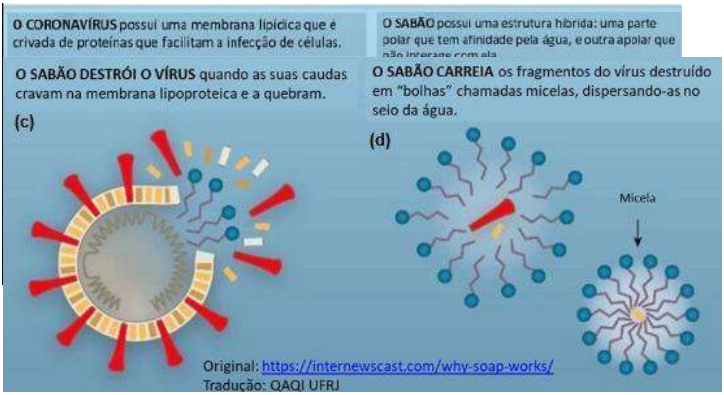
c) o etanol interfere nas interações intermoleculares e rompe, por exemplo, ligações de hidrogênio e interações de London que existem entre os resíduos de aminoácidos, ocasionando um desarranjo estrutural das proteínas, o que pode deixar o vírus ineficiente.

d) o etanol causa a desnaturação das proteínas do vírus por intermédio do rompimento de ligações químicas fortes, como por exemplo, as ligações covalentes.

e) o etanol consegue inativar o vírus por meio da formação de novas interações fracas, como as do tipo Forças de London, que são ilustradas na Figura após a ação do álcool em gel.

QUESTÃO 9

O esquema apresentado abaixo demonstra como o sabão atua destruindo o chamado envelope viral (figura a) do coronavírus. O sabão, por meio da parte hidrofóbica de suas moléculas (figura b), se conecta à membrana lipídica e a



destrói (figura c). As partículas virais são levadas pela água envolvidas pelo sabão nas chamadas "micelas" (figura d). Para assegurar a destruição do vírus, deve- se lavar as mãos durante ao menos por 20 segundos. (adaptado e traduzido de https://internewscast.com/why-soap-works/#)

Analisando as figuras acima e considerando os conhecimentos químicos que englobam o tema abordado, qual das afirmativas abaixo está correta?

a) A figura acima demonstra o processo de desnaturação proteica do coronavírus, frente ao sabão. Os sabões são espécies de caráter predominantemente covalentes, obtidos através de reações de esterificação.

b) Sabões e detergentes (tensoativos) são espécies anfifílicas, sendo geralmente sais derivados de ácidos carboxílicos, ácidos sulfônicos e ésteres.

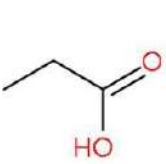
c) A parte externa da superfície micelar que fica em contato com a água é hidrofóbica.

d) A cauda hidrofóbica do sabão interage com a estrutura lipídica do coronavírus, através de interações do tipo: dipolo-dipolo, preferencialmente.

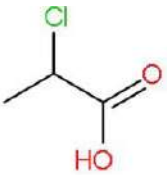
e) A reação de saponificação (produção de sabão) é um processo físico.

QUESTÃO 10

Um ácido de Bronsted-Lowry é uma substância que pode doar um próton (H+) resultando numa base conjugada em meio aquoso. A força ácida de uma substância pode ser expressa através dos seus valores de constante ácida (Ka) e de pKa. Dentro deste contexto, são realizadas afirmações acerca das fórmulas estruturais para as quatro substâncias orgânicas abaixo:



(x)



(y)

(z)

(w)

I) A substância X apresenta o maior valor de constante ácida entre todos.

II) A ordem crescente de pKa é: Y < X < Z < W

III) A base conjugada originada em meio aquoso pela substância X, é mais estável do que a base conjugada gerada pela substância Z.

IV) A substância Y apresenta o menor valor de Ka. São afirmações verdadeiras apenas:

a) I e II

b) I, III e IV

c) II e III

d) I, II e III

e) II, III e IV

QUESTÃO 11

Referência mundial em desenvolvimento tecnológico para produção de biocombustíveis, a PETROBRAS tenta superar mais uma fronteira na área de energias renováveis. O Centro de Pesquisas (CENPES) da empresa, em parceria com as Universidades Federais do Rio Grande do Norte e de Santa Catarina, realizam pesquisas para produzir biodiesel a partir de microalgas, que vivem nas águas salinizadas do litoral do Norte e na água proveniente de produção de petróleo do Polo Industrial de Guamaré. As algas usam a energia do sol, para converter água e CO_2 em biomassa. As algas são organismos fotossintéticos que utilizam o ambiente aquático para se desenvolverem, ao contrário do biodiesel que estamos acostumados a ver, que é produzido a partir de plantas cultivadas na terra. (https://www.cnmcut.org.br/conteudo/petrobras-pesquisa-producao-de-biodiesel-a-partir-de- microalgas)

A utilização de energia gerada por fontes renováveis é uma tendência mundial. Sobre esse assunto, avalie as seguintes afirmações:

I. O aumento da produção de etanol tem reduzido a concentração de terra e incentivado a diversificação agrícola.

II. No setor de transportes, o uso de biocombustíveis tem sido considerado uma alternativa para a redução dos gases do efeito estufa.

III. No processo de geração de energia limpa de origem vegetal emite-se menor quantidade de poluentes atmosféricos do que no processo de fontes de origem fóssil.

IV. A adição de biodiesel ao diesel comum, proporciona vantagens tecnológicas,

pois diminui as emissões de CO2 e de produtos do enxofre devido à redução no número de octano.

V. O biocombustível é uma fonte energética resultante do processamento de derivados de produtos agrícolas como a cana de açúcar, mamona, soja, algas, biomassa florestal, resíduos agropecuários, entre outras fontes.

As afirmativas corretas são:

a) I e III

b) I, III, IV

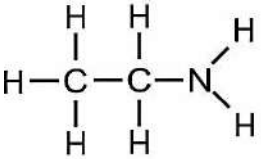
c) II, III, V

d) II, IV, V

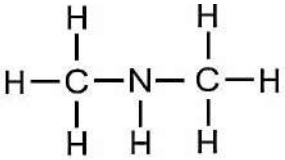
e) II e V

QUESTÃO 12

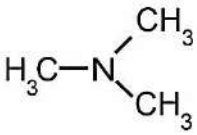
O cheiro característico de peixes e crustáceos em decomposição, resulta da liberação de substâncias nitrogenadas na forma de aminas. Para minimizar mais efetivamente este odor desagradável em nossas mãos, após ingestão destes alimentos, podemos utilizar limão ou vinagre, antes da limpeza com um saponáceo. A figura abaixo apresenta a estrutura de três aminas distintas.



(I)



(II)



(III)

Considerando as propriedades físicas e químicas das aminas, qual dos itens abaixo é verdadeiro?

a) O ato de passar limão ou vinagre nas mãos para minimizar o odor produzido pelas aminas, se justifica pelo caráter ácido que as aminas apresentam.

b) A amina III é aquela que apresenta maior basicidade.

c) I possui menor ponto de ebulição do que II.

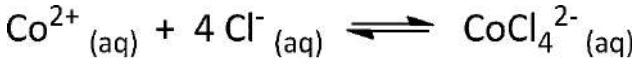
d) II é a substância com maior solubilidade em hexano.

e) I e II são isômeros constitucionais de cadeia.

QUESTÃO 13

13. Uma turma de química do 2° ano do ensino médio está no laboratório para mais uma aula experimental, a ser desenvolvida em duplas. O professor apresenta o roteiro da atividade prática contendo informações diversas, entre elas:

I. Apresenta as características do sistema estudado:



cor ROSA cor AZUL

II. Indica que a turma tem à disposição para realização do experimento um frasco contendo uma mistura de soluções de nitrato de cobalto II e ácido clorídrico (mistura A).

III. Solicita que cada dupla de trabalho pegue três porções iguais da mistura A e distribua em três tubos de ensaio, numerando-os como tubos 1, 2 e 3.

IV. Solicita a adição de alguns cristais de nitrato de cobalto II ao tubo 1, alguns cristais de cloreto de sódio ao tubo 2 e algumas gotas de nitrato de prata ao tubo 3, seguido de agitação nos três casos.

Sabe-se que concentrações e quantidades usadas no preparo da mistura A permitem que os alunos possam observar mudanças nítidas de coloração quando o sistema for perturbado. Ao seguir os procedimentos descritos no roteiro, quais cores serão visualizadas pelos estudantes, após a realização do item IV, nos tubos 1, 2 e 3, respectivamente?

a) azul, azul, azul

b) rosa, rosa, rosa

c) rosa, azul, azul

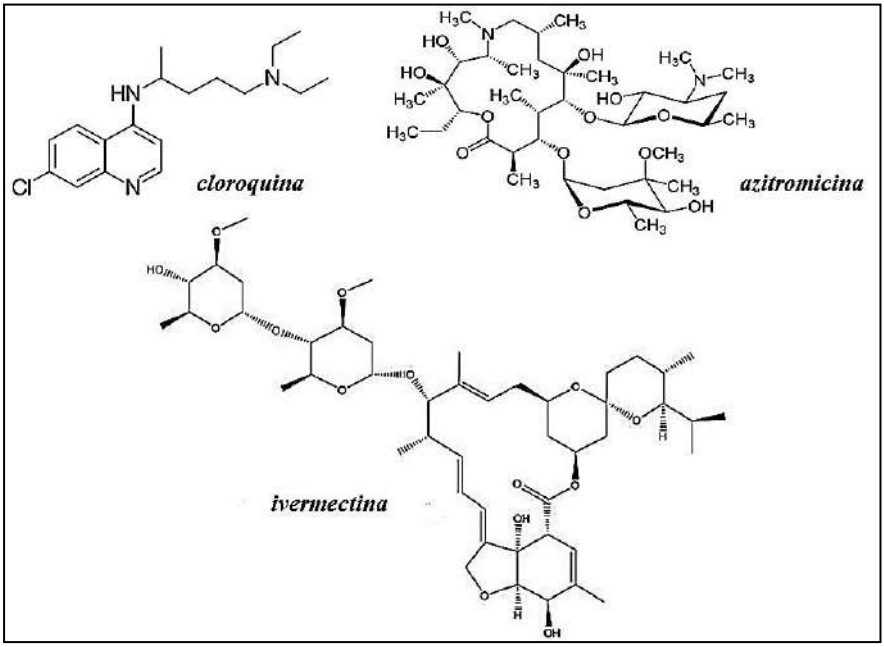
d) azul, azul, rosa

e) rosa, rosa, azul

QUESTÃO 14

Entre os medicamentos do chamado "Kit Covid" estão a cloroquina, a ivermectina e a azitromicina. Em comum, todos os tratamentos propostos não apresentam evidências científicas que comprovem a eficácia para tratar ou prevenir a Covid-19. No quadro abaixo estão apresentadas as estruturas

químicas desses fármacos. (https://rdsaudeemdia.com.br/ozonio-ivermectina-cloroquina- e-azitromicina-para-covid-19/)



Considerando todas as estruturas químicas dos fármacos citados no texto, é possível identificar os seguintes grupos funcionais:

a) álcool, amida, haleto, éter, éster.

b) éter, álcool, amida, ácido carboxílico, aldeído.

c) éster, amina, éter, álcool, haleto.

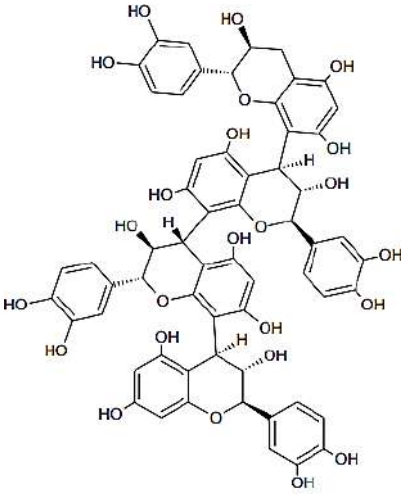
d) amina, amida, éter, álcool, haleto.

e) amina, álcool, ácido carboxílico, éster, éter.

QUESTÃO 15

Professores e pesquisadores do Instituto Federal do Ceará (IFCE) e da Universidade Federal do Ceará (UFC), identificaram a presença de procianidina tetrâmera (estrutura abaixo), nas raízes e caule de uma árvore conhecida popularmente por "Ameixa Brava" (Ximenia americana L.). Considerando a análise de sua estrutura são realizadas as seguintes afirmações:

(Fonte: http://www.repositorio.ufc.br/handle/riufc/31949)



Procianidina tetrâmera

I. Apresenta como classes funcionais orgânicas: álcoois, éteres e as hidroxilas fenólicas conferem ao composto características predominantemente básicas quando dissolvido em água (bases de Arrhenius).

II. Deve apresentar maior solubilidade em metanol (CH3-OH) do que em água (H2O).

III. Apresenta a classe funcional éster e possui estruturas não aromáticas heterocíclicas.

IV. Realiza ligações de hidrogênio (intermolecular) devido a presença de hidroxilas fenólicas e alcoólicas.

São verdadeiras as seguintes afirmações:

a) I, II e III

b) II e III

c) II, III e IV

d) II e IV

e) I, III e IV

QUESTÃO 16

As aminas são substâncias orgânicas provenientes da substituição de um ou mais hidrogênios da amônia (NH_3) por grupos orgânicos. As substâncias pertencentes a essa função orgânica são muito importantes em nosso cotidiano e em nosso próprio organismo, desempenhando funções biológicas muito importantes, pois aparecem em aminoácidos que formam as proteínas fundamentais para os seres vivos. Industrialmente elas são também muito empregadas, como na vulcanização da borracha, na produção de sabões, de medicamentos e em inúmeras sínteses orgânicas. Muitas, infelizmente, são usadas como drogas. Uma determinada amina que possui na sua composição apenas C, H e N apresentou na combustão completa de 0,125 g desta substância 0,172 g de água e 0,279 g de gás carbônico. Assinale a alternativa que traz a fórmula empírica desta substância:

a) $C_3H_8N_2$

b) C_3H_9N

c) $C_2H_9N_2$

d) $C_8H_{16}N$

e) C_4H_6N

QUESTÃO 17

O acidente de Chernobyl, que aconteceu em 26 de abril de 1986, foi o maior acidente nuclear da história. Essa tragédia ocorreu na Usina V. I. Lenin, localizada na cidade de Pripyat, a cerca de 20 km da cidade de Chernobyl, na extinta União Soviética (atual território ucraniano). O Iodo-131 é um elemento radioativo comumente usado no tratamento de câncer da tireoide. Ironicamente, esse mesmo elemento levou a um aumento expressivo desses tipos de câncer na cidade de Chernobyl, após a explosão do reator nuclear. O Iodo-131 é particularmente perigoso, por conta da alta radioatividade emitida ao longo de um tempo de meia vida de apenas 8 dias. Quantos dias teriam se passado, após a explosão em Chernobyl, para que a quantidade de Iodo-131 tenha se reduzido a 3,125% do original.

a) 8

b) 16

c) 24

d) 32

e) 40

QUESTÃO 18

Um laboratório de análises químicas lida diariamente com diversos reagentes. Entre eles, tem-se o reagente A obtido pela diluição em água de um ácido inorgânico muito forte e o reagente B, uma solução aquosa de íon de metal pesado. Neste laboratório usa-se de 50 a 60 mL de A em cada limpeza de vidrarias e 5 mL de B em cada análise para determinação de contaminantes.

Após preparados, cada um dos reagentes deve ser identificado e receber um adesivo de advertência sobre seu risco.

Assinale a alternativa que indica a correta associação entre cada reagente, a vidraria que pode ser utilizada em sua manipulação com precisão e o adesivo que devem constar em seu frasco.

a) Reagente A: vidraria 3; adesivo 4 / Reagente B: vidraria 2; adesivo 2.

b) Reagente A: vidraria 3; adesivo 1 / Reagente B: vidraria 2; adesivo 3.

c) Reagente A: vidraria 1; adesivo 2 / Reagente B: vidraria 2; adesivo 4.

d) Reagente A: vidraria 2; adesivo 4 / Reagente B: vidraria 1; adesivo 2.

e) Reagente A: vidraria 2; adesivo 4 / Reagente B: vidraria 3; adesivo 2

QUESTÃO 19

Considere as seguintes afirmações sobre átomos hipotéticos: A, B e C.

I. Seus números atômicos são: 4x + 2, 5x + 1 e 3x + 9, respectivamente.

II. O íon B^{2-} é isoeletrônico do átomo C.

III. O número de nêutrons de C é igual ao número de nêutrons de B + 2.

IV. A massa de B é igual 62 – 3x.

Com base nas afirmativas I, II, III e IV é correto afirmar que:

a) O átomo A é um gás nobre.

b) O átomo B é um metal.

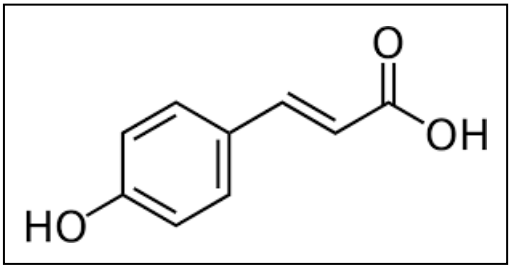
c) O íon B2- apresenta 22 elétrons.

d) A soma do número de prótons dos átomos A, B e C é igual a 48.

e) A soma do número de nêutrons dos átomos B e C é igual a 56.

QUESTÃO 20

A fórmula abaixo representa a estrutura de uma substância orgânica muito estudada pela ciência de alimentos por apresentar diferentes propriedades farmacológicas tais como: poder antioxidante, antitumoral, anti-inflamatório, antimicrobiano e apresentar baixa toxicidade oral. Com base em sua estrutura julgue os itens abaixo como falsos (F) ou verdadeiros (V).



( ) Sua nomenclatura sistemática (IUPAC) é: ácido (2E)-3-(4 – hidroxifenil)prop-2-enoico.

( ) As ligações pi existentes em sua estrutura são completamente conjugadas e existem 6 pares de elétrons não ligantes.

( ) Sua fórmula molecular é: C9H8O3.

( ) Existem seis ligações pi (s – sp2) em sua cadeia carbônica.

( ) Possui cadeia aromática com substituintes na posição para (1,3). A sequência obtida de cima para baixo é:

a) V, V, V, V, V

b) V, V, V, V, F

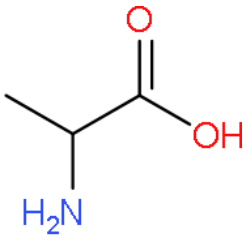
c) V, V, F, F, F

d) F, F, V, V, V

e) F, F, F, V, V

QUESTÃO 21

As proteínas são biomoléculas constituídas de α-aminoácidos encontradas em todos os seres vivos. A alanina (estrutura abaixo) é α-aminoácido alifático.



(alanina)

Dentro deste contexto, leia os itens descritos abaixo e assinale a alternativa que apresente somente afirmações verdadeiras sobre as biomoléculas mencionadas:

I) Os α-aminoácidos são anfipróticos e em solução aquosa irão apresentar a forma de zwitterions.

II) Os aminoácidos em solução com valores de pH > 7,0 sofrem preferencialmente protonação do nitrogênio e retenção do hidrogênio ionizável do ácido carboxílico.

III) A alanina é uma espécie opticamente ativa.

IV) Os aminoácidos individuais formam ligações peptídicas (ligações de peptídeo) resultando em proteínas e peptídeos.

a) I e II

b) I, III e IV

c) II e III

d) III, IV e V

e) IV e V

QUESTÃO 22

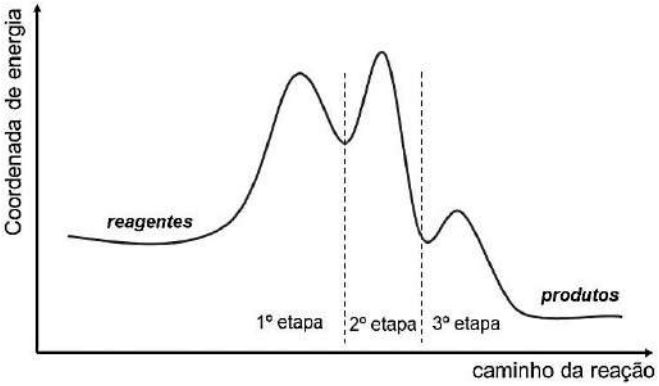
O mecanismo reacional é a chave para se compreender as características reacionais e particularidades cinéticas de uma reação química. Considere a reação genérica cujas etapas e respectivos valores de constantes de velocidade (k) e energias de ativação (Ea) são indicados a seguir.

AB2 → AB + B (1a etapa, k1, Ea1)

AB + C → ABC (2a etapa, k2, Ea2)

ABC + B → AB + BC (3a etapa, k3, Ea3)

Considerando a variação da energia com o avanço da reação indicado no gráfico a seguir, analise as afirmativas:



I – A velocidade da reação pode ser expressa como v = k1[AB2].

II – As espécies B e C podem ser consideradas catalisadores da reação.

III – A 3ª etapa é a etapa rápida da reação.

IV – A substância ABC é o intermediário da 2ª etapa.

V – A ordem crescente das energias de ativação é Ea3 < Ea1 < Ea2.

a) I e IV

b) I e III

c) II, III e IV

d) II, IV e V

e) I, III e V

QUESTÃO 23

Existe uma infinidade de produtos químicos de limpeza que utilizamos em diferentes procedimentos domésticos. A correta manipulação destes produtos é importante pois a mistura inadequada pode ocasionar sérios danos à saúde de quem os manipula. Abaixo são realizadas afirmativas acerca de diferentes produtos utilizados para limpeza doméstica:

I – Água sanitária é uma mistura que contém hipoclorito de sódio (Na2ClO), que devido a sua capacidade oxidante atua eliminando bactérias e vírus com camada lipoproteica.

II - Não se deve misturar água sanitária com álcool comercial pois será produzido acetaldeído (tóxico) em função da reação de redução do etanol.

III – Desinfetantes são geralmente constituídos de sais orgânicos clorados de amônio (NH +), além de corantes e aromatizantes, apresentando toxicidade ao organismo humano.

IV - Não se deve misturar água sanitária com desinfetantes a base de sais de amônio, devido formação de cloroaminas tóxicas.

V – A água sanitária na correta diluição em água, pode ser utilizada para esterilização de frutas e vegetais, sem a necessidade de enxague com água corrente.

São verdadeiras as seguintes afirmações:

a) I e II

b) I, II e V

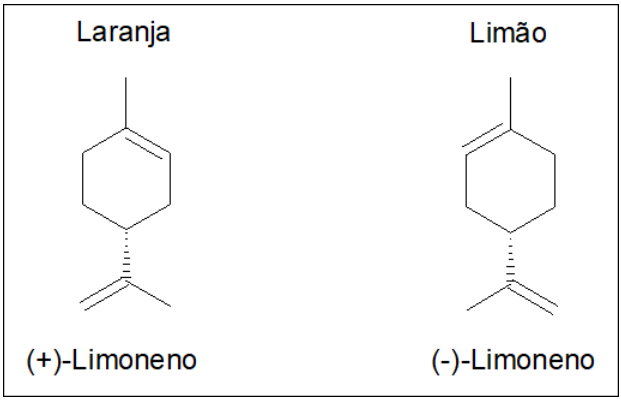
c) II e III

d) I, III e IV

e) III e IV

QUESTÃO 24

Os sucos de frutas cítricas mais comuns no Brasil são os de laranja e limão. Estas frutas proporcionam benefícios à saúde, pois possuem atividade antioxidante e anti-inflamatória. Essas propriedades são consequência da diversidade de substâncias que constituem os frutos da laranja e do limão, porém o aroma característico em cada uma destas frutas é consequência do Limoneno.



Sobre as estruturas químicas dos estereoisômeros do Limoneno da laranja e do limão, avalie as seguintes afirmações:

I – ambos são hidrocarbonetos e voláteis;

II – podem ser classificados como diastereoisômeros, visto que as moléculas são assimétricas;

III – o estereoisômero R é o responsável pelo aroma da laranja e experimentalmente desvia a luz polarizada para a direita;

IV – possuem diferentes pontos de fusão e ebulição, mas a mesma solubilidade em água ou compostos orgânicos, pois estabelecem interações intermoleculares de igual magnitude.

Estão corretas:

a) I, II e III.

b) I e III.

c) I e IV.

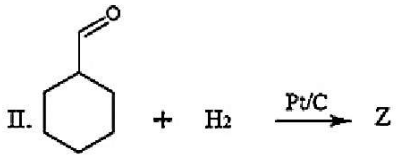
d) II e III.

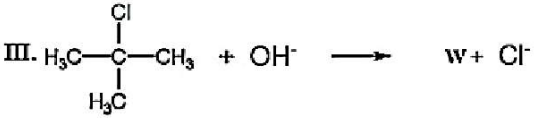
e) II e IV.

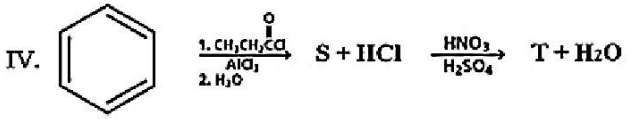
QUESTÃO 25

Abaixo estão representadas quatro diferentes reações orgânicas (I, II, III e IV), sendo os produtos orgânicos das reações identificados por incógnitas (X, Y, Z, W, S, T).

I.

II. 

III. 

IV. 

Sobre as reações acima apresentadas, bem como seus produtos principais, qual das afirmativas abaixo é verdadeira?

a) Os produtos (X + Y) da reação "I" são: butanoato de isopropila e água, em função da reação de esterificação.

b) A reação "II" é uma redução (hidrogenação), na qual ocorre adsorção do hidrogênio gasoso na superfície do metal, originando preferencialmente álcool secundário alicíclico.

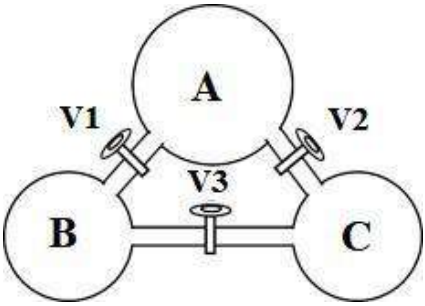
c) A reação "III" ocorre preferencialmente via mecanismo de substituição nucleofílica de primeira ordem (SN1), sendo um processo não elementar, unimolecular, com respectiva formação de álcool t- butílico (W).

d) Considerando que o produto T da reação "IV" seja obtido pela reação subsequente de S, logo T apresentará substituições preferencialmente nas posições orto e/ou para.

e) A reação "IV" apresenta uma sequência reacional de adições eletrofílicas no anel benzênico.

QUESTÃO 26

A figura abaixo ilustra três compartimentos conectados entre si por uma tubulação de volume desprezível, contendo uma válvula. Os compartimentos B e C possuem e mesmo volume e a soma de seus volumes é igual ao volume do compartimento A. O compartimento A está sob vácuo, os compartimentos B e C, contém dióxido de carbono e hélio, respectivamente e estão nas mesmas condições de temperatura e pressão.



Tratando os gases como ideais e assumindo todos os processos como isotérmicos, julgue as afirmações abaixo, quando após a ação, o sistema restabelecer o equilíbrio.

I- Abrindo a válvula V1, a quantidade de átomos por unidade de volume será igual nos compartimentos A e B.

II- Abrindo a válvula V2, a pressão no novo compartimento formado pela ligação dos compartimentos A e C, será a metade da pressão inicial no compartimento C.

III- Abrindo a válvula V3, a pressão no novo compartimento formado pela ligação dos compartimentos B e C, será igual a pressão inicial no compartimento C.

IV- Abrindo as válvulas V1, V2 e V3, ao final do equilíbrio atingido, fecha-se novamente todas as válvulas. A massa de dióxido de carbono e hélio será a mesma em todos os compartimentos.

São afirmações corretas: (Dados: R = 8,314 J.mol-1. K–1 = 0,0821 atm.L.mol–1. K–1)

a) Apenas a III.

b) Apenas I e III.

c) Apenas II e IV.

d) Apenas I e IV.

e) Apenas I, III e IV.

QUESTÃO 27

Corrosão é um o processo químico de deperecimento total, parcial, superficial ou estrutural de um determinado material metálico, causada por uma reação de oxirredução com o meio em que este se encontra. A corrosão do ferro é um processo eletroquímico que envolve os potenciais de redução padrão a 25 °C.. Calcule a força eletromotriz do processo de corrosão do ferro sabendo que o processo ocorre num ambiente de pH = 4 e que todas as outras concentrações

são mantidas como estavam na célula padrão. (Dados: R = 8,314 J.mol-1K–1 = 0,0821 atm.L.mol-1.K–1; 1 F = 96500 C.mol–1 = 96500 J.V-1.mol–1; NA = 6,022.1023 mol–1)

a) 1,43V

b) 1,54V

c) 1,67V

d) 1,71V

e) 1,79V

QUESTÃO 28

A gravimetria por precipitação é uma técnica analítica que usa uma reação de precipitação para separar os íons de uma solução. O precipitado sólido pode ser separado dos componentes líquidos por meio da filtração, e a massa do sólido pode ser usada juntamente com a equação química equilibrada para calcular o valor ou concentração de compostos iônicos de uma solução. Num procedimento laboratorial foram misturados sulfato de potássio e sulfato de amônio, fornecendo uma massa de 0,306 g da mistura. Tal mistura foi tratada com cloreto de bário, todos em solução aquosa. O precipitado obtido após filtragem e secagem pesou 466 mg. Assinale a opção que melhor representa a composição percentual, em massa, da mistura.

a) 51,14% de sulfato de potássio e 48,86% de sulfato de amônio;

b) 62,76% de sulfato de potássio e 37,24% de sulfato de amônio;

c) 56,86% de sulfato de potássio e 43,14% de sulfato de amônio;

d) 43,14% de sulfato de potássio e 56,86% de sulfato de amônio;

e) 37,24% de sulfato de potássio e 62,76% de sulfato de amônio

QUESTÃO 29

O monóxido de carbono é um gás poluente tóxico, emitido pela combustão incompleta de combustíveis que possuem carbono em sua composição. Em caso de inalação, o monóxido pode causar intoxicação por asfixia química em pouco tempo de exposição. O monóxido de carbono é utilizado nas indústrias como agente redutor na produção de metais, como ferro e níquel, com base em seus respectivos minérios. Para o equilíbrio

$$C_{(grafite)} + CO_{2(g)} \rightleftarrows 2\,CO_{(g)}$$

a 850 oC, a porcentagem molar do monóxido de carbono na fase vapor, no equilíbrio, é de 94% numa pressão de 760 mmHg. Assinale a opção que representa a porcentagem molar aproximada do monóxido de carbono presente no equilíbrio, quando a pressão total seja de 10 atm.

a) 32,5%

b) 52,3%

c) 38,6%

d) 68,3%

e) 43,5%

QUESTÃO 30

Em um recipiente fechado, uma amostra gasosa de iodeto de hidrogênio (HI) se dissocia espontaneamente originando os gases formadores desta substância estabelecendo um equilíbrio químico descrito na equação a seguir.

$$2\,HI_{(g)} \rightleftarrows H_{2(g)} + I_{2(g)}$$

Independentemente da quantidade inicial de HI colocada no recipiente, observa-se que cerca de 9% das moléculas se dissociam a 30 °C. Com base nas informações fornecidas, pode-se dizer que a constante de equilíbrio em termos de concentração (Kc) desta reação a 30°C é:

a) 2,2 x 10-1

b) 2,2 x 10-2

c) 4,9 x 10-2

d) 2,4 x 10-3

e) 5,4 x 10-4

QUESTÕES									
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
A	E	D	B	B	E	E	C	B	C
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
C	E	D	C	D	B	E	D	D	B
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
B	B	E	B	C	B	A	C	D	D

Questões Objetivas

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

1	1 H HIDROGÊNIO 1,0079																2 He HÉLIO 4,0026
2	3 Li LÍTIO 6,941	4 Be BERÍLIO 9,0122											5 B BORO 10,811	6 C CARBONO 12,011	7 N NITROGÊNIO 14,007	8 O OXIGÊNIO 15,999	9 F FLÚOR 18,998	10 Ne NEÔNIO 20,180
3	11 Na SÓDIO 22,990	12 Mg MAGNÉSIO 24,305											13 Al ALUMÍNIO 26,982	14 Si SILÍCIO 28,086	15 P FÓSFORO 30,974	16 S ENXOFRE 32,065	17 Cl CLORO 35,453	18 Ar ARGÔNIO 39,948
4	19 K POTÁSSIO 39,098	20 Ca CÁLCIO 40,078	21 Sc ESCÂNDIO 44,956	22 Ti TITÂNIO 47,867	23 V VANÁDIO 50,942	24 Cr CROMO 51,996	25 Mn MANGANÊS 54,938	26 Fe FERRO 55,845	27 Co COBALTO 58,933	28 Ni NÍQUEL 58,693	29 Cu COBRE 63,546	30 Zn ZINCO 65,38	31 Ga GÁLIO 69,723	32 Ge GERMÂNIO 72,64	33 As ARSÊNIO 74,922	34 Se SELÊNIO 78,96	35 Br BROMO 79,904	36 Kr CRIPTÔNIO 83,798
5	37 Rb RUBÍDIO 85,468	38 Sr ESTRÔNCIO 87,62	39 Y ÍTRIO 88,906	40 Zr ZIRCÔNIO 91,224	41 Nb NÓBIO 92,906	42 Mo MOLIBDÊNIO 95,96	43 Tc TECNÉCIO (98)	44 Ru RUTÊNIO 101,07	45 Rh RÓDIO 102,91	46 Pd PALÁDIO 106,42	47 Ag PRATA 107,9	48 Cd CÁDMIO 112,41	49 In ÍNDIO 114,82	50 Sn ESTANHO 118,71	51 Sb ANTIMÔNIO 121,76	52 Te TELÚRIO 127,60	53 I IODO 126,90	54 Xe XENÔNIO 131,3
6	55 Cs CÉSIO 132,91	56 Ba BÁRIO 137,33	57 - 71 Lantanídios	72 Hf HÁFNIO 178,49	73 Ta TANTÁLIO 180,95	74 W TUNGSTÊNIO 183,84	75 Re RÊNIO 186,21	76 Os ÓSMIO 190,23	77 Ir IRÍDIO 192,22	78 Pt PLATINA 195,08	79 Au OURO 196,97	80 Hg MERCÚRIO 200,59	81 Tl TÁLIO 204,38	82 Pb CHUMBO 207,2	83 Bi BISMUTO 208,98	84 Po POLÔNIO (209)	85 At ASTATO (210)	86 Rn RADÔNIO (222)
7	87 Fr FRÂNCIO (223)	88 Ra RÁDIO (226)	89 - 103 Actinídios	104 Rf RUTHERFÓRDIO (261)	105 Db DÚBNIO (262)	106 Sg SEABÓRGIO (266)	107 Bh BÓHRIO (264)	108 Hs HÁSSIO (270)	109 Mt MEITNÉRIO (268)	110 Ds DARMSTÁDTIO (281)	111 Rg ROENTGÊNIO (272)	112 Cn COPERNÍCIO (285)						

Alcalinos · Alcalinos-terrosos · Elementos de transição · Halogênios · Gases Nobres

6	57 La LANTÂNIO 138,91	58 Ce CÉRIO 140,12	59 Pr PRASEODÍMIO 140,91	60 Nd NEODÍMIO 144,24	61 Pm PROMÉCIO (145)	62 Sm SAMÁRIO 150,36	63 Eu EURÓPIO 151,96	64 Gd GADOLÍNIO 157,25	65 Tb TÉRBIO 158,93	66 Dy DISPRÓSIO 162,50	67 Ho HÓLMIO 164,93	68 Er ÉRBIO 167,26	69 Tm TÚLIO 168,93	70 Yb ITÉRBIO 173,05	71 Lu LUTÉCIO 174,97
7	89 Ac ACTÍNIO (227)	90 Th TÓRIO 232,04	91 Pa PROTACTÍNIO 231,04	92 U URÂNIO 238,03	93 Np NETÚNIO (237)	94 Pu PLUTÔNIO (244)	95 Am AMERÍCIO (243)	96 Cm CÚRIO (247)	97 Bk BERQUÉLIO (247)	98 Cf CALIFÓRNIO (251)	99 Es EINSTÊNIO (252)	100 Fm FÉRMIO (257)	101 Md MENDELÉVIO (258)	102 No NOBÉLIO (259)	103 Lr LAURÊNCIO (262)

Metais
Não-Metais
Semimetais

Estado físico (25°C)
Fe - Sólido
Hg - Líquido
Ar - Gás
Rf - Artificial

Legenda

RESULTADOS OBAQ

3

RELAÇÃO DE ALUNOS CLASSIFICADOS PARA A FASE II DA OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA EDIÇÃO ESPECIAL VIRTUAL II 2021.2 (EM ORDEM DE CLASSIFICAÇÃO)

Nº INS.	SÉRIE	CLASS. NA OBAQ	NOME	CIDADE – ESCOLA
1188202	4º AnoT.	1	TARSILA RIOS CABRAL	JEQUIÉ – IFBA – CAMPUS JEQUIE
0996703	3º Ano	2	RICARDO ANDRADE FARIAS	JEQUIÉ – COLEGIO SOCIAL DE JEQUIE
0976228	2º Ano	3	SOFIA VALVERDE VILLAS BÔAS	SALVADOR – COLEGIO SAO PAULO
0972617	1º Ano	4	RYAN MARK SILVEIRA FUNCH	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO HELYOS
0916818	3º Ano	5	MÁRCIO VICTOR SOARES SOUZA	CATU – IF BAIANO – CAMPUS CATU

0879118	3º Ano	6	VITOR PINHO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
0959688	2º Ano	7	VITORIA BRITO DOURADO	SALVADOR – CENTRO EDUCACIONAL VILLA LOBOS
1163825	3º Ano	8	GIULIA PIMENTA DOS SANTOS	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
0962952	3º Ano	9	GUILHERME MACEDO CAROLINO DE JESUS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
1101255	3º Ano	10	MARCUS VINÍCIUS ANDRADE ROCHA	IRECÊ – IFBA – CAMPUS IRECE
1220591	3º Ano	11	ANDRÉ NEVES DA ROCHA CASTRO	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
0880956	1º Ano	12	CAIO NASCIMENTO FRAGA DOS SANTOS	SALVADOR – CURSO E COLÉGIO LEFFLER
0880674	3º Ano	13	DÉBORAH CARNEIRO DA SILVA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
1146083	2º Ano	14	LUAN MATOS DOS REIS	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
0932018	3º Ano	15	VAGNER BORDIN	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
0880718	2º Ano	16	CAUÃ ARAUJO DE CARVALHO	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB

0932086	2º Ano	17	ANA CAROLINA ALMEIDA NEVES	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
1040178	9° Ano	18	LUCAS SANTOS ALVES DO BONFIM	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
1162885	1º Ano	19	JANAYNA DE JESUS SANTOS	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
1205464	2º Ano	20	JOÃO SIMPLICIO CARNEIRO DA SILVA	BARREIRAS – COLEGIO SAO JOSE LTDA
0920528	2º Ano	21	RAFAEL MELO SANTOS	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
0897563	3º Ano	22	LUAN ALVAREZ FEHR	SALVADOR – COLEGIO OFICINA
1219697	1º Ano	23	PAMELA MEDEIRO SILVA	PLANALTINO – EE – COLEGIO ESTADUAL MANOEL JOSE DE ANDRADE
1195801	2º Ano	24	EVERTON FELIPE SANTOS MORAES	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
1227518	2º Ano	25	GABRIELA BARBOSA MOREIRA	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
0896440	3º Ano	26	JÚLIA FARIAS BRAGATTO	SALVADOR – COLEGIO BERNOULLI
0962966	3º Ano	27	ESTELA CRUZ DOS SANTOS FARIAS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
0893129	3º Ano	28	PAULO FERNANDO CORREIA LEITE	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
0891630	2º Ano	29	ISABELA ERDENS RIBEIRO	SALVADOR – COLEGIO BERNOULLI
0912695	3º Ano	30	IASMIN SAMPAIO SOARES	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI

0940702	3° Ano	31	ARTHUR DOMINGUES RIOS	SALVADOR – CENTRO EDUCACIONAL VILLA LOBOS
1221644	2° Ano	32	LUANA SILVA RODRIGUES	MACAÚBAS – EE – CENTRO TERRITORIAL DE EDUCACAO PROFISSIONAL DA BACIA DO PARAMIRIM
0924338	2° Ano	33	ANA MARIA NOGUEIRA DE FREITAS	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
0975839	3° Ano	34	LARA MOURA MALTA	SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
0971528	3° Ano	35	JOÃO PAULO GOMES BERNARDINO	JAGUAQUARA – COLEGIO MONTEIRO LOBATO
1169834	9° Ano	36	CECÍLIA BARBOSA RIBEIRO	MACAÚBAS – INSTITUTO SOCIAL DE EDUCAÇÃO – MACAÚBAS – BAHIA
0880965	2° Ano	37	ARTUR ROZADOS DE SOUZA	SALVADOR – CURSO E COLÉGIO LEFFLER
0914354	3° Ano	38	ESTEVÃO SOUSA VIEIRA	IPIAÚ – COLÉGIO APROVADO
1126449	9° Ano	39	DIMITRI DE MOURA GARCIA	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
1169874	1° Ano	40	FELIPE BORGES DOS SANTOS	MACAÚBAS – INSTITUTO SOCIAL DE EDUCAÇÃO – MACAÚBAS – BAHIA
0914519	3° Ano	41	CARLA IASMIN SILVA QUEIROZ	ALAGOINHAS – COLEGIO DINAMO
0902640	2° Ano	42	MARIA EMÍLIA SOUZA BARTOLOMEU	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
0962949	3° Ano	43	WILLIAN SANTOS SILVA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
1218051	2° Ano	44	DARA DE SOUZA PEREIRA	ILHÉUS – ADONIAS FILHO
1205163	2° Ano	45	MARIAH EDUARDA QUEIROZ MOREIRA	BARREIRAS – COLEGIO SAO JOSE LTDA

1195727	3º Ano	46	ALEX DO CARMO FIGUEREDO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
0880718	2º Ano	47	CAUÃ ARAUJO DE CARVALHO	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
1228710	3º Ano	48	DAIANA SILVA PEREIRA SANTOS	SALVADOR – INSTITUTO COMENIUS DE EDUCACAO
1005344	1º Ano	49	LAINA REIS PASSOS SANTOS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
0912873	2º Ano	50	BEATRIZ DE AZEVEDO MORAES	SALVADOR – COLEGIO ANGLO BRASILEIRO
0904742	2º Ano	51	EDUARDO DE OLIVEIRA E OLIVEIRA	SALVADOR – COLEGIO BERNOULLI
1182651	1º Ano	52	ISAC BASTOS DOS SANTOS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
1227421	3º Ano	53	DALIANE OLIVEIRA DOS REIS	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
1220595	3º Ano	54	JOÃO VITOR BARROS DE SÁ CORREIA	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
1219942	3º Ano	55	KAILANE TEIXEIRA DE SOUZA	PLANALTINO – EE – COLEGIO ESTADUAL MANOEL JOSE DE ANDRADE
0880968	2º Ano	56	CATARINA SERRAVALLE MATHEUS DE SÁ	SALVADOR – CURSO E COLÉGIO LEFFLER
1169554	3º Ano	57	DIEGO SEIXAS MOTTA MAIA	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
0932478	2º Ano	58	ANNA AMELIA LOPES DE MELO	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
0880999	3º Ano	59	JOÃO PEDRO GONÇALVES GOMES	SALVADOR – CURSO E COLÉGIO LEFFLER
1055285	3º Ano	60	CAIQUE ANGEL COLLAZO SANTANA	SALVADOR – INSTITUTO SOCIAL OBJETIVO
1197689	1º Ano	61	ANA CAROLINA LEBRE PIMENTEL	ILHÉUS – IFBA – CAMPUS ILHEUS

0962998	3º Ano	62	PAMELA SANTOS NASCIMENTO GALLO	SALVADOR - IFBA - CAMPUS SALVADOR
0914363	3º Ano	63	PEDRO HENRIQUE ALVES	IPIAÚ - COLÉGIO APROVADO
1211660	3º Ano	64	RAFAELA APARECIDA BARBOSA MOREIRA	MARACÁS - EE - COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
1157651	1º Ano	65	ANNE CAROLINA TEIXEIRA PINTO FONSECA	TANHAÇU - INSTITUTO EDUCACIONAL TRANSFORMAR
1225209	2º Ano	66	CAILANE PEREIRA NOVAIS DA SILVA	SALVADOR - INSTITUTO SOCIAL PINDORAMA
0873656	3º Ano	67	JOÃO PEDRO DA SILVA CERQUEIRA	SALVADOR - COLEGIO ANCHIETA
1208614	3º Ano	68	PEDRO HENRIQUE GALANTE ALMEIDA	BARREIRAS - COLEGIO SAO JOSE LTDA
1038451	9º Ano	69	EVA LAÍS SOUZA E SOUZA	SANTO ANTÔNIO DE JESUS - COLÉGIO GREGOR MENDEL
0879113	2º Ano	70	BRENO SANTOS FERNANDES	SALVADOR - IFBA - CAMPUS SALVADOR
1169831	4º AnoT.	71	DAVID ROBERT BORGES BISPO	CATU - IF BAIANO - CAMPUS CATU
0915534	3º Ano	72	GABRIELA CANGUSSU DOS SANTOS	SALVADOR - COLEGIO ANGLO BRASILEIRO
1169564	3º Ano	73	JOÃO GUILHERME CORDEIRO LISBOA SILVA	SALVADOR - COLEGIO ANTONIO VIEIRA
0914365	3º Ano	74	RENATA CALUMBY BELO	IPIAÚ - COLÉGIO APROVADO
0873660	3º Ano	75	SOPHIA CHETO DE QUEIROZ FONSECA	SALVADOR - SARTRE ESCOLA SEB
0880702	2º Ano	76	JULIANA DE JESUS DOS SANTOS	SALVADOR - IFBA - CAMPUS SALVADOR

1216658	1º Ano	77	MARIANA APARECIDA MORAES	MARACÁS - EE - COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
0979000	2º Ano	78	JOÃO VICTOR CORREIA BASTOS BRIANTI	SALVADOR - COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
0926502	2º Ano	79	NYKOLE EINDGEL ARAÚJO	LIVRAMENTO DE NOSSA SENHORA - CENTRO DE EDUCACAO PROBO MEIRA JUNIOR
1213423	9° Ano	80	BERNARDO MOREIRA LIBERATO DE MATTOS	SALVADOR - COLÉGIO ANCHIETA
0918334	1º Ano	81	CECÍLIA CARVALHO NEVES PROTÁZIO	SANTO ANTÔNIO DE JESUS - COLÉGIO GREGOR MENDEL
1225192	9° Ano	82	ELLEN RAYANE VITÓRIA SANTOS COSTA BRITO	SALVADOR - INSTITUTO SOCIAL PINDORAMA
0878594	2º Ano	83	ALLAN VITOR	SALVADOR - IFBA - CAMPUS SALVADOR
1183418	3º Ano	84	PEDRO BARBOSA CARVALHO	SALVADOR - ESCOLA MEDALHA MILAGROSA
0878403	2º Ano	85	SAULO ALBUQUERQUE NERY CASTRO	SALVADOR - IFBA - CAMPUS SALVADOR
0928571	2º Ano	86	VINICIUS COIMBRA ROQUE E SILVA	SALVADOR - COLEGIO ANGLO BRASILEIRO
1162874	1º Ano	87	CLARA CARVALHO NEVES PROTÁZIO	SANTO ANTÔNIO DE JESUS - COLÉGIO GREGOR MENDEL
0891161	3º Ano	88	THAMIRIS SANTOS DE SANTANA	PORTO SEGURO - IFBA - CAMPUS PORTO SEGURO
1040176	9° Ano	89	LEONARDO CAJADO BASTOS SAMPAIO	SALVADOR - SARTRE ESCOLA SEB
1211798	1º Ano	90	YAKINNE MORAES DIAS CÉO	ILHÉUS - IFBA - CAMPUS ILHEUS
0995092	3º Ano	91	GIOVANNI OLIVEIRA MUSTAFÁ	SALVADOR - COLEGIO SAO PAULO

0911911	3º Ano	92	VITOR NUNES DE MENESES	SALVADOR – COLEGIO OFICINA
1162869	1º Ano	93	ANA CLARA MATOS DE ALMEIDA	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
1230036	1º Ano	94	CLARA DE ARAÚJO MOREIRA MORAES	SALVADOR – COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
1162890	1º Ano	95	LAYSA DAMASCENO SOUSA	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
1181288	1º Ano	96	THAÍS COSTA SANTOS	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
1209290	3º Ano	97	CAIO GABRIEL DICKEL	BARREIRAS – COLEGIO SAO JOSE LTDA
1229090	3º Ano	98	ELIU DE JESUS REBOUÇAS DE ANDRADE	SALVADOR – INSTITUTO COMENIUS DE EDUCACAO
0996336	3º Ano	99	FELIPE DOS ANJOS SANTOS	JEQUIÉ – COLEGIO SOCIAL DE JEQUIE
1209197	3º Ano	100	JÚLIA ARAÚJO RESENDE	BARREIRAS – COLEGIO SAO JOSE LTDA
0921730	3º Ano	101	MAÍSA FAGUNDES MARINHO DOS REIS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
1217294	2º Ano	102	PEDRO HENRIQUE SILVA ARAGÃO	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
1220586	2º Ano	103	FELIPE MAGALHÃES MASCARENHAS	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
1208544	2º Ano	104	GEOVANNA ANDRADE DOS SANTOS	BARREIRAS – COLEGIO SAO JOSE LTDA
1200552	3º Ano	105	LETÍCIA SOUZA DOS SANTOS	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
0968422	3º Ano	106	RAISSA CAVALCANTE FERREIRA	JEQUIÉ – COLÉGIO IDEIA

0905937	3° Ano	107	SAMUEL FILGUEIRAS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
1035849	9° Ano	108	ADRIANO SOUSA COELHO SANTOS	SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
1199008	1° Ano	109	SABRINA REGIS SOUZA	ILHÉUS – IFBA – CAMPUS ILHEUS
1093101	1° Ano	110	MAICON QUEIROZ BARBOSA	IRECÊ – IFBA – CAMPUS IRECE
1207850	3° Ano	111	SOFIA FREITAS DIAS	VITÓRIA DA CONQUISTA – COLEGIO OFICINA DE VITORIA DA CONQUISTA
1212156	2° Ano	112	NATHIELLE SANTOS	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
1169881	1° Ano	113	JANAÍNA MGALHÃES PEREIRA	MACAÚBAS – INSTITUTO SOCIAL DE EDUCAÇÃO – MACAÚBAS – BAHIA
0889051	3° Ano	114	GUILHERME GONÇALVES DE BRITTO	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
1227473	2° Ano	115	NATAN DOS SANTOS SILVA	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1067313	9° Ano	116	DANIEL DE MATOS FELIPPETTI MARIANO	SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
1080315	9° Ano	117	JOÃO PEDRO RIBEIRO LEITE	SEABRA – COLEGIO RAIO DE SOL
1126441	9° Ano	118	GABRIEL ARAUJO SANTANA	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
1227410	2° Ano	119	ANDREY MARINHO FERREIRA	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA

0911931	2º Ano	120	BEATRIZ SANTOS ELOY	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
1194542	2º Ano	121	MARIANA ABREU DE OLIVEIRA	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
1227366	2º Ano	122	PEDRO HENRICK TELES MOREIRA	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
0935339	2º Ano	123	SAMIR SACRAMENTO DUARTE	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
0881580	1º Ano	124	LUCA FERREIRA BARBOZA	LAURO DE FREITAS – SARTRE ESCOLA SEB
0910493	3º Ano	125	CARLA CARRILLO	SALVADOR – COLEGIO ANGLO BRASILEIRO
1167143	3º Ano	126	FLÁVIA ALESSANDRA FERREIRA GARCÊS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
0914360	3º Ano	127	JULIANO SANTOS REIS	IPIAÚ – COLÉGIO APROVADO
0881280	3º Ano	128	MAILTON BATISTA LIMA	TANQUE NOVO – EE – COLEGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO
0822235	1º Ano	129	ROADSON PARECIDO SENA SANTOS	JEQUIÉ – COLÉGIO IDEIA
0878464	2º Ano	130	ANA CLARA LEAL MACHADO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
1193914	2º Ano	131	JULIA RODRIGUES FORMENTINI	RUY BARBOSA – ESCOLA RECANTO FELIZ
0894989	3º Ano	132	MARIA CLARA SANTANA DO ESPIRITO SANTO	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
0912689	3º Ano	133	RALPH BARBOSA RODRIGUES	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
1165610	2º Ano	134	SOPHIA LIMA SOUSA DOS SANTOS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR

0880092	2º Ano	135	VICTOR OGANDO SANTANA	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
1198119	3º Ano	136	ANGÉLICA XAVIER DOS SANTOS VIEIRA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
1163957	1º Ano	137	CAROLINA CORREIA ESTEVES	SALVADOR – CURSO E COLÉGIO LEFFLER
1202542	1º Ano	138	RODRIGO BRANDÃO BARBOSA	JAGUAQUARA – ESCOLA ESTADUAL RURAL TAYLOR-EGIDIO
1165363	2º Ano	139	LUÍSA FERREIRA DO CARMO DE ARAÚJO	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
1227547	3º Ano	140	NATHAN BONFIM SANTOS	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
0917574	1º Ano	141	LYS LARISSA SOUZA OLIVEIRA	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
1199527	1º Ano	142	YASMIN DAMASCENO CRUZ	ILHÉUS – IFBA – CAMPUS ILHEUS
0912710	3º Ano	143	ANANDA MATTOS FERNANDES DA SILVA	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
1203602	2º Ano	144	ANDREZA MOREIRA SIQUEIRA	SALVADOR – ESCOLA MEDALHA MILAGROSA
1169551	2º Ano	145	CLARISSE BERNARDEZ DE ANDRADE LIMA	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
0932457	2º Ano	146	GUSTAVO SOUZA RAMOS	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
1229959	1º Ano	147	ROSENI SANTANA DE OLIVEIRA	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE

1227490	3º Ano	148	ALAN ROCHA SANTOS	RIO DE CONTAS - EE - COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA - DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1227431	2º Ano	149	GEOVANE SILVA FERREIRA	RIO DE CONTAS - EE - COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA - DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1218168	3º Ano	150	LUCAS ALVES DA SILVA	JUSSIAPE - EE - COLEGIO ESTADUAL RODOLFO DE ABREU - DISTRITO DE CARAGUATAI
0890649	1º Ano	151	BEATRIZ OLIVEIRA SANTOS	SALVADOR - SARTRE ESCOLA SEB
1162900	1º Ano	152	TIAGO CIAN BARRETO MENDES	SANTO ANTÔNIO DE JESUS - COLÉGIO GREGOR MENDEL
1186052	2º Ano	153	MARIA DE FÁTIMA BRITO SANTOS	MACAÚBAS - EE - CENTRO TERRITORIAL DE EDUCACAO PROFISSIONAL DA BACIA DO PARAMIRIM
0887932	2º Ano	154	MARIA LUIZA MIRA ALVES SANTOS	SANTA INÊS - IF BAIANO - CAMPUS SANTA INES
0882014	1º Ano	155	ANA JÚLIA PEREIRA ALVES DE SOUZA	SALVADOR - SARTRE ESCOLA SEB
1228212	1º Ano	156	CAUÃ NETO SANTOS PIRES	VITÓRIA DA CONQUISTA - COLEGIO OFICINA DE VITORIA DA CONQUISTA
1157640	9º Ano	157	DANIELLE DA SILVA	TANHAÇU - INSTITUTO EDUCACIONAL TRANSFORMAR
1216846	1º Ano	158	LAÍS OLIVEIRA DE ALMEIDA	SERRINHA - INSTITUTO FEDERAL DE EDUCACAO CIENCIA E TECNOLOGIA BAIANO CAMPUS SERRINHA

0812816	1° Ano	159	MARIA LUIZA SOUZA ARAUJO	SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
1169126	1° Ano	160	MATHEUS MARQUES GOMES	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
1225205	1° Ano	161	PEDRO JACKSON MATOS LEITE	SALVADOR – INSTITUTO SOCIAL PINDORAMA
0882787	2° Ano	162	DAVI LEMOS BASTOS	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
0912722	3° Ano	163	EDUARDO MORAES TAVARES	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
1220594	3° Ano	164	IGOR COSTA ROCHA DIAS	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
0975835	3° Ano	165	LUCAS PIMENTEL GUEDES LÉ	SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
0912692	3° Ano	166	MARCOS VINÍCIUS DA COSTA GALVÃO	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
0879194	2° Ano	167	MARINA VEIGA BRANCO	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
1184578	3° Ano	168	THAÍS PORTO DE CASTRO	ILHÉUS – IFBA – CAMPUS ILHEUS
1204882	1° Ano	169	JUAN LUCAS BARRETO DA SILVA MATOS	BARREIRAS – COLEGIO SAO JOSE LTDA
1040220	9° Ano	170	LUÍS MIGUEL TOBIAS LIBERAL CASTRO	LAURO DE FREITAS – SARTRE ESCOLA SEB
1126439	9° Ano	171	PEDRO BURITY SILVA	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
0999041	1° Ano	172	RAIANNE VIEIRA DREGER	SEABRA – COLEGIO RAIO DE SOL
1213725	3° Ano	173	NATHÁLIA COQUI MEIRA	VITÓRIA DA CONQUISTA – EDUCANDÁRIO PADRE GILBERTO VAZ SAMPAIO
1177643	2° Ano	174	ANDREIA MELISSA DE JESUS MENEZES	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE

1228394	2º Ano	175	FLÁVIA SANTOS NASCIMENTO	PLANALTINO – EE – COLEGIO ESTADUAL MANOEL JOSE DE ANDRADE
1227413	2º Ano	176	KAMILE RIBEIRO CAMELO	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1181237	3º Ano	177	MAICON KESLEY MOREIRA DE ANDRADE	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
0937187	2º Ano	178	RAFAEL DE SALES CEZIMBRA RODRIGUES	SALVADOR – COLEGIO ANGLO BRASILEIRO
0822218	1º Ano	179	CAUÃ OLIVEIRA COSTA	JEQUIÉ – COLÉGIO IDEIA
0944059	1º Ano	180	ENZO ALMEIDA MOREIRA	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
1227273	1º Ano	181	EVELYN DOS SANTOS BURTOLOSSO	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1227393	2º Ano	182	IGOR BONFIM SANTOS	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
0812748	1º Ano	183	ARTHUR CARLOS JACOBINA PIRES FILHO	SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
1227318	1º Ano	184	MARIA EDUARDA MOREIRA SILVA	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA

1227522	3º Ano	185	ANA PAULA SILVA PIRES	RIO DE CONTAS - EE - COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA - DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
0915055	3º Ano	186	CLÁUDIA ANDRADE BRITTO	SALVADOR - COLEGIO ANGLO BRASILEIRO
1217461	2º Ano	187	FILIPE SILVA RODRIGUES	TANQUE NOVO - EE - COLEGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO
1209361	2º Ano	188	MICHELE SANTOS DA SILVA	MARACÁS - EE - COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
0917565	2º Ano	189	SARAH BRANDÃO SANTOS CARDOSO	SANTO ANTÔNIO DE JESUS - COLÉGIO GREGOR MENDEL
1203948	2º Ano	190	SAMUARA MORBECK	MARACÁS - EE - COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
1162877	1º Ano	191	GABRIEL PASSOS LIMA	SANTO ANTÔNIO DE JESUS - COLÉGIO GREGOR MENDEL
0972606	1º Ano	192	GIOVANNA BASTOS CUNHA	FEIRA DE SANTANA - COLEGIO HELYOS
0888890	2º Ano	193	CAMILA ANDRADE GUIMARÃES MALTA DE SOUSA	SALVADOR - SARTRE ESCOLA SEB
0882771	3º Ano	194	FELIPE LEÃO BANDEIRA	SALVADOR - SARTRE ESCOLA SEB
1227545	3º Ano	195	RAIANE LUZ SOUZA	RIO DE CONTAS - EE - COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA - DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1165621	1º Ano	196	SOFIA PIMENTEL PESSINO GOMES DA ROSA	SALVADOR - SARTRE ESCOLA SEB

1169934	3º Ano	197	GILVAN FLÁVIO SANTOS CABRAL	MACAÚBAS – INSTITUTO SOCIAL DE EDUCAÇÃO – MACAÚBAS – BAHIA
0912701	3º Ano	198	VICTORIA BOMFIM OLIVEIRA SANTOS	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
0835818	1º Ano	199	EDUARDA FREITAS	SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
1228063	1º Ano	200	RADIMILE KATLLY SILVA MACEDO	MACAÚBAS – EE – CENTRO TERRITORIAL DE EDUCACAO PROFISSIONAL DA BACIA DO PARAMIRIM
1204946	1º Ano	201	VITÓRIA GOMES MATOS SIQUEIRA	ILHÉUS – IFBA – CAMPUS ILHEUS
1227477	3º Ano	202	AMANDA CARVALHO AMORIM	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1148181	2º Ano	203	GABRIELLY CARDOSO ROCHA	EUNÁPOLIS – IFBA – CAMPUS EUNAPOLIS
1178169	2º Ano	204	SAMARA DA SILVA SOUZA	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
1165384	1º Ano	205	GUILHERME CERQUEIRA OLIVEIRA	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
1220592	3º Ano	206	GUILHERME DÓREA ALMEIDA	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
1227444	2º Ano	207	KAILANE SANTOS MARQUES	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1169573	2º Ano	208	LUÍSA FADIGAS FALCÃO	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
0882033	2º Ano	209	MATHEUS CERQUEIRA SANTOS ANUNCIAÇÃO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR

1220588	2º Ano	210	PEDRO ANDRADE DE SENA E SILVA	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
1146087	2º Ano	211	RODRIGO OLIVEIRA DOS SANTOS CANÁRIO	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
1197833	1º Ano	212	MARINA ROCHA LEITE	SALVADOR – COLEGIO ANGLO BRASILEIRO
1169941	3º Ano	213	LETÍCIA DE ALMEIDA BORGES	MACAÚBAS – INSTITUTO SOCIAL DE EDUCAÇÃO – MACAÚBAS – BAHIA
1177620	3º Ano	214	VITÓRIA SANTOS CORREIA	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
0911952	1º Ano	215	FELIPE GILDO VILELA MIRANDA SANTOS	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
1206558	3º Ano	216	CAMILLY SALES BULHOSA	LAURO DE FREITAS – COLEGIO EQUIPE
0882818	4º AnoT.	217	LETÍCIA ARAÚJO DE OLIVEIRA	CAMAÇARI – IFBA – CAMPUS CAMACARI
1227340	1º Ano	218	GIOVANA AGUIAR CASTRO CORREIA	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1225988	1º Ano	219	LUMA BARBOSA LORDELO	EUCLIDES DA CUNHA – IFBA – CAMPUS EUCLIDES DA CUNHA
1146081	2º Ano	220	JOÃO VITOR DE SOUSA NOGUEIRA	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
1181840	3º Ano	221	NATIELE SOUZA SAMPAIO	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
1178173	3º Ano	222	RAFAELA REIS DO ROSARIO	RUY BARBOSA – EE – COLEGIO ESTADUAL PROFESSOR MAGALHAES NETO – CEMAN

1061800	4º AnoT.	223	ALECIO GALENDE SILVA	SALVADOR – INSTITUTO SOCIAL OBJETIVO
1197695	1º Ano	224	BEATRIZ GUIMARÃES SILVA	ILHÉUS – IFBA – CAMPUS ILHEUS
1169562	1º Ano	225	ISABELA COUTINHO COELHO	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
1213741	1º Ano	226	MARIA LUIZA LESSA MUCCINI	SALVADOR – COLEGIO SAO PAULO
1225176	1º Ano	227	MARIA LUIZA PINHEIRO DE SOUZA SILVA	EUCLIDES DA CUNHA – IFBA – CAMPUS EUCLIDES DA CUNHA
1169855	9° Ano	228	TARCÍSIO MAGALHÃES SANTOS AZEVEDO	MACAÚBAS – INSTITUTO SOCIAL DE EDUCAÇÃO – MACAÚBAS – BAHIA
0820816	1º Ano	229	VINICIUS SILVA BORGES DE BARROS	SALVADOR – COLÉGIO INTEGRAL
0880963	2º Ano	230	ALESSA NARDIN NERY SEARA	SALVADOR – CURSO E COLÉGIO LEFFLER
1227467	3º Ano	231	GABRIEL SANTOS FREITAS	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1185173	2º Ano	232	KAUAN LIMA OLIVEIRA	JACOBINA – IFBA – CAMPUS JACOBINA
1169582	2º Ano	233	MARINA BENETI FILGUEIRAS	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
1227491	2º Ano	234	YASMIN NOVAIS CORREIA DANTAS	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
0908613	1º Ano	235	ANA CLARA ANDRADE PINTO DA SILVA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
0917757	1º Ano	236	MELINA OLIVEIRA SPÍNOLA	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL

1093146	1º Ano	237	PEDRO HENRIQUE SOARES COUTINHO COSTA	IRECÊ – IFBA – CAMPUS IRECE
1217952	3º Ano	238	ELEN PERREIRA SOUZA	SALVADOR – EE – COLEGIO ESTADUAL PRESIDENTE COSTA E SILVA
1227551	3º Ano	239	EMILLY ALVES DA SILVA	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1146089	2º Ano	240	TAIS PINHEIRO DOS SANTOS	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
1187960	1º Ano	241	ALYSON SANTOS LAGO	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
1169852	9º Ano	242	MIKAELLE OLIVEIRA REGO	MACAÚBAS – INSTITUTO SOCIAL DE EDUCAÇÃO – MACAÚBAS – BAHIA
1227402	2º Ano	243	JOAO CARLOS SANTOS SOUZA	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1093145	1º Ano	244	ALANE ROCHA QUEIROZ	IRECÊ – IFBA – CAMPUS IRECE
0820847	1º Ano	245	MIGUEL SENA DE PAULA	SALVADOR – COLÉGIO INTEGRAL
0878416	2º Ano	246	LETÍCIA ALBUQUERQUE NERY CASTRO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
0912705	3º Ano	247	NATTALIA FARANI	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
0972655	3º Ano	248	CAIO CAVALCANTE ARAÚJO	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO HELYOS

1214919	3º Ano	249	LARISSA MACARIO DOS SANTOS	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
1194685	3º Ano	250	LUMA DE OLIVEIRA BOA SORTE	GOVERNADOR MANGABEIRA – IF BAIANO – CAMPUS GOVERNADOR MANGABEIRA
1205201	3º Ano	251	MARIA CLARA ALMEIDA DOS SANTOS	RUY BARBOSA – EE – COLEGIO ESTADUAL PROFESSOR MAGALHAES NETO – CEMAN
1216598	2º Ano	252	OSÉIAS DOS SANTOS GALVÃO	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
0897805	2º Ano	253	HENRIQUE LEAL DE OLIVEIRA SANTOS	LAURO DE FREITAS – COLEGIO PARAISO
1198273	1º Ano	254	ALONZO SOUZA FREIRE	ILHÉUS – IFBA – CAMPUS ILHEUS
1162876	1º Ano	255	FILIPE MARCEL OLIVEIRA SAMPAIO	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
1183421	1º Ano	256	KANNANDA DOMINGA LAGO ESPINELLO	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
0959622	1º Ano	257	YLANA CLARA DE QUEIROZ LEITE FERREIRA	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
0917583	2º Ano	258	GABRIEL QUEIROZ DA SILVA FILHO	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
0926143	2º Ano	259	GIOVANNI AMORIM DE ALMEIDA BIONDI LIMA	JACOBINA – IFBA – CAMPUS JACOBINA
1177542	3º Ano	260	LUCAS DA CRUZ SENA	GOVERNADOR MANGABEIRA – IF BAIANO – CAMPUS GOVERNADOR MANGABEIRA

1213920	2º Ano	261	MARCOS ANTÔNIO SILVA DOS SANTOS	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
1193452	2º Ano	262	MARIANNA GARRIDO	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
1176957	3º Ano	263	STEFANY SILVA	RUY BARBOSA – EE – COLEGIO ESTADUAL PROFESSOR MAGALHAES NETO – CEMAN
1168706	1º Ano	264	GRAZIELLA SILVA REIS DE JESUS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
0905242	1º Ano	265	JOÃO PEDRO ARAÚJO FERREIRA DA SILVA	SALVADOR – COLEGIO BERNOULLI
1040186	9º Ano	266	MARIA TERESA FONSECA CABÚS	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
0878405	2º Ano	267	CAMILLE GABRIELE MONTALVÃO BATISTA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
1222201	2º Ano	268	RUBENS PEREIRA OLIVEIRA	MACAÚBAS – EE – CENTRO TERRITORIAL DE EDUCACAO PROFISSIONAL DA BACIA DO PARAMIRIM
0911912	2º Ano	269	YAN BARBOSA DOS SANTOS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
1169561	1º Ano	270	IASMIN SANT'ANA TEIXEIRA	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
1197824	1º Ano	271	MARIA EDUARDA SHIMIZU	SALVADOR – COLEGIO ANGLO BRASILEIRO
1040189	9º Ano	272	NINA SILVANY BAQUEIRO MENGEL COSTA	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
0879147	2º Ano	273	CASSIO CARDOSO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
1178096	3º Ano	274	JACKSON MATEUS SOARES VIEIRA	CAMAÇARI – IFBA – CAMPUS CAMACARI
0910575	3º Ano	275	LAURA CERQUEIRA FAHEL	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA

0880182	2º Ano	276	MARCELLE LEAL DE CASTRO GENTIL SILVA	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
0910560	2º Ano	277	MARCO ANTÔNIO DANTAS QUEIROZ	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
1197937	1º Ano	278	CAIQUE CERQUEIRA NACCACHE	ILHÉUS – IFBA – CAMPUS ILHEUS
1227075	1º Ano	279	DEUSAMA CARLOS SILVA RIBEIRO	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1177639	1º Ano	280	ELAINE SANTOS CORREIA	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
1157653	1º Ano	281	FRANCIELY TEIXEIRA MAGALHÃES	TANHAÇU – INSTITUTO EDUCACIONAL TRANSFORMAR
0822213	1º Ano	282	RAFAEL FAGUNDES SANTOS	JEQUIÉ – COLÉGIO IDEIA
1212645	3º Ano	283	ANA CAROLINA DONATO MACÊDO GUSMÃO	VITÓRIA DA CONQUISTA – EDUCANDÁRIO PADRE GILBERTO VAZ SAMPAIO
1188207	3º Ano	284	VANÊSSA SILVA DE OLIVEIRA	RUY BARBOSA – EE – COLEGIO ESTADUAL PROFESSOR MAGALHAES NETO – CEMAN
0968349	1º Ano	285	KAMILLY COSTA	JEQUIÉ – COLÉGIO IDEIA
1198664	1º Ano	286	KLARA MARINHO DE OLIVEIRA CERQUEIRA	ILHÉUS – IFBA – CAMPUS ILHEUS
1217609	1º Ano	287	OTAVIO VICTOR DOS ANJOS SANTIAGO	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE

1227103	1º Ano	288	RAISSA ALVES SANTOS	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1216931	1º Ano	289	YANA LIMA SILVA	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
1225210	2º Ano	290	ERIC GONÇALVES ASSUNÇÃO	SALVADOR – INSTITUTO SOCIAL PINDORAMA
1175911	3º Ano	291	LUCIANA DA SILVA SANTANA	RUY BARBOSA – EE – COLEGIO ESTADUAL PROFESSOR MAGALHAES NETO – CEMAN
1140078	9º Ano	292	ANNA BEATRIZ DOS SANTOS SOUZA	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
0914848	1º Ano	293	CATARINA KARAOGLAN ABREU SAMPAIO RAMOS	SALVADOR – COLEGIO ANGLO BRASILEIRO
0968327	1º Ano	294	IGOR SANTOS FERREIRA	JEQUIÉ – COLÉGIO IDEIA
1225201	1º Ano	295	JEFERSON SOUZA OLIVEIRA	SALVADOR – INSTITUTO SOCIAL PINDORAMA
0967900	1º Ano	296	MARIANA MELO SIRQUEIRA	VITÓRIA DA CONQUISTA – COLEGIO SENECA
1097461	9º Ano	297	RICARDO AUGUSTO GONDIM FREIRE	TANHAÇU – INSTITUTO EDUCACIONAL TRANSFORMAR
0908449	3º Ano	298	ENZO SOUZA SANTOS	SALVADOR – COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
1227511	2º Ano	299	LISANDRA MARIA MOREIRA SANTOS	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA

1169945	3º Ano	300	MATHEUS ANTONY SOUZA PEREIRA	MACAÚBAS – INSTITUTO SOCIAL DE EDUCAÇÃO – MACAÚBAS – BAHIA
1169918	2º Ano	301	MARIANA LETÍCIA RODRIGUES FIGUEIREDO	MACAÚBAS – INSTITUTO SOCIAL DE EDUCAÇÃO – MACAÚBAS – BAHIA
1171245	1º Ano	302	JÚLIA MARLEY SOARES DE OLIVEIRA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
1227092	1º Ano	303	JULIO CESAR DANTAS CASTRO	RIO DE CONTAS – EE – COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA – DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
0880582	2º Ano	304	ANA MARIA MARQUES DE QUEIROZ BRANCO	SALVADOR – COLEGIO INTEGRAL
0910563	2º Ano	305	AURÉLIO VELOSO LEAL NETO	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
0914458	3º Ano	306	ENZO VINÍCIUS DA CONCEIÇÃO CÚRCIO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
0881607	2º Ano	307	LOUISE VICTORIA SANCHES BARBOSA	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
0918288	3º Ano	308	PEDRO MOTA	SALVADOR – COLEGIO ANGLO BRASILEIRO
1095486	9º Ano	309	CLARA BEATRIZ MENEZES COSTA	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
0937656	1º Ano	310	DEIZIELLE ARCANJO UMBURANA	MARACÁS – EE – COLEGIO ESTADUAL EDILSON FREIRE
0847701	9º Ano	311	LETÍCIA VIVEIROS D'APOLLONIO	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
1206571	2º Ano	312	BÁRBARA ERLANE MIRANDA DA SILVA CONCEIÇÃO DOS SANTOS	SALVADOR – ESCOLA MEDALHA MILAGROSA

1228544	2º Ano	313	CRISLAINE SILVA ROCHA	MACAÚBAS - EE - CENTRO TERRITORIAL DE EDUCACAO PROFISSIONAL DA BACIA DO PARAMIRIM
1227424	3º Ano	314	JHULY CARVALHO CORREIA	RIO DE CONTAS - EE - COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA - DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1219910	3º Ano	315	NAIANE PAIVA SILVA	PLANALTINO - EE - COLEGIO ESTADUAL MANOEL JOSE DE ANDRADE
1227465	2º Ano	316	RAMON NASCIMENTO SOUZA	RIO DE CONTAS - EE - COLEGIO ESTADUAL DE MARCOLINO MOURA - DISTRITO DE MARCOLINO MOURA
1202943	3º Ano	317	TAMARA ALVES DE JESUS	JAGUAQUARA - ESCOLA ESTADUAL RURAL TAYLOR-EGIDIO

RELAÇÃO DE ALUNOS CLASSIFICADOS PARA A FASE II DA OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA EDIÇÃO ESPECIAL VIRTUAL I 2020/2021.1

(EM ORDEM DE CLASSIFICAÇÃO)

MOD.	Nº INS.	SÉRIE	CLAS. NA OBAQ	CLAS. NA MOD.	NOME	CIDADE – ESCOLA
B	0931519	4° AnoT	1	1	FABRÍCIO LEÃO DOS SANTOS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
A	0959688	2° Ano	2	1	VITORIA BRITO DOURADO	SALVADOR – CENTRO EDUCACIONAL VILLA LOBOS
B	0891160	3° Ano	3	2	SAULO RENATO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	0878392	3° Ano	4	3	CAMILA LIMA SILVA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	0959571	3° Ano	5	4	GUILHERME DÓREA ALMEIDA	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
B	0972669	3° Ano	6	5	MARCOS IAN PINHEIRO PEREIRA	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO HELYOS
A	0939132	2° Ano	7	2	THIAGO LIMA CARVALHO DE BARROS	SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
B	0983202	3° Ano	8	6	CARLOS HENRIQUE GOMES RAMOS JUNIOR	SALVADOR – CENTRO EDUCACIONAL VILLA LOBOS

A	08903356	1° Ano	9	3	ANA TEREZA SOARES ALVES	JEQUIÉ – EE – COLEGIO DA POLICIA MILITAR CPM PROFESSOR MAGALHAES NETO
A	0943726	2° Ano	10	4	MARINA SILVA DO ROSÁRIO	VALENÇA – IFBA – CAMPUS VALENCA TENTO
A	09106 07	2° Ano	11	5	AMANDA MATSUDA GUIMARÃES	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
B	0938934	3° Ano	12	7	NALANDA SANTANA PITA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
A	0878403	2° Ano	13	6	SAULO ALBUQUERQUE NERY CASTRO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
A	0932086	2° Ano	14	7	ANA CAROLINA ALMEIDA NEVES	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	09 81444	3° Ano	15	8	CELINE AMORIM SANTANA DE FARIAS	JAGUAQUARA – COLEGIO MONTEIRO LOBATO
B	0878422	3° Ano	16	9	DORIEL ALVES	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	0918432	3° Ano	17	10	MATHEUS SAMMIR MAGALHÃES MATOS	TANHAÇU – INSTITUTO EDUCACIONAL TRANSFORMAR
A	0879438	2° Ano	18	8	ANA VITÓRIA CIRNE	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
B	1015533	3° Ano	19	11	GABRIELLY ROSA NUNES NASCIMENTO	SALVADOR – COLEGIO MILITAR DE SALVADOR

B	08970079	3° Ano	20	12	JOÃO PEDRO FERNANDES GONÇALVES	SALVADOR – COLEGIO OFICINA
A	0821558	1° Ano	21	9	LUCAS VALADARES LIMA	SALVADOR – COLEGIO SAO PAULO
A	0878551	2° Ano	22	10	THALIA SOUZA REIS	CANDEIAS – CENTRO DE EDUCAÇÃO COLIBRI
A	0943608	1° Ano	23	11	FRANCISCO JULIO RIBEIRO DIAS FILHO	SALVADOR – COLÉGIO MÓDULO
A	0828907	1° Ano	24	12	MELISSA LAMENHA NEVES DA ROCHA	SALVADOR – COLÉGIO MÓDULO
B	0890702	3° Ano	25	13	HAGMAR TINOCO MADEIRA	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
B	0984291	3° Ano	26	14	JULIANE ALEXANDRIA DOS SANTOS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	0880999	3° Ano	27	15	JOÃO PEDRO GOMES GONÇALVES	SALVADOR – CURSO E COLÉGIO LEFFLER
B	0878418	3° Ano	28	16	JOÃO VICTOR LEMOS VALLE	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	0943029	3° Ano	29	17	NALBERTH TOKUJI KAGIYA	SEABRA – IFBA – CAMPUS SEABRA
B	0910584	3° Ano	30	18	REBECA REBOUÇAS DOS SANTOS NASCIMENTO	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA

A	094270 1	1° Ano	31	13	ISAC OLIVEIRA COSTA	RUY BARBOSA – ESCOLA RECANTO FELIZ
A	08809800	2° Ano	32	14	RYAN VELASCO DANTAS	SALVADOR – CURSO E COLÉGIO LEFFLER
A	092727 6	1° Ano	33	15	JOSÉ PEDRO SOUSA BIBIANO	BRUMADO – IFBA– INSTITUTO FEDERAL DE EDUCACAO CIENCIA E TECNOLOGIA DA BAHIA – CAMPUS BRUMADO
B	09633 78	3° Ano	34	19	EMANUEL SANTANA DE ALMEIDA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
A	091681 8	2° Ano	35	16	MÁRCIO VICTOR SOARES SOUZA	CATU – IF BAIANO – CAMPUS CATU
A	08887 34	2° Ano	36	17	PEDRO IAN OLIVEIRA	SERRINHA – COLEGIO EDUCARTE
B	08806 74	3° Ano	37	20	DÉBORAH CARNEIRO DA SILVA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	087365 7	3° Ano	38	21	LEVI FERREIRA SANTOS NETO	SALVADOR – COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
B	087366 0	3° Ano	39	22	SOPHIA CHETO DE QUEIROZ FONSECA	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
A	08916 30	2° Ano	40	18	ISABELA ERDENS RIBEIRO	SALVADOR – COLEGIO BERNOULLI

A	09 929 65	1° Ano	41	19	LENILSON FELIPE DOS SANTOS OLIVEIRA	ILHÉUS - IFBA - CAMPUS ILHEUS
A	09 929 35	1° Ano	42	20	EDUARDO JORGE SANTOS SILVA SANTOS	ILHÉUS - IFBA - CAMPUS ILHEUS
A	091 453 9	2° Ano	43	21	LUÍZA BRITTO	SALVADOR - COLEGIO ANGLO BRASILEIRO
A	097 622 8	2° Ano	44	22	SOFIA VALVERDE VILLAS BÔAS	SALVADOR - COLEGIO SAO PAULO
B	09 668 89	4° AnoT	45	23	ANA CAROLINA SANTOS LOPES	SALVADOR - IFBA - CAMPUS SALVADOR
B	092 081 5	3° Ano	46	24	IGOR ALEIXO DE SOUZA	RIBEIRA DO POMBAL - COLEGIO KOLPING
B	097 152 8	3° Ano	47	25	JOÃO PAULO GOMES BERNARDINO	JAGUAQUARA - COLEGIO MONTEIRO LOBATO
B	097 267 3	3° Ano	48	26	MARIA LUIZA ALIXANDRE DE JESUS	FEIRA DE SANTANA - COLEGIO HELYOS
A	09 07 045	2° Ano	49	23	JOÃO RODRIGO MORENO FERREIRA DA SILVA	BARREIRAS - COOPERATIVA EDUCACIONAL DE BARREIRAS
B	091 435 4	3° Ano	50	27	ESTEVÃO SOUSA VIEIRA	IPIAÚ - COLÉGIO APROVADO
B	09 876 05	3° Ano	51	28	JOAO PAULO AURELIANO DE CARVALHO	FEIRA DE SANTANA - COLEGIO NOBRE DE FEIRA DE SANTANA

A	0972617	1° Ano	52	24	RYAN MARK SILVEIRA FUNCH	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO HELYOS
B	0914550	3° Ano	53	29	ANA CAROLINA DOS SANTOS DE SOUZA PINTO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	0880997	3° Ano	54	30	HELOÍSA DE SANTANA CHAVES	SALVADOR – CURSO E COLÉGIO LEFFLER
B	0928786	3° Ano	55	31	MARIANNA BADARÓ FREITAS	VITÓRIA DA CONQUISTA – COL NOSSA SRA DE FATIMA
A	0938461	1° Ano	56	25	HENRI NEVES BRIZOLARA	SALVADOR – COLEGIO BERNOULLI
A	1013174	2° Ano	57	26	VIVIANE DE ARAUJO LIMA	NOVA FÁTIMA – EE – COLEGIO ESTADUAL VIRGILIO FRANCISCO PEREIRA
A	0880582	2° Ano	58	27	ANA MARIA MARQUES DE QUEIROZ BRANCO	SALVADOR – COLEGIO INTEGRAL
A	0917358	2° Ano	59	28	JEFERSON SOUZA BARBOSA	JAGUAQUARA – ESCOLA ESTADUAL RURAL TAYLOR-EGIDIO
A	0878428	2° Ano	60	29	SABRINA LISBOA MORAES	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
A	0968327	1° Ano	61	30	IGOR SANTOS FERREIRA	JEQUIÉ – COLÉGIO IDEIA
B	0893985	3° Ano	62	32	JÚLIA BELÉM MAGALHÃES DA SILVA	SALVADOR – COLEGIO MARISTA DE PATAMARES

B	09630328	3° Ano	63	33	JÚLIA SALES	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	09832818	4° AnoT	64	34	MATHEUS SANTANA BORGES	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	0911659	3° Ano	65	35	MILENE CARNEIRO REIS	TANQUE NOVO – EE – COLEGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO
A	09930007	1° Ano	66	31	GUILHERME AUGUSTO DE CASTRO BORGES	ILHÉUS – IFBA – CAMPUS ILHEUS
A	0972604	1° Ano	67	32	ANA CLARA SOUZA GOULART	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO HELYOS
A	0888815	2° Ano	68	33	EDMUNDO DA SILVA JUNIOR	LAURO DE FREITAS – COLEGIO PIRAMIDE
A	0944059	1° Ano	69	34	ENZO ALMEIDA MOREIRA	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
A	0910611	1° Ano	70	35	MARIA MOREIRA TOURINHO MARQUES	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
B	0880759	3° Ano	71	36	AMANDA MOTA PASSOS	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLEGIO SANTO ANTONIO DE JESUS
B	0912694	3° Ano	72	37	ANDRÉ NEVES DA ROCHA CASTRO	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
B	0927421	3° Ano	73	38	VICTOR SILVEIRA CORREIA DOS REIS	SALVADOR – META EMPREENDIMENTOS EDUCACIONAIS LTDA

A	08638 44	1° Ano	74	36	MARIA GABRIELLA TAVARES BITENCOURT	SENHOR DO BONFIM – INSTITUTO EDUCACIONAL SAO RAFAEL
A	0878591	2° Ano	75	37	ANDERSON AMPARO PLINIO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	0930657	3° Ano	76	39	GABRIEL HILER AMARAL SANTOS FILHO	VALENTE – COLEGIO PIAGET
A	0893715	1° Ano	77	38	ANALICE RODRIGUES PEREIRA CHAVES	MACAÚBAS – COLEGIO JOSE NOGUEIRA
A	0880869	1° Ano	78	39	EDUARDA BEATRIZ LOBO ISOLABELLA PINTO	SALVADOR – COLEGIO INTEGRAL
A	0943939	1° Ano	79	40	GIOVANA COSTA SILVA	JUAZEIRO – ESCOLA SESI JOÃO GILBERTO
A	0906883	2° Ano	80	41	HELDER JUNIOR	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
B	0879141	3° Ano	81	40	EDUARDO SOUZA ALMEIDA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	0920353	3° Ano	82	41	EMMILY RAIMUNDA DA SILVA DOS SANTOS	SANTO AMARO – IFBA – SANTO AMARO
B	0972658	3° Ano	83	42	HENRIQUE LONGUINHOS DE O.P. CORRÊA	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO HELYOS
B	0976220	3° Ano	84	43	PEDRO AFONSO GOMES DE ANDRADE	SALVADOR – COLEGIO SAO PAULO
B	0880763	3° Ano	85	44	RAFAEL VINÍCIUS ANDRADE AMPARO	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLEGIO

						SANTO ANTONIO DE JESUS
A	09 677 66	2° Ano	86	42	ROBERTA MENDES DOS SANTOS	AMARGOSA – EE – COLEGIO ESTADUAL PEDRO CALMON – TEMPO INTEGRAL
B	091 436 5	3° Ano	87	45	RENATA CALUMBY BELO	IPIAÚ – COLÉGIO APROVADO
B	091 057 6	3° Ano	88	46	FERNANDA DOMINGUEZ ORTINS ANDRADE NASCIMENTO	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
B	094 267 7	3° Ano	89	47	MARCOS VINÍCIUS OLIVEIRA SANTOS NEVES	VITÓRIA DA CONQUISTA – COL NOSSA SRA DE FATIMA
B	087 939 2	3° Ano	90	48	SOFIA MORORÓ JOSÉ	VITÓRIA DA CONQUISTA – IFBA – CAMPUS VITORIA DA CONQUISTA
B	09 688 12	3° Ano	91	49	WENDERSON DE JESUS SILVA	MEDEIROS NETO – EE – COLEGIO ESTADUAL LEUR LOMANTO – DISTRITO NOVA LIDICE
A	091 845 3	2° Ano	92	43	MARIA EDUARDA ARAUJO SOARES	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO PADRE OVIDIO
B	091 715 2	3° Ano	93	50	NATHALIA CASTRO	SALVADOR – COLEGIO OFICINA
A	082 084 7	1° Ano	94	44	MIGUEL SENA DE PAULA	SALVADOR – COLÉGIO INTEGRAL

A	091 1912	2° Ano	95	45	YAN BARBOSA DOS SANTOS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	097 599 9	3° Ano	96	51	GABRIEL SIQUEIRA FONTES	SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
A	08 874 85	1° Ano	97	46	DANTE BORGES TORQUATO	ITABUNA – COLEGIO GALILEU
A	084 770 5	1° Ano	98	47	JUDSON CARLOS SANTOS NERI JUNIOR	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
A	09 058 97	1° Ano	99	48	EVELLYN GABRIELLE SOUSA FREIRE SANTOS	TANHAÇU – INSTITUTO EDUCACIONAL TRANSFORMAR
A	101 643 5	2° Ano	100	49	LUIS ARTHUR DE ALMEIDA MOREIRA	JEQUIÉ – COLEGIO SOCIAL DE JEQUIE
B	087 846 6	3° Ano	101	52	MARIA RAPHAELLA QUADROS GONDIM	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
A	08 914 41	1° Ano	102	50	ANNA BEATRIZ MARINHO	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
A	094 514 0	1° Ano	103	51	VITÓRIA LIMA DE SOUA LEITE	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	091 820 9	3° Ano	104	53	ALINE NABUCO LIMA	SALVADOR – COLEGIO OFICINA
B	08 820 42	3° Ano	105	54	BEATRIZ RODRIGUES FERNANDEZ	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
B	08 90 698	3° Ano	106	55	JOÃO VITOR BORGES RIOS	CONCEIÇÃO DO COITÉ – EDUCANDARIO DIVINO MESTRE

B	087839 3	3° Ano	107	56	LAÍS ANJOS GASPAR DOS PASSOS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	09067 05	3° Ano	108	57	REBECA SOUZA BORGES	FEIRA DE SANTANA – IFBA – CAMPUS FEIRA DE SANTANA
A	097 6211	2° Ano	109	52	LIS SARDINHA SANTANA	SALVADOR – COLEGIO SAO PAULO
A	09836 13	1° Ano	110	53	CAUAN SERGIO GUEDES DA SILVA	BOM JESUS DA LAPA – EE – COLEGIO ESTADUAL SAO VICENTE DE PAULO
B	094577 9	3° Ano	111	58	AMANDA SANTOS MELO	CANDEIAS – GALILEU GALILEI CENTRO EDUCACIONAL LTDA
B	087366 5	3° Ano	112	59	GIULIA PIMENTA DOS SANTOS	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
A	087366 9	2° Ano	113	54	ALICIA SUAREZ DE SÁ OLIVEIRA	SALVADOR – COLEGIO ANCHIETA
A	081274 8	1° Ano	114	55	ARTHUR CARLOS JACOBINA PIRES FILHO	SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
A	09870 26	1° Ano	115	56	BRUNO HENRIQUE CARNEIRO DA SILVA	RIACHÃO DO JACUÍPE – COLEGIO PROPEDEUTICO
A	097967 5	1° Ano	116	57	RAÍSSA ALCÂNTARA FERREIRA	SEABRA – COLEGIO RAIO DE SOL
A	08947 52	2° Ano	117	58	ANA BEATRIZ	LAURO DE FREITAS – SARTRE ESCOLA SEB
A	08 80 971	2° Ano	118	59	JÚLIA ARAÚJO CAMPOS	SALVADOR – CURSO E COLÉGIO LEFFLER

B	095961 0	3° Ano	119	60	LUÍS FELIPE SANTOS DA CRUZ	FEIRA DE SANTANA – UNIDADE SESI FEIRA DE SANTANA
B	091268 9	3° Ano	120	61	RALPH BARBOSA RODRIGUES	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
A	087840 9	2° Ano	121	60	ISABELA BRITTO CARTAXO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
A	09047 42	2° Ano	122	61	EDUARDO DE OLIVEIRA E OLIVEIRA	SALVADOR – COLEGIO BERNOULLI
A	09067 17	1° Ano	123	62	GUILHERME LOPES DE BARROS	SALVADOR – COLEGIO BERNOULLI
A	093502 9	2° Ano	124	63	TAWAN FERREIRA ROCHA	SANTA INÊS – IF BAIANO – CAMPUS SANTA INES
A	08875 43	2° Ano	125	64	FELIPE SANTOS MACHADO	SANTA INÊS – IF BAIANO – CAMPUS SANTA INES
A	097625 1	1° Ano	126	65	ISABELLA LOPES PINHEIRO	SALVADOR – CENTRO EDUCACIONAL VILLA LOBOS
A	08922 04	2° Ano	127	66	LUIZA RIVAS	SALVADOR – COLEGIO LINCE LTDA
A	07074 73	1° Ano	128	67	MARIA EDUARDA FREITAS CARVALHO	SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
B	09684 22	3° Ano	129	62	RAISSA CAVALCANTE FERREIRA	JEQUIÉ – COLÉGIO IDEIA
B	092741 9	3° Ano	130	63	MIRELLA VICTORIA SANTOS RAMOS	SALVADOR – META EMPREENDIMENTOS EDUCACIONAIS LTDA

A	087842 3	1° Ano	131	68	ANDERSON MEDEIROS CURVELO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
A	095702 2	2° Ano	132	69	ANNA BEATRIZ LAGE FERNANDES	SALVADOR – COLEGIO SS SACRAMENTO
A	09647 76	2° Ano	133	70	BRUNA ALVES DE MENEZES	SALVADOR – CENTRO EDUCACIONAL VILLA LOBOS
A	092614 3	2° Ano	134	71	GIOVANNI AMORIM DE ALMEIDA BIONDI LIMA	JACOBINA – IFBA – CAMPUS JACOBINA
A	092752 5	1° Ano	135	72	JULIA GABRIELLE CUNHA DOS SANTOS	BARREIRAS – ESCOLA SESI IGNEZ PITTA DE ALMEIDA
A	09059 41	1° Ano	136	73	CATARINE CABRAL PIRES	TANHAÇU – INSTITUTO EDUCACIONAL TRANSFORMAR
A	101312 5	2° Ano	137	74	LUIS HENRIQUE ANDRADE DOS SANTOS	NOVA FÁTIMA – EE – COLEGIO ESTADUAL VIRGILIO FRANCISCO PEREIRA
A	09070 30	1° Ano	138	75	MATHEUS CORADO BATISTA GUEDES LE	BARREIRAS – COOPERATIVA EDUCACIONAL DE BARREIRAS
A	093716 6	2° Ano	139	76	WILLIAM OLIVEIRA REBOUÇAS	SALVADOR – COLEGIO BOM PASTOR
B	093201 6	3° Ano	140	64	ÁUREA MARIA CAMILA ARAÚJO DE SANTANA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	092964 3	3° Ano	141	65	ÉRICA OLIVEIRA DOS SANTOS	AMARGOSA – EE – COLEGIO ESTADUAL

						PEDRO CALMON – TEMPO INTEGRAL
B	08936889	3° Ano	142	66	JOANA PEREIRA ROCHA DE ALMEIDA	SALVADOR – COLEGIO LINCE LTDA
B	089114 1	3° Ano	143	67	JOÃO MARCOS DE SOUZA REBOUÇAS	TEIXEIRA DE FREITAS – INSTITUTO FRANCISCO DE ASSIS
B	095448 7	4° AnoT	144	68	JOÃO PEDRO SANTOS ALVES	SALVADOR – SERVICO NACIONAL DE APRENDIZAGEM INDUSTRIAL
B	095963 1	3° Ano	145	69	LAVÍNIA BRENDA DE OLIVEIRA TAQUARI	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
B	089115 3	3° Ano	146	70	LEONARDO MOUTINHO FAHEL	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
A	087844 9	2° Ano	147	77	HENRIQUE GUARABYRA ALVES	BOM JESUS DA LAPA – ESCOLA PROMOVE
A	09052 42	1° Ano	148	78	JOÃO PEDRO ARAÚJO FERREIRA DA SILVA	SALVADOR – COLEGIO BERNOULLI
B	091049 3	3° Ano	149	71	CARLA CARRILLO	SALVADOR – COLEGIO ANGLO BRASILEIRO
B	097629 6	3° Ano	150	72	GUILHERME SALOMÃO CÂMARA	SALVADOR – COLEGIO SAO PAULO
B	091436 0	3° Ano	151	73	JULIANO SANTOS REIS	IPIAÚ – COLÉGIO APROVADO
B	09629 98	3° Ano	152	74	PAMELA SANTOS NASCIMENTO GALLO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR

B	091436 3	3° Ano	153	75	PEDRO HENRIQUE ALVES	IPIAÚ – COLÉGIO APROVADO
B	097886 6	4° AnoT	154	76	VICTOR CANTALINO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
A	094256 5	2° Ano	155	79	CARLOS EDUARDO MACEDO BURROS DIAS	RUY BARBOSA – ESCOLA RECANTO FELIZ
A	08 95819	1° Ano	156	80	EMILLY BORGES RORIZ	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
A	09 02640	2° Ano	157	81	MARIA EMÍLIA SOUZA BARTOLOMEU	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
B	09 93132	4° AnoT	158	77	FELIPE SILVA SACRAMENTO	SALVADOR – SERVICO NACIONAL DE APRENDIZAGEM INDUSTRIAL
B	08 91617	3° Ano	159	78	VICTOR PEDREIRA SANTOS PEPE	SALVADOR – COLEGIO BERNOULLI
B	093814 8	3° Ano	160	79	ADSON LACERDA FIGUEIREDO	ITABUNA – ESCOLA GEORGIA LTDA
A	087914 7	2° Ano	161	82	CASSIO CARDOSO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
A	09 08371	2° Ano	162	83	GIOVANNA NOVAES SILVA	VITÓRIA DA CONQUISTA – COLEGIO PAULO VI
A	08 81224	1° Ano	163	84	LAURA MUNIZ CÂMARA MOREIRA	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB

A	0939079	1° Ano	164	85	MARCELA BARROSO CARNEIRO	SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
B	0912686	3° Ano	165	80	JOÃO VÍTOR BARROS DE SÁ CORREIA	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
B	0975813	3° Ano	166	81	RAFAEL DE SOUZA BRITTO	SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
B	0954998	3° Ano	167	82	RYANN LUCCAS DE MIRANDA SOUZA	BARREIRAS – IFBA – CAMPUS BARREIRAS
B	0959832	3° Ano	168	83	TIAGO NEVES DA SILVA CHAVES	CORRENTINA – COOPERATIVA EDUCACIONAL DE CORRENTINA
B	0932018	3° Ano	169	84	VAGNER BORDIN	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
A	0924338	2° Ano	170	86	ANA MARIA NOGUEIRA DE FREITAS	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
A	0943936	1° Ano	171	87	ENYLA NANDHIELLE DI SOUZA SANTOS	JUAZEIRO – ESCOLA SESI JOÃO GILBERTO
A	0882816	2° Ano	172	88	FERNANDA CRISTINA SILVA COSTA	ITABUNA – COLEGIO GALILEU
A	1002583	1° Ano	173	89	HERBERT WENDLER FERNANDES SANTANA	SEABRA – COLEGIO RAIO DE SOL
A	0976456	2° Ano	174	90	LANNA TEIXEIRA DE BRITTO	JEQUIÉ – COLEGIO MATISSE

A	09875 65	2° Ano	175	91	MARIA CLARA MACEDO DOS REIS	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO NOBRE DE FEIRA DE SANTANA
A	09834 65	2° Ano	176	92	ORLANDO KAUAN DA SILVA DE ARAUJO	RIACHÃO DO JACUÍPE – EE – CENTRO TERRITORIAL DE ED PROF DA BACIA DO JACUIPE II JOAO CAMPOS
B	08827 71	3° Ano	177	85	FELIPE LEÃO BANDEIRA	SALVADOR – SARTRE ESCOLA SEB
B	09872 52	3° Ano	178	86	FERNANDA NUNES DE SANT'ANNA	SALVADOR – COLEGIO BERNOULLI
B	09629 52	3° Ano	179	87	GUILHERME MACEDO CAROLINO DE JESUS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	09093 16	3° Ano	180	88	HUGO PEREIRA ALVES	TANHAÇU – INSTITUTO EDUCACIONAL TRANSFORMAR
B	09677 09	3° Ano	181	89	IGOR RÊGO PURIFICAÇÃO	MACAÚBAS – INSTITUTO SOCIAL DE EDUCACAO
B	091058 2	3° Ano	182	90	LUÍS FILIPE RIBEIRO SANTOS	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA
A	093239 7	2° Ano	183	93	ADRIANO DOS SANTOS SILVA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	08918 52	3° Ano	184	91	ENZO RIBEIRO PIZI	SALVADOR – COLEGIO INTEGRAL

B	091507 1	3° Ano	185	92	HENRIQUE JOSÉ SILVA MORAIS FILHO	SALVADOR – COLEGIO INTEGRAL
B	091477 5	3° Ano	186	93	RAPHAEL DE JESUS GRAMOSA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	093720 0	3° Ano	187	94	GEOVANNA TRINCHÃO SOL DE MACEDO	SALVADOR – COLEGIO INTEGRAL
A	08931 24	1° Ano	188	94	LARISSA DA SILVA SOUZA	CONCEIÇÃO DO COITÉ – EDUCANDARIO DIVINO MESTRE
A	087913 8	2° Ano	189	95	ANA CAROLINA DE SANTANA SANTOS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
A	092416 9	1° Ano	190	96	BRENDDA SANTOS OLIVEIRA	AMARGOSA – EE – COLEGIO ESTADUAL PEDRO CALMON – TEMPO INTEGRAL
A	093539 3	1° Ano	191	97	ISABEL SILVA DA COSTA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
A	093907 7	1° Ano	192	98	PAULA VICTORIA SOUSA DA SILVA	SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
B	092745 3	3° Ano	193	95	BRUNA DOS SANTOS LIMA	SALVADOR – META EMPREENDIMENTOS EDUCACIONAIS LTDA
B	09875 94	3° Ano	194	96	LAIS FREITAS SODRE	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO NOBRE DE FEIRA DE SANTANA
B	091055 1	3° Ano	195	97	LUCA MISI ROCHA	SALVADOR – COLEGIO ANTONIO VIEIRA

A	08 917 75	2° Ano	196	99	BRUNO JAMBEIRO MESQUITA	SALVADOR – COLEGIO BERNOULLI
A	09 08 614	1° Ano	197	100	ADRIELY GOIS DE JESUS	ITABUNA – COLEGIO GALILEU
A	093 247 8	2° Ano	198	101	ANNA AMELIA LOPES DE MELO	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
A	093 90 60	2° Ano	199	102	MARIA EDUARDA SANTOS DIAS	SALVADOR – COLEGIO SAO PAULO
A	08 916 21	2° Ano	200	103	THIAGO WRIEL SOARES CARVALHO	SALVADOR – COLEGIO BERNOULLI
B	091 5611	3° Ano	201	98	JOÃO CARLOS GONELLI DE MOURA CAMPOS	SALVADOR – COLEGIO MARISTA DE PATAMARES
B	097 591 3	3° Ano	202	99	JÚLIA TEREZA DE ALMEIDA ANDRADE	SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
B	092 742 3	3° Ano	203	100	LAURA MARIA MOTA DO RIO BAMAR	SALVADOR – META EMPREENDIMENTOS EDUCACIONAIS LTDA
B	08 968 69	3° Ano	204	101	LUCAS DE ANDRADE PEREIRA MENDES	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO SIMETRICO LTDA
B	09 876 09	3° Ano	205	102	MARIA ALICE RIBEIRO DE OLIVEIRA LIMA	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO NOBRE DE FEIRA DE SANTANA
B	08 810 14	3° Ano	206	103	MATHEUS LASSERRE MOREIRA	SALVADOR – CURSO E COLÉGIO LEFFLER
B	09 676 66	3° Ano	207	104	DAVI BRANDÃO SOUSA ROCHA	MACAÚBAS – INSTITUTO SOCIAL DE EDUCACAO

A	0878404	2° Ano	208	104	DOUGLAS REIS BEZERRA	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
A	0878457	2° Ano	209	105	ITALO LIMA SACRAMENTO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
A	0976110	1° Ano	210	106	MARIA LUÍSA FRANÇA LESSA	SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
A	0943034	1° Ano	211	107	ARTEMISIA NASCIMENTO MARQUES	SEABRA – IFBA – CAMPUS SEABRA
A	0842212	1° Ano	212	108	DANIEL SANTOS	RETIROLÂNDIA – ESCOLA MUNICIPAL VALDECI LOBAO
A	0992976	1° Ano	213	109	MARIA EDUARDA SILVA VASCONCELOS	ILHÉUS – IFBA – CAMPUS ILHEUS
B	0924692	3° Ano	214	105	PABLO VINICIUS SILVA ANDRADE	VITÓRIA DA CONQUISTA – COL NOSSA SRA DE FATIMA
B	0996703	3° Ano	215	106	RICARDO ANDRADE FARIAS	JEQUIÉ – COLEGIO SOCIAL DE JEQUIE
B	0878561	3° Ano	216	107	ANNA FRANCISCA GOMES SANTOS	CANDEIAS – CENTRO DE EDUCAÇÃO COLIBRI
A	0967922	2° Ano	217	110	FÁBIA ALMEIDA MENEZES	JEQUIÉ – COLÉGIO IDEIA
A	0972623	2° Ano	218	111	CAMILLA PORTUGAL MACHADO	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO HELYOS

A	08893 00	1° Ano	219	112	RAFAEL GOMES QUEIROZ	TANQUE NOVO - EE - COLEGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO
A	091732 7	2° Ano	220	113	DINÉIA ALVES BRANDÃO	JAGUAQUARA - ESCOLA ESTADUAL RURAL TAYLOR-EGIDIO
A	091163 4	1° Ano	221	114	ERICK CLEMENTE LOPES	SALVADOR - IFBA - CAMPUS SALVADOR
A	09070 50	2° Ano	222	115	LEONARDO BENTO DE ALENCAR BARBOSA	BARREIRAS - COOPERATIVA EDUCACIONAL DE BARREIRAS
A	093909 5	2° Ano	223	116	MARIA LUIZA BASTOS LEAHY	SALVADOR - COLÉGIO ANCHIETA
A	09085 99	2° Ano	224	117	NATHALIE ARAÚJO SOUSA	GOVERNADOR MANGABEIRA - IF BAIANO - CAMPUS GOVERNADOR MANGABEIRA
A	091825 2	2° Ano	225	118	VIRGÍNIA SOUZA SANTOS	VITÓRIA DA CONQUISTA - ESCOLA SESI ANISIO TEIXEIRA
B	09960 79	3° Ano	226	108	ANTÔNIO FERNANDO VEIGA	SALVADOR - COLEGIO MARISTA DE PATAMARES
B	091451 9	3° Ano	227	109	CARLA IASMIN SILVA QUEIROZ	ALAGOINHAS - COLEGIO DINAMO
A	08816 07	2° Ano	228	119	LOUISE VICTORIA SANCHES BARBOSA	SALVADOR - SARTRE ESCOLA SEB

A	08912239	2° Ano	229	120	MARIA CLARA MEIRELES PARDINHO	TEIXEIRA DE FREITAS – INSTITUTO FRANCISCO DE ASSIS
A	08801881	2° Ano	230	121	AUANI MAGALHÃES DE SOUZA	MATINA – EE – COLEGIO ESTADUAL GRANDES MESTRES BRASILEIROS
A	0879176	2° Ano	231	122	EDUARDA ALVES RIBEIRO	MATINA – EE – COLEGIO ESTADUAL GRANDES MESTRES BRASILEIROS
A	0922465	2° Ano	232	123	GUSTAVO RIOS FECHINE	SALVADOR – COLEGIO INTEGRAL
A	09206 67	2° Ano	233	124	HENRIQUE CARNEIRO CARDOSO	TANQUE NOVO – EE – COLEGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO
A	0896490	2° Ano	234	125	LARA SOFIA ALMEIDA SANTOS	MACAÚBAS – COLEGIO JOSE NOGUEIRA
A	0939102	2° Ano	235	126	MARIA PAULA VASCONCELOS CALSING LEÃO	SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
A	0912678	1° Ano	236	127	STEPHANE DA SILVA DIAS	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
A	0896913	1° Ano	237	128	CAIQUE NASCIMENTO MOREIRA	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO SIMETRICO LTDA
A	0896894	2° Ano	238	129	KAUAN SOUZA DA CONCEIÇÃO	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO SIMETRICO LTDA
A	0993003	1° Ano	239	130	YANNA KAROLINA DE OLIVEIRA ALVES NASCIMENTO	ILHÉUS – IFBA – CAMPUS ILHEUS

B	08887790	3° Ano	240	110	ARTUR COSTA CABRAL	ITABUNA – COLEGIO GALILEU
B	09629 66	3° Ano	241	111	ESTELA CRUZ DOS SANTOS FARIAS	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	09963 41	3° Ano	242	112	GABRIELA GOMES FERRARI	JEQUIÉ – COLEGIO SOCIAL DE JEQUIE
B	095501 0	3° Ano	243	113	MARIA EMÍLIA DOS SANTOS PEREIRA	BARREIRAS – IFBA – CAMPUS BARREIRAS
B	091281 3	3° Ano	244	114	MURILLO SIMÕES SANTOS	SALVADOR – COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
B	08966 01	3° Ano	245	115	PEDRO HENRIQUE OLIVEIRA REGO	MACAÚBAS – COLEGIO JOSE NOGUEIRA
A	08958 21	2° Ano	246	131	AIANE CARNEIRO FREITAS SANTOS	CONCEIÇÃO DO COITÉ – EDUCANDARIO DIVINO MESTRE
A	09929 45	1° Ano	247	132	GIULIA DALLA ROSA MEDEIROS	ILHÉUS – IFBA – CAMPUS ILHEUS
A	094732 5	1° Ano	248	133	LUCIANA MARIA JUIZ SIQUEIRA	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI
A	09930 26	1° Ano	249	134	NIKOLAS AMARAL DA SILVA	ILHÉUS – IFBA – CAMPUS ILHEUS
A	092229 6	2° Ano	250	135	THAÍS HIPÓLITO FERREIRA	JUAZEIRO – EE – COLEGIO ESTADUAL ROTARY CLUBE
A	091267 6	1° Ano	251	136	VITOR FASCIO BARBOSA	SALVADOR – COLEGIO CANDIDO PORTINARI

A	093067 0	1° Ano	252	137	ANA VALERIA SAMPAIO DA SILVA	VALENTE – COLEGIO PIAGET
A	09929 43	1° Ano	253	138	GABRIELA SANTOS DE SOUZA	ILHÉUS – IFBA – CAMPUS ILHEUS
A	08638 97	1° Ano	254	139	YASMIM GRAZIELE CORREIA DA SILVA LADEIRA	SENHOR DO BONFIM – INSTITUTO EDUCACIONAL SAO RAFAEL
A	08 80 967	2° Ano	255	140	BRUNA CARNEIRO CASTELO BRANCO	SALVADOR – CURSO E COLÉGIO LEFFLER
A	08 80 083	2° Ano	256	141	LUISA SILVA RAMOS	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLEGIO SANTO ANTONIO DE JESUS
A	095 010 2	2° Ano	257	142	RAFAEL SANTANA DE SOUZA	MADRE DE DEUS – CENTRO EDUCACIONAL WALLON
A	08 80 963	2° Ano	258	143	ALESSA NARDIN NERY SEARA	SALVADOR – CURSO E COLÉGIO LEFFLER
A	097 261 6	1° Ano	259	144	MARIA SOUZA CERQUEIRA	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO HELYOS
A	09 825 19	1° Ano	260	145	SOFIA DA COSTA NOGUEIRA BAHIANO	SALVADOR – CENTRO EDUCACIONAL VILLA LOBOS
B	08 939 75	3° Ano	261	116	GABRIEL COSTA ANDRADE	SALVADOR – COLEGIO INTEGRAL
B	08 931 76	3° Ano	262	117	JOÃO PEDRO SENA DA SILVA	SALVADOR – COLEGIO MILITAR DE SALVADOR

B	08982831	3° Ano	263	118	LUANNA LOPES DA SILVA RAMOS	SALVADOR – COLEGIO BERNOULLI
B	0879118	3° Ano	264	119	VITOR PINHO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	0975911	3° Ano	265	120	BIANCA SACRAMENTO PEREIRA RUCHINSKI	SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
A	0810475	1° Ano	266	146	GABRIELA GOMES ALVES	FEIRA DE SANTANA – COLÉGIO JOÃO PAULO I
A	0924341	2° Ano	267	147	LUANA NERY SANTANA MOURA SACRAMENTO	SANTO ANTÔNIO DE JESUS – COLÉGIO GREGOR MENDEL
A	0878514	1° Ano	268	148	MARIA PAULA SILVA DE FREITAS	CANDEIAS – CENTRO DE EDUCAÇÃO COLIBRI
A	0920436	2° Ano	269	149	MIGUEL BRUNO NEVES DE ALMEIDA	VITÓRIA DA CONQUISTA – ESCOLA SESI ANISIO TEIXEIRA
A	0917098	2° Ano	270	150	TÁHIRIH DIAS SERAFIM DO NASCIMENTO	SALVADOR – DP – TREINAMENTO E SERVICOS EDUCACIONAIS EIRELI
B	0914458	3° Ano	271	121	ENZO VINÍCIUS DA CONCEIÇÃO CÚRCIO	SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
B	0950118	3° Ano	272	122	JULIANA VINAGRE LISBOA	MADRE DE DEUS – CENTRO EDUCACIONAL WALLON
A	0987498	1° Ano	273	151	ANANDA ELLEN DA SILVA CARDOSO	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO NOBRE DE FEIRA DE SANTANA

A	08 80 965	2° Ano	274	152	ARTUR ROZADOS DE SOUZA	SALVADOR – CURSO E COLÉGIO LEFFLER
A	091 743 4	1° Ano	275	153	LEONARDO BARBOSA FERREIRA	SALVADOR – EE – COLEGIO ESTADUAL DO STIEP CARLOS MARIGHELLA
A	097 261 3	1° Ano	276	154	LUIZA DA SILVA PEREIRA DA CONCEIÇÃO	FEIRA DE SANTANA – COLEGIO HELYOS
A	09 07 056	2° Ano	277	155	RENILDE YASMIN MOURA CHRISÓSTOMO	BARREIRAS – COOPERATIVA EDUCACIONAL DE BARREIRAS
A	09 07 034	1° Ano	278	156	VÍCTOR EMANUEL DOS SANTOS PORTO	BARREIRAS – COOPERATIVA EDUCACIONAL DE BARREIRAS
A	08 958 49	2° Ano	279	157	KAROLINE SILVA MASCARENHAS	CONCEIÇÃO DO COITÉ – EDUCANDARIO DIVINO MESTRE
A	095 331 6	2° Ano	280	158	LARA KLÉFIA ROCHA VASCONCELOS	SALVADOR – COLEGIO SUPERIOR
A	09 80 804	1° Ano	281	159	LUNA ENNY CARVALHO DAS VIRGENS CERQUEIRA	FEIRA DE SANTANA – UNIDADE SESI FEIRA DE SANTANA
A	093 255 0	2° Ano	282	160	YASMIN DA SILVA SANTOS	CONCEIÇÃO DO COITÉ – EDUCANDARIO DIVINO MESTRE
B	101 323 6	3° Ano	283	123	ALLAN DE MATOS OLIVEIRA	NOVA FÁTIMA – EE – COLEGIO ESTADUAL VIRGILIO FRANCISCO PEREIRA

B	095011 9	3° Ano	284	124	ANA JÚLIA VINAGRE LISBOA	MADRE DE DEUS - CENTRO EDUCACIONAL WALLON
B	101083 6	3° Ano	285	125	ANA VITÓRIA VELOSO PEREIRA RIBEIRO	SALVADOR - COLEGIO SUPERIOR
B	100956 5	3° Ano	286	126	ANDRÉ LUÍS VELOSO PEREIRA RIBEIRO	SALVADOR - COLEGIO SUPERIOR
B	09876 02	3° Ano	287	127	DYEGO MURITIBA CORREIA	FEIRA DE SANTANA - COLEGIO NOBRE DE FEIRA DE SANTANA
B	101 09 03	3° Ano	288	128	LÁISLA ARAÚJO	SALVADOR - COLEGIO SUPERIOR
B	09 083 97	3° Ano	289	129	LORENA DE OLIVEIRA SOUSA	VITÓRIA DA CONQUISTA - COLEGIO PAULO VI
B	097583 5	3° Ano	290	130	LUCAS PIMENTEL GUEDES LÉ	SALVADOR - COLÉGIO ANCHIETA
B	091056 7	3° Ano	291	131	PEDRO NOGUEIRA DE ANDRADE	SALVADOR - COLEGIO ANTONIO VIEIRA
B	09 876 10	3° Ano	292	132	THALES FALCÃO E TOLEDO	FEIRA DE SANTANA - COLEGIO NOBRE DE FEIRA DE SANTANA
B	094348 8	3° Ano	293	133	VICTORYA SANTOS DE OLIVEIRA	TEIXEIRA DE FREITAS - COLEGIO MIGUEL AFONSO
B	101324 5	3° Ano	294	134	EDUARDO MAIA DE OLIVEIRA	NOVA FÁTIMA - EE - COLEGIO ESTADUAL VIRGILIO FRANCISCO PEREIRA

A	08807718	2° Ano	295	161	CAUÃ ARAUJO DE CARVALHO	SALVADOR - SARTRE ESCOLA SEB
A	08949948	2° Ano	296	162	GUILHERME CERDEIRA DE ATAIDE	SALVADOR - COLEGIO BERNOULLI
A	0927317	1° Ano	297	163	JÚLIA MARIANO ALECRIM	SALVADOR - META EMPREENDIMENTOS EDUCACIONAIS LTDA
A	08801 85	2° Ano	298	164	LUCAS COSTA CHAVES	SALVADOR - SARTRE ESCOLA SEB
A	0935611	1° Ano	299	165	LUDMILLA ANDRADE SANDE	SANTO ANTÔNIO DE JESUS - COLÉGIO GREGOR MENDEL
A	08810 88	2° Ano	300	166	MATEUS SILVA ALVES	TANQUE NOVO - EE - COLEGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO

QUADRO DE MEDALHAS

4

Quadro de Honra Medalhistas Baianos

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (XIV EDIÇÃO – 2019)

PRIMEIRO LUGAR GERAL

MEDALHA DE OURO

- GUSTAVO MONTEIRO PERRONE DE OLIVEIRA, 2° ANO – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA

PRÊMIO PROFESSORA NAIR DA FRANÇA E ARAÚJO

- BEATRIZ BARBOSA OLIVEIRA FALHEIROS, 3º ANO – IFBA – SALVADOR

ALUNOS DESTAQUE – ESCOLAS PÚBLICAS (ORDEM ALFABÉTICA)

- AMILTON VITOR MAGALHÃES SOUZA, 3º ANO – SALVADOR – INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DA BAHIA – IFBA – CAMPUS SALVADOR
- ÁUREA MARIA CAMILA ARAÚJO DE SANTANA, 2º ANO – SALVADOR – INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DA BAHIA – IFBA – CAMPUS SALVADOR
- BEATRIZ BARBOSA OLIVEIRA FALHEIROS, 3º ANO – SALVADOR – INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO,

CIÊNCIA E TECNOLOGIA DA BAHIA – IFBA – CAMPUS SALVADOR

- BEATRIZ CRISTINA SOTO GIDI, 1º ANO – SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
- BRENO GABRIEL ARAÚJO S. DE JESUS, 3º – SALVADOR – INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DA BAHIA – IFBA – CAMPUS SALVADOR
- CARLOS ORLEDO COSTA ANDRADE FILHO, 3º ANO – SALVADOR – INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DA BAHIA – IFBA – CAMPUS SALVADOR
- COROLINA SOUZA CORDEIRO, 1º ANO – SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
- ELDER GABRIEL DE JESUS CARVALHO BISPO, 3º ANO – UTINGA – COLÉGIO ESTADUAL PROFESSORA ZENAIDEE ALVES BARRETO
- GABRIELE VIDAL FRANÇA, 1º ANO – JEQUIÉ – COLÉGIO ESTADUAL DA POLICIA MILITAR PROF. MAGALHÃES NETO
- HENRIQUE RIUNA DE FRANÇA, 2º ANO – SALVADOR – INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DA BAHIA – IFBA – CAMPUS SALVADOR
- JÔNATAS MAGALHÃES SANTOS, 3º ANO – COLÉGIO

MILITAR DE SALVADOR

- LAISA DA SILVA PEREIRA, 3º ANO – SALVADOR – INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DA BAHIA – IFBA – CAMPUS SALVADOR
- LEVI FERREIRA SANTOS NETO, 1º ANO – SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
- LUCAS ARAÚJO FARIA, 1º ANO – SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
- LUCIANO SILVA MORAES JÚNIOR, 1º ANO – SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
- MAÍSA FAGUNDES MARINHO DOS REIS, 2º ANO – SALVADOR – INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DA BAHIA – IFBA –CAMPUS SALVADOR
- MIRELA MONTEIRO DA LUZ FREIRE, 1º ANO – SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
- PEDRO FLÁVIO SANTIAGO BARBOSA, 3º ANO – JEQUIÉ – COLÉGIO ESTADUAL DA POLICIAL MILITAR PROF. MAGALHÃES NETO
- SAMUEL DOS SANTOS FILGUEIRAS, 2º ANO – SALVADOR – INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DA BAHIA – IFBA – CAMPUS SALVADOR

- SOFIA MARIA FERREIRA DA SILVA RANGEL, 3° ANO – SALVADOR – INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DA BAHIA – IFBA – CAMPUS SALVADOR

MEDALHA DE OURO

1° ANO

- SOPHIA CHETO DE QUEIROZ FONSECA – SALVADOR – COLÉGIO SARTRE COC – Itaigara
- ANA CAROLINA CAMPOS CARVALHO – SALVADOR – COLÉGIO BERNOULLI
- RAFAEL FIGUEIREDO MASCARENHAS – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- LEVI FERREIRA SANTOS NETO – SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
- JOAO PEDRO DA SILVA CERQUEIRA – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- RAFAEL DE SOUZA BRITTO – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA

2° ANO

- JOÃO VITOR TELES VALVERDE – LAURO DE FREITAS – COLÉGIO SARTRE COC – UNIDADE MONET
- FABRICIO ASFORA ROMERO ASSUNÇÃO – SALVADOR –

COLÉGIO INTEGRAL

- MARCO AURÉLIO CASTRO VALVERDE – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- MARCELO FONSECA DOS REIS – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- GUSTAVO MONTEIRO PERRONE DE OLIVEIRA – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA

3° ANO

- MARIA CAROLINA PARAISO LOPES – SALVADOR – COLÉGIO SARTRE COC – Itaigara
- HENRIQUE SOARES DE ALMEIDA – SALVADOR – COLÉGIO ANTONIO VIEIRA
- BEATRIZ BARBOSA OLIVEIRA FALHEIROS – SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
- PEDRO BURLACCHINI SANCHES – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- JOSÉ CARLOS ANUNCIAÇÃO ROCHA NETO – SALVADOR – COLÉGIO INTEGRAL

MEDALHA DE PRATA

1° ANO

- JOÃO VITOR BORGES RIOS – CONCEICAO DO COITE – EDUCANDARIO DIVINO MESTRE

- GIOVANII OLIVEIRA MUSTAFÁ – SALVADOR – COLÉGIO SAO PAULO
- AMANDA DE LIMA CHAVES – LAURO DE FREITAS – COLÉGIO SARTRE COC – UNIDADE MONET
- ALICIA SUAREZ DE SÁ OLIVEIRA – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- LUCAS ARAÚJA FARIA – SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
- RAFAEL SOUTO AZEVEDO – FEIRA DE SANTANA – COLÉGIO HELYOS
- FELIPE ANIBAL NUNES BRITO – FEIRA DE SANTANA – COLÉGIO HELYOS
- GIULIA PIMENTA DOS SANTOS – SALVADOR – COLÉGIO SARTRE COC – Graça
- GABRIEL ASPERA SAMPAIO – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- GABRIEL SIQUEIRA FONTES – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- BEATRIZ CRISTINA SOTO GIDI – SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
- MIRELA MONTEIRO DA LUZ FREIRE – SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR

2° ANO

- RENAN POMPONET OLIVEIRA LEMOS – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- GABRIEL CARNEIRO BOMFIM – SALVADOR – COLÉGIO BERNOULLI
- FELIPE CHEICH CHICH APENBURG MA – SALVADOR – COLÉGIO SAO PAULO
- BRUNA CAROLINE DA SILVA SIQUEIRA – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- ALVARO AMITAI LIVRAMENTO SANTOS – SALVADOR – Escola Djalma Pessoa
- NATHAN BARBIERI DO PRADO – SALVADOR – COLÉGIO SAO PAULO
- PEDRO ANTONIO LOPES GOMES – SALVADOR – COLÉGIO BERNOULLI
- PEDRO ANIBAL NUNES BRITO – FEIRA DE SANTANA – COLÉGIO HELYOS
- CATHARINA RIBEIRO LYRA – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- VICTOR LAGO DO NASCIMENTO – SALVADOR – COLÉGIO INTEGRAL

3° ANO

- BRENO GABRIEL ARAÚJO S. DE JESUS – SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
- NAIM SHAIKHZADEH SANTOS – SALVADOR – COLÉGIO INTEGRAL
- GABRIEL NUNES MORAES – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- JOÃO VICTTOR DO NASCIMENTO TEIXEIRA – SALVADOR – COLÉGIO INTEGRAL
- IGOR MARCELINO RODRIGUES – LAURO DE FREITAS – COLÉGIO SARTRE COC – UNIDADE MONET
- FILIPE DE JESUS OLIVEIRA – SALVADOR – COLÉGIO BERNOULLI
- LUIS FERNANDO MONTEIRO CERQUEIRA – FEIRA DE SANTANA – COLÉGIO HELYOS
- RAFAEL SOUZA FRANCO – SALVADOR – COLÉGIO INTEGRAL
- JÔNATAS MAGALHÃES SANTOS – SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
- LARA GORDIANO NUNES MASCARENHAS – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- BERNARDO OLIVEIRA SIMÕES DE CARVALHO – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

MEDALHA DE BRONZE

1° ANO

- ENZO VALVERDE BASTOS – FEIRA DE SANTANA – COLÉGIO ASAS
- LARA MOURA MALTA – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- DOMINIC VELAME ARAÚJO – GOVERNADOR MANGABEIRA – IFBAIANO – Campus Governador Mangabeira
- JOÃO CARLOS GONELLI DE MOURA CAMPOS – SALVADOR – COLÉGIO MARISTA DE PATAMARES
- GABRIEL CHAVES PRATES – SALVADOR – COLÉGIO MARISTA DE PATAMARES
- MARCOS IAN PINHEIRO PEREIRA – FEIRA DE SANTANA – COLÉGIO HELYOS
- LIZ ANDRADE VARELA – SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
- GIOVANNI AMORIM DE ALMEIDA BIONDI LIMA – JACOBINA – IFBA – JACOBIBA
- RAISSA CAVALCANTE FERREIRA – JEQUIE – COLÉGIO IDEIA
- JOÃO PEDRO SENA DA SILVA – SALVADOR – COLÉGIO

MILITAR DE SALVADOR

- MARIA CLARA SANTANA DO ESPÍRITO SANTO – SALVADOR – COLÉGIO SARTRE COC – Itaigara
- LUCIANO SILVA MORAES JÚNIOR – SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
- CAROLINA SOUZA CORDEIRO – SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
- JULIA TEREZA ANDRADE – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- DIEGO SERAFIN SILVEIRA – LAURO DE FREITAS – COLÉGIO SARTRE COC – UNIDADE MONET
- BEATRIZ RODRIGUES FERNANDEZ – LAURO DE FREITAS – COLÉGIO SARTRE COC – UNIDADE MONET

2° ANO

- MARIA TEREZA BRITO COELHO – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- ISABELLE ELYSÉE R E RIBAS DE ORNELAS FERREIRA – LAURO DE FREITAS – COLÉGIO SARTRE COC – UNIDADE MONET
- LUIZA MAIA LINS – SALVADOR – COLÉGIO SAO PAULO
- TIAGO ARAGÃO DO NASCIMENTO LIMA – MURITIBA – ESCOLA SÃO LUIS

- CAROLINA MACIEL NEVES – LAURO DE FREITAS – COLÉGIO SARTRE COC – UNIDADE MONET
- FERNANDA CERQUEIRA ABIB – LAURO DE FREITAS – COLÉGIO SARTRE COC – UNIDADE MONET
- ELISEU ALMEIDA BRANDÃO DA SILVA – SALVADOR – ESCOLA REITOR MIGUEL CALMON – SESI
- ADONAY FERREIRA LISBOA – SALVADOR – COLÉGIO SARTRE COC – Itaigara
- REBECA DE LIMA CHAVES – SALVADOR – COLÉGIO SARTRE COC – Itaigara
- HENRIQUE RIUNA DE FRANÇA – SALVADOR – IFBA– CAMPUS SALVADOR
- LARHUNN RUAN MACHADO DOS SANTOS ALVES – FEIRA DE SANTANA – COLÉGIO HELYOS
- MARCOS PAULO DIAS DE SÁ E SILVA – SALVADOR – COLÉGIO SARTRE COC – Itaigara
- REBECCA FUJIHARA KAGE – SALVADOR – COLÉGIO SARTRE COC – Itaigara
- SAMUEL ROZADOS DE SOUZA – SALVADOR – COLÉGIO INTEGRAL
- MATHEUS LEMOS SILVA RAMOS – SALVADOR – CENTRO EDUCACIONAL VILA LOBOS

- LUCAS BASTOS SILVA CARVALHO – SALVADOR – COLÉGIO SARTRE COC – Graça
- LARA CARVALHO SEIXAS – SALVADOR – COLÉGIO SALESIANO DO SALVADOR
- LEONARDO SODRÉ DE ARAGÃO VASCONCELLOS PEIXOTO – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA

3° ANO

- DANIEL BRITO DOS SANTOS – SALVADOR – COLÉGIO SAO PAULO
- GUILHERME NOGUEIRA CAVALCANTI – VITORIA DA CONQUISTA – IESB – Instituto Educacional do Sudoeste da Bahia Ltda.
- ANA LUÍSA JATOBÁ PINTO – SALVADOR – COLÉGIO GREGOR MENDEL
- SOPHIE BEATRICE DE OLIVEIRA DEINHART – SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA
- PEDRO HENRIQUE ATHAYDE DA COSTA LEAL – SALVADOR – COLÉGIO INTEGRAL
- HANNA DOS ANJOS GOMES – FEIRA DE SANTANA – COLÉGIO NOBRE DE FEIRA
- LUÍZA CAJADO COSTA – SALVADOR – COLÉGIO SARTRE COC – Graça

- PEDRO LUIZ MOREIRA SANTOS SILVA – SALVADOR – COLÉGIO INTEGRAL
- LAISA DA SILVA PEREIRA – SALVADOR –IFBA – CAMPUS SALVADOR
- AMILTON VITOR MAGALHÃES SOUZA – SALVADOR – IFBA– CAMPUS SALVADOR
- SOFIA DANTAS MORAES FREIRE – SALVADOR – COLÉGIO ANTONIO VIEIRA
- GABRYELLE JESUS DE SOUZA – ITABUNA – COLÉGIO GALILEU
- MARIA HELOISA COUTINHO DE CARVALHO – FEIRA DE SANTANA – COLÉGIO HELYOS
- FELIPE JOSÉ VIDAL SOUZA – SALVADOR – COLÉGIO ANTONIO VIEIRA
- VANDERLEICIO CARVALHO LEITE JUNIOR – MURITIBA – ESCOLA SÃO LUIS
- CARLOS ORLEDO COSTA ANDRADE FILHO – SALVADOR – IFBA – CAMPUS SALVADOR
- MARIA LUISA ROCHA TERENCIO – SALVADOR – COLÉGIO SARTRE COC – Itaigara

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (XIII EDIÇÃO – 2018)

PRIMEIRO LUGAR GERAL

MEDALHA DE OURO

- HENRIQUE BARROS OLIVEIRA ,3º ano (COLÉGIO ANTÔNIO VIEIRA – SALVADOR)

PRÊMIO PROFESSORA NAIR DA FRANÇA E ARAÚJO

- BEATRIZ BARBOSA OLIVEIRA FALHEIROS, 2º ano ((IFBA – SALVADOR)
- CATARINA SECUNDINO TAVARES DE ARAÚJO, 2º ano (COLEGIO SARTRE COC – ITAIGARA)

ALUNOS DESTAQUE – ESCOLAS PÚBLICAS (Ordem alfabética)

- ÁDRIA CARLA MACHADO DA SILVA – 3º Ano (IFBA – CAMPUS SALVADOR)
- AMILTOM VITOR MAGALHÃES SOUZA – 2º Ano (IFBA – CAMPUS SALVADOR)
- ANA CAROLINE SAMPAIO DOS SANTOS – 3º Ano (IFBA – CAMPUS SALVADOR)

- AUGUSTO SOUSA BRASILEIRO LANZA -3° Ano (IFBA - CAMPUS SALVADOR)
- BEATRIZ BARBOSA OLIVEIRA FALHEIROS - 2° Ano (IFBA - CAMPUS SALVADOR) - Primeiro Lugar Escolas Públicas
- BRUNO TEIXEIRA MACHADO 3o Ano SALVADOR - COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
- CARLOS ORLEDO COSTA ANDRADE FILHO – 2° Ano (IFBA - CAMPUS SALVADOR)
- ELDER GABRIEL DE JESUS CARVALHO BISPO – 2° Ano (COLÉGIO ESTADUAL LUIS ALBERTO SILVA MUNIZ - UTINGA) - Primeiro Lugar Escola Pública Estadual
- FELIPE FARIAS RIBEIRO FILHO - 1° Ano (COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR)
- GABRIEL ALONSO DOS SANTOS - 3° Ano (COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR)
- JAMILE VALENÇA RESENDE MERCÊS - 3o Ano (IFBA - CAMPUS SALVADOR)
- JANAÍNA BRITO DE PINHO – 3° Ano (IFBA - CAMPUS SALVADOR)
- JOÃO PEDRO PEREIRA ALVES - 3° Ano (IFBA - CAMPUS SALVADOR)

- JÔNATAS MAGALHÃES SANTOS – 2º (COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR)
- JOSEPH INÁCIO VIEIRA OLIVEIRA GOMES – 2º Ano (SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR)
- LILIAN COSTA MACEDO DE MAGALHÃES – 3º Ano (COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR)
- LUCAS ARAÚJO DAMASCENO –3º Ano (IFBA – CAMPUS SALVADOR)
- MARDSON CANAVERDE COSTA – 3º Ano (ESCOLA TÉCNICA ESTADUAL NEWTON SUCUPIRA – SALVADOR)
- MARIA EDUARDA GONÇALVES FREITAS – 1º Ano (COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR)
- MARIANA ALMEIDA LIMA – 3o Ano (IFBA – CAMPUS SALVADOR)
- MICHEL GAGLIANO C. MOREIRA – 3º Ano (IFBA – CAMPUS SALVADOR)
- PEDRO HENRIQUE ALVES SILVA DOS SANTOS – 1º Ano (COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR)
- RAIAN CIRO DOS SANTOS – 3º Ano (IFBA – CAMPUS SALVADOR)
- RICARDO SANTOS SILVA – 3º Ano (IFBA – CAMPUS

SALVADOR)

- TIAGO TADEU GOMES DOS SANTOS – 2° Ano (COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR)

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (XII EDIÇÃO – 2017)

PRIMEIRO LUGAR GERAL

MEDALHA DE OURO

- LUCAS DA PAZ MAGALHÃES ,3° ano (COLÉGIO ANTÔNIO VIEIRA – SALVADOR)

ALUNOS DESTAQUE – ESCOLAS PÚBLICAS (Ordem alfabética)

- ÁDRIA CARLA MACHADO DA SILVA – 1° ano (IFBA – SALVADOR)
- AGNALDO PETRONIO GOMES NETO – 2° ano (COLÉGIO MILITAR – SALVADOR)
- ANA FLAVIA NOVAES – 3° ano (VITORIA DA CONQUISTA – COL POLICIA MILITAR ERALDO TINOCO)
- BRENDA ANDRADE SEPULVEDA – 2° ano (IFBA – SALVADOR)
- CAROLINA ROSáRIO – 1° ano (IFBA – SALVADOR)

- GABRIEL ALONSO DOS SANTOS – 2º ano (COLÉGIO MILITAR – SALVADOR)
- GABRIEL REIS ROCHA – 1º ano (VITORIA DA CONQUISTA – COL POLICIA MILITAR ERALDO TINOCO)
- GABRIEL SANTANA LEÃO DOS ANJOS – 3º ano (COLÉGIO MILITAR – SALVADOR)
- JOãO PEDRO PEREIRA ALVES – 1º ano (IFBA – SALVADOR)
- JOSUÉ TITO DOS SANTOS – 1º ano (IFBA – SALVADOR)
- JÚLIO LAMARTINE BASTOS ARAUJO HAYNE DE OLIVEIRA – 2º ano (COLÉGIO MILITAR – SALVADOR)
- MARIANA ALMEIDA LIMA – 1º ano (IFBA – SALVADOR)
- MATEUS DOS SANTOS DE OLIVEIRA – 1º ano (IFBA – SALVADOR)
- MICHEL GAGLIANO C. MOREIRA – 1º ano (IFBA – SALVADOR)
- MIRELA RIBEIRO COSTA – 3º ano (COLÉGIO ESTADUAL DA POLÍCIA MILITAR PROF. MEGALHÃES NETO – JEQUIÉ)
- RAFAEL MACHADO RODRIGUES – 3º ano (IFBA – SALVADOR)
- RICARDO COSTA DE SANTANA PITA MATOS –

2º ano (IFBA – SALVADOR)

- ROSANA VASCO DAS CHAGAS – 2º ano (IFBA – SALVADOR)
- UEDSON SILVA DAS NEVES – 3º ano (IFBA – SALVADOR)
- YOVAN PINTO DE CARVALHO JUNIOR – 2º ano (COLÉGIO MILITAR – SALVADOR)

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (XI EDIÇÃO – 2016)

PRIMEIRO LUGAR GERAL

MEDALHA DE OURO

- LUCAS DA PAZ MAGALHÃES ,2º ano (COLÉGIO ANTÔNIO VIEIRA – SALVADOR)

ALUNOS DESTAQUE – ESCOLAS PÚBLICAS (Ordem alfabética)

- AGNALDO PETRONIO GOMES NETO – 1º ano (COLÉGIO MILITAR – SALVADOR)
- ANTONIO COSTA FERREIRA FILHO – 2º ano (COLÉGIO MILITAR – SALVADOR)
- ARTHUR LIMA DE OLIVEIRA – 3º ano (IFBA –

SALVADOR)

- FELIPE FERREIRA DE ALMEIDA – 2º ano (IFBA – BARREIRAS)
- INGRID LIMA SANTOS– 2º ano (COLÉGIO MILITAR – SALVADOR)
- JOÃO CARLOS DOS REIS CARNEIRO DE OLIVEIRA – 3º ano (RIACHÃO DO JACUÍPE – COLÉGIO ESTADUAL MARIA DAGMAR MIRANDA) – Primeiro lugar, escola pública estadual
- JOÃO VICTOR ALMEIDA OLIVEIRA SANTOS – 2º ano (COLÉGIO MILITAR – SALVADOR)
- JOÃO VICTOR SANTOS MARTINS – 2º ano (GUANAMBI – INSTITUTO FEDERAL BAIANO)
- MATEUS SOUZA CARVALHO – 3º ano (COLÉGIO MILITAR – SALVADOR) – Primeiro lugar, escolas públicas
- RHUDSON FELLIPY DE OLIVEIRA ALMEIDA – 3º ano (RIACHÃO DO JACUÍPE – COLÉGIO ESTADUAL MARIA DAGMAR MIRANDA)
- UEDSON DA SILVA DAS NEVES – 2º ano (SALVADOR – IFBA)
- VINÍCIUS CALIXTO DA HORA – 2º ano (SALVADOR – IFBA)

- VINÍCIUS GOMES DA SILVA OLIVEIRA – 3º ano (FEIRA DE SANTANA – COLEGIO DA POLÍCIA MILITAR– CPM DIVA PORTELA)
- YOVAN PINTO DE CARVALHO JUNIOR – 1º ano (COLÉGIO MILITAR – SALVADOR)

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (X EDIÇÃO – 2015)

PRIMEIRO LUGAR GERAL

MEDALHA DE OURO

- SEON AUGUSTO DE SOUZA FERREIRA,3ºano (COLÉGIO MILITAR – SALVADOR –)

ALUNOS DESTAQUE – ESCOLAS PÚBLICAS (Ordem alfabética)

- BRUNO ALEXSANDER FRANÇA DOS SANTOS – 3ºano (SALVADOR – IFBA)
- BRUNO FELIPE SANTOS DE OLIVEIRA – 3ºano (SALVADOR – IFBA)
- EDIVAN EGAS DE JESUS SILVA – 2ºano (SALVADOR – IFBA)
- ERICK SUZART SOUZA – 3ºano (SALVADOR – IFBA)

- FILIPE ATTA VIENA ANDRADE- 3°ano (SALVADOR – IFBA)
- JOAO CARLOS DOS REIS CARNEIRO DE OLIVEIRA – 2°ano (RIACHÃO DO JACUÍPE – COLÉGIO ESTADUAL MARIA DAGMAR MIRANDA)
- JÓRDEAN FIRMINO DE OLIVEIRA AMARO – 3°ano (VITORIA DA CONQUISTA – COLÉGIO POLÍCIA MILITAR ERALDO TINOCO)
- LEANDRO SILVA MENEZES JUNIOR – 3°ano (JEQUIÉ – COLÉGIO ESTADUAL DA POLÍCIA MILITAR PROF. MEGALHÃES NETO)
- NÍCOLAS MEIRA SINOTT LOPES – 1°ano (SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR)
- PAULO VINÍCIUS MARINHO SILVA – 2°ano (JACOBINA – IFBA)
- RHUDSON FELLIPY DE OLIVEIRA ALMEIDA – 2°ano (RIACHAO DO JACUIPE – COLÉGIO ESTADUAL MARIA DAGMAR MIRANDA) – Primeiro lugar, escola pública estadual
- SEON AUGUSTO DE SOUZA FERREIRA – 3°ano (SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR) – Primeiro lugar, escolas públicas

- UEDSON DA SILVA DAS NEVES – 1°ano (SALVADOR – IFBA)
- VICTOR HUGO SALES DOS SANTOS – 3°ano (SALVADOR – COLÉGIO DA POLÍCIA MILITAR – UNIDADE LOBATO)
- VINICIUS ARAúJO LEMOS– 1°ano (SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR)

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (IX EDIÇÃO – 2014)

PRIMEIRO LUGAR GERAL

MEDALHA DE OURO

- SEON AUGUSTO DE SOUZA FERREIRA, 2°ano (COLÉGIO MILITAR – SALVADOR)

ALUNOS DESTAQUE – ESCOLAS PÚBLICAS

- ADENILDA SILVA SOUZA – 1°ano, Primeiro lugar, escolas públicas estaduais (RIO DO PIRES – Colégio Estadual PAULO VI)
- ADRIANO DE JESUS MIRANDA – 3°ano – (JEQUIE – COLEGIO ESTADUAL PROFESSOR MAGALHAES NETO)

- ALBERTO ROSA DE SOUZA FILHO – 1°ano – (SALVADOR – COLEGIO MILITAR DE SALVADOR)
- ANA CARLA DOS SANTOS COSTA – 3°ano (SALVADOR –IFBA)
- ANDRE PAZ DA SILVA NEIVA – 2°ano (CORRENTINA – COLEGIO ESTADUAL DUQUE DE CAXIAS)
- ANDRÉ SOARES ALVES– 3°ano (JEQUIE – COLEGIO ESTADUAL PROFESSOR MAGALHAES NETO)
- BRENO LOPES SOUZA – 3°ano (JEQUIE – COLEGIO ESTADUAL PROFESSOR MAGALHAES NETO)
- BRUNO FELIPE SANTOS DE OLIVEIRA – 2°ano (SALVADOR –IFBA)
- BRUNO RIBEIRO DE ROMA – 3°ano – (SALVADOR –IFBA)
- DIEGO LUIS COSTA SIMAS – 1°ano (SALVADOR –IFBA)
- DOUGLAS GUEDES MAGALHÃES COSTA– 1°ano (TANQUE NOVO – COLEGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO)
- ERICK SUZART SOUZA – 2°ano – (SALVADOR – IFBA)
- FELIPE DE JESUS SANTOS VIEIRA – 1° ano (ADUSTINA – COLEGIO MUNICIPAL DE ADUSTINA)
- GUILHERME DE ARAUJO GONZAGA – 3°ano (SALVADOR – IFBA)

- IHASMYN CAMILLA FERREIRA SILVA – 1°ano (VITÓRIA DA CONQUISTA– IFBA)
- JEFFERSON RIBEIRO LIMA SANTOS – 3°ano (SALVADOR – IFBA)
- JOSE VICTOR DE SÁ SANTOS – 3°ano (SALVADOR – IFBA)
- MILENA SANTOS COQUEIRO – 1°ano (VITORIA DA CONQUISTA – COL POLICIA MILITAR ERALDO TINOCO VIT DA CONQUISTA)
- RUDSON FELLIPY DE OLIVEIRA ALMEIDA – 1°ano (RIACHAO DO JACUIPE – COLEGIO ESTADUAL MARIA DAGMAR MIRANDA)
- SEON AUGUSTO DE SOUZA FERREIRA – 2°ano, Primeiro lugar, escolas públicas (SALVADOR – COLÉGIO MILITAR)
- WANDERSON COSTA OLIVEIRA – 2°ano (ARACATU – COLÉGIO ESTADUAL CORONEL CÂNDIDO SILVEIRA SANTOS)

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (VIII EDIÇÃO – 2013)

PRIMEIRO LUGAR GERAL

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

MEDALHA DE OURO

- ISSAC TEIXEIRA E SOUZA (COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR)

ALUNOS DESTAQUE – ESCOLAS PÚBLICAS

- ADRIANO DE JESUS MIRANDA – 2°ano (JEQUIÉ – COL. EST. PROFESSOR MAGALHÃES NETO)
- ANA CARLA DOS SANTOS COSTA – 2°ano – (SALVADOR –IFBA)
- ANDRÉ SOARES ALVES – 2°ano (Primeiro lugar, escolas públicas estaduais) – (JEQUIÉ – COL. EST. PROFESSOR MAGALHÃES NETO)
- BRUNO FELIPE SANTOS DE OLIVEIRA – 1°ano (SALVADOR –IFBA)
- CATARINA ANDRADE SERAFIM GOMES – 1°ano (SALVADOR –IFBA)
- ELLEN FERNANDA SILVA MOURA – 1°ano (SALVADOR – COL. MILITAR DE SALVADOR)
- GUILHERME DE ARAÚJO GONZAGA – 2°ano (SALVADOR – IFBA)
- JOÃO PEDRO COSTA GRILLO MORAES – 1°ano (SALVADOR – COL. MILITAR DE SALVADOR)

- JONATAS MELO DE SANTANA – 3°ano – (VALENÇA – CENTRO FED DE EDUC TEC. DA BAHIA)
- KARLA PEDROSA OLIVEIRA – 3°ano (JEQUIÉ – COL. MODELO LUIS EDUARDO MAGALHÃES)
- LOIZE SANTOS TEIXEIRA – 1°ano (JEQUIÉ – COL. EST. PROFESSOR MAGALHÃES NETO)
- LUIZ DE PAULO SANTANA – 3°ano (Primeiro lugar, escolas públicas) – (SALVADOR – IFBA)
- RAFAEL SANTANA BRITO – 2° ano (SALVADOR – COL. MILITAR DE SALVADOR)
- SEON AUGUSTO DE SOUZA FERREIRA – 1°ano (SALVADOR – COL. MILITAR DE SALVADOR)
- THIAGO MATHEUS SANTOS RIOS – 3°ano (SALVADOR – IFBA)

ALUNO DESTAQUE – PROJETO REFORÇO (CAPES)

- MATHEUS CARVALHO HANDLY SANTOS – 1°ano, Colégio Thales de Azevedo – Salvador

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (VII EDIÇÃO – 2012)

PRIMEIRO LUGAR GERAL

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

MEDALHA DE OURO

- MARIANE GREICE PEREIRA VENTURA (IFBA – SALVADOR)

ALUNOS DESTAQUE – ESCOLAS PÚBLICAS

- ANDRÉ SOARES ALVES, 1o ano, Colégio Estadual Prof. Magalhães Neto – Jequié
- BRENNO LAVIGNE DINIZ, 1o ano, Colégio Estadual Prof. Magalhães Neto – Jequié
- DIMITRI SANTANA MARINHO, 2o ano, IFFBA – Salvador
- FERNANDA CARNEIRODE CAMPOS SACRAMENTO, 2o ano, Colégio Militar – Salvador
- FILIPE ROCHA LOPES, 1o ano, Colégio Militar – Salvador
- JEAN WELBER AFONSO PESSOA FILHO, 3o ano – Colégio Estadual Norberto Fernandes – Caculé
- JOAN SANTANA SANTOS, 3o ano – Colégio Estadual Prof. Magalhães Neto – Jequié
- JOÃO CARLOS SAMPAIO DE ANDRADE, 3o ano, IFBA – Valença
- JONATAS MELO DE SANTANA, 2o ano, IFBA – Valença
- LARISSA SOUZA FERREIRA, 3o ano, IFBA – Salvador
- LUCIANO DO NASCIMENTO ANDRADE, 1o ano, IFBA – Valença

- LUIZ DE PAULO SANTANA, 2o ano, IFBA – Salvador
- MARIANE GREICE PEREIRA VENTURA, 3o ano, IFBA – Salvador
- TAHYANA MARA CHAGAS CARVALHO RANGEL, 3o ano, IFBA – Salvador
- TAYNÁ DAS GRAÇA SILVA SOUZA, 2o ano, Colégio Estadual de Paramirim
- THIAGO MATHEUS SANTOS RIOS, 2o ano, IFBA – Salvador
- VINICIUS ALEXANDRE RAMOS CERQUEIRA, 2o ano, IFBA – Salvador
- WILLIAM CAIRES SILVA AMORIM, 2o ano, Instituto de Educação Anísio Teixeira – Caetité

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (VI EDIÇÃO – 2011)

PRIMEIRO LUGAR GERAL

- **MEDALHA DE OURO**

  IAGO ALMEIDA NEVES
  (Colégio Anchieta – SALVADOR)

ALUNOS DESTAQUE – ESCOLAS PÚBLICAS ESTADUAIS

- **MEDALHA DE OURO**
  FLÁVIA LAGO GUIMARAES – MEDALHA DE OURO (ESCOLA PÚBLICA), 3° ano - Colégio Modelo Luis Eduardo Magalhães – JEQUIE
- **MEDALHA DE PRATA**
  MARILAINE CRISTINA SILVA CARDOSO – MEDALHA DE PRATA (ESCOLA PÚBLICAO), 1° ano - Colegio Estadual Carlos Souto - RIO DE CONTAS

- **MEDALHA DE PRATA**
  NAIANE MORAES BASTOS – MEDALHA DE PRATA (ESCOLA PÚBLICA), 1° ANO - Colégio Estadual Tereza Borges de Cerqueira - CAETITÉ
- **MEDALHA DE PRATA**
  ROSEANE CONCEIÇÃO LEITE – MEDALHA DE PRATA (ESCOLA PÚBLICA), 1° ano - Escola Estadual Jaci Ferreira dos Santos – MUCURÍ
- **MEDALHA DE BRONZE**
  MARIA SARA CORDEIRO CARNEIRO – MEDALHA DE BRONZE (ESCOLA PÚBLICA), 2° ano - Colégio Est. Maria Dagmar Miranda – RIACHÃO DO JACUÍPE
- **MEDALHA DE BRONZE**
  WESLEY VIEIRA FERREIRA – MEDALHA DE BRONZE

(ESCOLA PUBLICA), 1º ano - Centro Educ Joao Durval Carneiro- GUANAMBI

- **MEDALHA DE BRONZE**
  THIAGO MIRANDA DA SILVA – MEDALHA DE BRONZE (ESCOLA PÚBLICA), 1º ano - Centro Int. de Educ. Assis Chateaubriand – FEIRA DE SANTANA
- **MEDALHA DE BRONZE**
  AMANDA KELI ALMEIDA DOS SANTOS – MEDALHA DE BRONZE (ESCOLA PÚBLICA), 1º ano - Centro Territorial de Educ. da Bacia do Rio Paramirim – Ctep – MACAÚBAS

- **MEDALHA DE BRONZE**
  JOSENAI DA SILVA PENHA – MEDALHA DE BRONZE (ESCOLA PÚBLICA), 2º ano, Colegio Estadual Odorico Tavares - SALVADOR
- **MEDALHA DE BRONZE**
  NATIELE LEITE DA SILVA – MEDALHA DE BRONZE (ESCOLA PÚBLICA), 2º ano, Colegio Pio Xi - JAGUAQUARA

- **PRIMEIRO LUGAR – ESCOLA PÚBLICA**
  MEDALHA DE OURO
  ALISSON BEZERRA GOMES – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR

ALUNOS DESTAQUE – ESCOLAS PÚBLICAS (Todas as redes)

- JOAO CARLOS SAMPAIO DE ANDRADE – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR
- MARIANE GREICE PEREIRA VENTURA – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR
- RAFAEL SANTOS DE JESUS – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR
- RENON CAETANO RYBKA – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR
- THIAGO MATHEUS SANTOS RIOS – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR

- VALMIR NASCIMENTO RASTELY JÚNIOR- Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR
- VICTOR HUGO DE OLIVEIRA RIBEIRO - Colegio Militar De Salvador - SALVADOR

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (V EDIÇÃO – 2010)

- **PRIMEIRO LUGAR GERAL**
  MEDALHA DE OURO
  RAFAELA GÓES MACHADO
  (Colégio Anchieta - SALVADOR)

ALUNO DESTAQUE ESCOLA PÚBLICA ESTADUAL

- LUIS CARLOS ASSUNÇÃO JÚNIOR
  (Instituto Central de Educação Isaias Alves - SALVADOR)

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (IV EDIÇÃO – 2009)

- **PRIMEIRO LUGAR GERAL**
  MEDALHA DE OURO

YURI LEAL DA SILVA
(Colégio Militar de Salvador - SALVADOR)

ALUNOS DESTAQUE ESCOLAS PÚBLICAS ESTADUAIS

- JURACI DUARTE PEREIRA
  (Colégio Estadual Luiz Pinto de Carvalho – SALVADOR)
- LUIS CARLOS ASSUNÇÃO JUNIOR
  (Escola Técnica Estadual Newton Sucupira – SALVADOR)
- MONIQUE EVELIN ARAUJO MARTINS
  (Centro Integrado de Educação Assis Chateaubriand – SALVADOR)

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (III EDIÇÃO – 2008)

- **PRIMEIRO LUGAR GERAL**
  MEDALHA DE OURO

RUAN RAMON PENHA DOS PASSOS PEREIRA
(Centro Federal de Educação Tecnológica da Bahia – CEFET)

ALUNOS DESTAQUE ESCOLAS PÚBLICAS ESTADUAIS

- ADILSON RODRIGUES JÚNIOR
  (Escola Estadual Agrotécnica Geraldo Rocha - BARREIRAS)
- ALANA SOUZA LIMA – Aluna do Programa PIBIC/JR UFBA-FAPESB – Instituto de Química

(Colégio Estadual Presidente Emilio Garrastazu Médici – SALVADOR)

- MONIQUE EVELIN ARAÚJO MARTINS
  (Centro Integrado de Educação Assis Chateaubriand)
- RUTH COSTA BARBOSA
  (Colégio Estadual Luis Eduardo Magalhães – MORTUGABA)

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (II EDIÇÃO – 2007)

- **PRIMEIRO LUGAR GERAL**
  MEDALHA DE OURO

DIOGO SILVA MONTEIRO
(Colégio Militar de Salvador – SALVADOR)

ALUNOS DESTAQUE ESCOLAS PÚBLICAS ESTADUAIS

- ÉRICA SILVA HOMEM
  (Colégio Modelo Luis Eduardo Magalhães – CAMAÇARI)
- FELIPE AZEVEDO GOMES
  (Centro Integrado De Educação Assis Chateaubriand – FEIRA DE SANTANA)

- Gildo de Araújo Novais
  (Centro Educacional de Seabra – SEABRA)

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (I EDIÇÃO – 2006)

- **PRIMEIRO LUGAR GERAL**
  MEDALHA DE OURO

DONATO CUOZZO

(Colégio Oficina – SALVADOR)

- **ALUNOS DESTAQUE ESCOLAS PÚBLICAS ESTADUAIS**
- FELIPE AZEVEDO GOMES
  (Centro Integrado de Educação Assis Chateaubriand – FEIRA DE SANTANA)
- TAISE REGINA SANTOS DE SOUSA
  (Colégio Estadual Tales de Azevedo)

TORNEIO VIRTUAL DE QUÍMICA

TORNEIO VIRTUAL DE QUÍMICA (TVQ 2017)

- **MEDALHA DE BRONZE**

GABRIEL SANTANA LEÃO DOS ANJOS – Colégio Militar de Salvador

VINÍCIUS BESERRA CAVALCANTE DE SOUZA – Colégio Militar de Salvador

TORNEIO VIRTUAL DE QUÍMICA (TVQ 2016)

- **MEDALHA DE PRATA**

DIEGO TEIXEIRA NOGUEIRA FIDALGO – (3º ano) – Colégio Militar de Salvador

SABELA BARRETO BORGES – (3º ano) – Colégio Integral – Salvador

- **MEDALHA DE BRONZE**

WALTER GABRIEL NEVES CRUZ – (4º ano) – IFBA – Salvador

TORNEIO VIRTUAL DE QUÍMICA (TVQ 2015)

- **MEDALHA DE BRONZE**

ISABELA BARRETO BORGES (2º ano) – Colégio Integral – Salvador

TORNEIO VIRTUAL DE QUÍMICA (TVQ 2014)

- **MEDALHA DE PRATA**

ANDRÉ SOARES ALVES – Colégio da Polícia Militar – Jequié

TORNEIO VIRTUAL DE QUÍMICA (TVQ 2013)

- **MEDALHA DE BRONZE**

THIAGO EDI LANDIM LOPES – Colégio Antônio Vieira – Salvador

TORNEIO VIRTUAL DE QUÍMICA (TVQ 2012)

- **MEDALHA DE BRONZE**

DÉBORA BARRETO ORNELLAS – Colégio Integral – Salvador

OLIMPÍADA NACIONAL DE CIÊNCIAS

OLIMPÍADA NACIONAL DE CIÊNCIAS

ONC – 2019

Nível A (9° ano)

- **MEDALHA DE OURO**

RAFAEL MORENO RIBEIRO – Colégio Militar de Salvador – SALVADOR

ARTHUR PINTO LORENZO – Colégio Militar de Salvador – Salvador

MARIA LÚCIA GESTEIRA SANTOS – Colégio Militar de Salvador –Salvador

RYAN VELASCO DANTAS – Colégio São Paulo – Salvador

KAUAN MAIA DA SILVA – Centro Educacional Manoel Geraldo Carneiro –Capela do Alto Alegre

MARINA MARIA OLIVEIRA MONIZ – Colégio Militar de Salvador –Salvador

GUSTAVO ELPIDIO – Colégio São Paulo – Salvador

JANA ALMEIDA PACHECO DOS SANTOS – Colégio Militar de Salvador – Salvador

MATEUS OLIVEIRA LEFUNDES – Colégio Lírio dos Vales – Feira de Santana

PEDRO IAN OLIVEIRA – Colégio Educarte – Serrinha

- **MEDALHA DE PRATA**

LEANDRO ALVES TEAGO – Escola Municipal Professora Maria das Graças Assis Correia – Brumado

CAUÃ FERNANDES DUARTE – Escola Montessori – Paulo Afonso

GABRIEL DOURADO – Colégio Helyos – Feira de Santana

JOSÉ VÍCTOR MIRANDA DE OLIVEIRA – Cooperativa Educacional de Barreiras – Barreiras

JOÃO ALONSO NUNES BONFIM – Colégio São Jorge dos Ilhéus – Ilhéus

CAROLINA SANTOS GUTTMANN BICHO – Colégio Militar de Salvador – Salvador

MATHEUS AMORIM CAMPOS – Colégio Nossa Sra de Fatima – Vitória da Conquista

MARIA APARECIDA DOS REIS SILVA – Escola Municipal Professora Maria das Graças Assis Correia – Brumado

JANAYNA AZEVEDO DE LIMA NOGUEIRA – Centro de Educação e Recreação Anjo da Guarda – Amélia Rodrigues

RAYNE BARBOSA SANTOS – Centro Educacional Elo Ltda – Euclides da Cunha

PALOMA LUZ DE SOUZA – Instituto Educacional Transformar – Tanhaçu

- **MEDALHA DE BRONZE**

SOFIA VALVERDE VILLAS BOAS – Colégio São Paulo – Salvador

JOÃO PEDRO SANTOS DE CARVALHO – Sartre Escola Se – Lauro De Freitas

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

LUCAS PRUDENTE – Colégio Helyos – Feira de Santana

MANUELA ROCHA – Colégio Helyos – Feira de Santana

LUCAS ARAUJO DE ANDRADE – EE – Educandário Cristo Rei – Itambé

HORÁCIO LINS GANEM – Colégio São Paulo – Salvador

BEATRIZ PONTES DE OLIVEIRA TENÓRIO – Escola Montessori – Paulo Afonso

MARÍLIA PINTO DE SANTANA – Colégio Antônio Vieira – Salvador

KAUAN SOUZA DE OLIVEIRA – Escola Cooperativista de Irecê – Irecê

BRUNO DOS SANTOS BRUNELLI – EE – Colégio da Policia Militar – Unidade II CPM Lobato – Salvador

ANA LUIZA DOURADO – Colégio Helyos – Feira de Santana

ALINE PAIVA VAZ SAMPAIO RIBEIRO – Colégio Mendel Vilas – Lauro de Freitas

HENRIQUE LEAL – Colégio Paraiso – Lauro de Freitas

LAYRA LAVÍNIA COSTA MOTA – Centro Educacional Elo Ltda – Euclides da Cunha

NARA BEATRIZ SANTOS DE LIMA – Escola Montessori – Paulo Afonso

BRUNO JAMBEIRO MESQUITA – Colégio Antônio Vieira – Salvador

EZIMAR CIRQUEIRA DOS SANTOS JUNIOR – Colégio Christus – Salvador

ANTONINO RODRIGUES MENEGASSI – Centro Educacional Mundai – Porto Seguro

YURI COUTINHO COSTA – Colégio São Jorge dos Ilhéus – Ilhéus

THALISSON FERREIRA DA SILVA – Escola Municipal Liberdade – Itamaraju

DIOGO DE SOUZA AMARAL ALMEIDA – Colégio Oficina de Vitoria da Conquista – Vitória da Conquista

MIRIENE RODRIGUES PEREIRA – EE – Colégio Estadual Manoel Novais – Coração de Maria

GILDEVAN RAMOS CERQUEIRA SANTOS – Centro Educacional do Município De Uruçuca – Uruçuca

- **MENÇÃO HONROSA**

HELENA MENEGATTI – Centro Educacional Mundai – Porto Seguro

JULIA GABRIELA DE SANTANA SOUZA – Colégio Santíssimo Sacramento – Alagoinhas

NATHALIA SOARES LADEIA ALVES – Colégio Madre Savina Petrilli – Itapetinga

PABLO MESSIAS SANTOS PORTO – Escola Cooperativista de Irecê – Irecê

DAVI MOTA FIGUERÊDO – Cooperativa Educacional de Santo Antônio de Jesus Resp Ltda – Santo Antônio de Jesus

MANUEL MÁRCIO DALTRO – Colégio Helyos – Feira de Santana

MARCELA SANTOS DA SILVA – Centro Educacional do Município de Uruçuca – Uruçuca

IVO CAMPOS NUNES – Colégio Helyos – Feira de Santana

LUCAS SANTOS LAURENTINO – Centro Educacional do Município de Uruçuca – Uruçuca

MEL DE OLIVEIRA BRITO – Centro Educacional Elo Ltda – Euclides da Cunha

RENATA FARIAS DE MOURA – Colégio São Paulo – Salvador

EMANUELE FIUZA DE OLIVEIRA DE CASTRO – Centro Educacional Maria Milza – Cruz das Almas

ALISSON SILVA DE JESUS – Centro Educacional do Município de Uruçuca – Uruçuca

MARILIA SOUZA CARVALHO SANTOS – EE – Colégio da Policia Militar – Unidade II CPM Lobato – Salvador

VITOR LORDELO – Colégio Militar de Salvador – Salvador

ALI DENIZ FERREIRA TIRYAKI – Colégio Antônio Vieira – Salvador

TAINÁ COSTA OLIVEIRA – Centro de Educação e Recreação Anjo da Guarda – Amélia Rodrigues

GEOVANNA GOMES DE ARAÚJO SANTOS – Centro Educacional Elo Ltda – Euclides da Cunha

GISELE REIS BISPO – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

TIAGO COSTA DOS SANTOS – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

VANESSA SOUZA MUNIZ – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

CATARINA SERRAVALLE MATHEUS DE SÁ – Colégio São Paulo – Salvador

GILSON SOUZA DOS SANTOS FILHO – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

ISADORA BRAGA DE SOUZA SANTOS – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

PAULO ROBERTO PEREIRA – Colégio Helyos – Feira de Santana

JOSÉ LEANDRO GUEDES SANTANA DE CARVALHO – Empreendimentos Educacionais Montessoriano – Salvador

JOÃO PAULO SANTANA JESUS – EE – Colégio da Policia Militar – Unidade II CPM Lobato – Salvador

CAIO FERREIRA DE ARAUJO – Escola Municipal Cleusa Maria de Carvalho Moreira – Camaçari

BRENO BATISTA BORGES – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

MONILY SANTOS DA SILVA – Colégio Viana Governador Mangabeira

LEONARDO SANTOS DE JESUS – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

GABRIEL LINS DE JESUS – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

SALATIEL DANTAS SANTOS – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

CAROLINNE XIMENES BUGARY – Sartre Escola Se – Lauro de Freitas

ISABELLE GUIMARÃES – Colégio Helyos – Feira de Santana

EMANUEL ROBERTO SANTOS DOS REIS – Centro Educacional Elo Ltda – Euclides da Cunha

PAULO NASCIMENTO DOS SANTOS FILHO – Centro Educ. Do Município de Uruçuca – Uruçuca

CARLOS ALBERTO SOUZA DOS SANTOS JUNIOR – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

PEDRO HENRIQUE VIEIRA SOUZA – Colégio Antônio Vieira – Salvador

SAMUEL KLEBER SANTOS MOREIRA – Colégio Batista El Shalon – Itambé

LARUSSA HAYLA GOMES DA COSTA TORRES – Colégio Lírio dos Vales – Feira de Santana

LIVIA MOURA – Colégio São Paulo – Salvador

EMILLY PAIVA BELO – Escola Municipal Antônio Carlos Magalhaes – Irecê

TÁSSILO SANTOS LUZC – entro Educ. Do Município de Uruçuca – Uruçuca

MAIANE PURIDADE NUNES DOS SANTOS – Escola Dom Pedro I – Salvador

ENNIT SANTOS DOS SANTOS – Escola Municipal Cleusa Maria de Carvalho Moreira – Camaçari

EMILY LAINE NOGUEIRA SANTOS – Colégio Santíssimo Sacramento – Alagoinhas

KAUÃ DOS SANTOS LIMA – Escola Nice Publio da Silva Leite – Brumado

EMILLY ESTER TRINDADE SANTOS – Centro de Educação Integral de Irecê – Irecê

SAMILY SOUZA DOS SANTOS – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

JOÃO VICTOR NUNES MAIA BARRETO – Colégio Ana Tereza 2 – Salvador

THAINÁ NEVES MUNIZ – Centro Educacional de Pindai – Pindaí

ANA KAROLINA OST DOS REIS SÁ – Instituto Educare de Prado-IEP – Prado

LUCCA TORRES – Colégio Helyos – Feira de Santana

ÍTALLO DE SANTANA GUIMARÃES – Centro de Educação e Recreação Anjo da Guarda – Amélia Rodrigues

PEDRO GUSTAVO BELLO PÁEZ MAIRA – Colégio Antônio Vieira – Salvador

FELIPE SANTIAGO MENEZES – EE – Colégio Estadual Antônio Carlos Magalhaes – Santa Inês

TALMOM OLIVEIRA COELHO – Colégio Batista El Shalon – Itambé

JOÃO VICTOR FIGUEIREDO COSTA – Colégio Cometa – Irecê

LUCAS GUIMARÃES FERNANDES – Colégio Oficina de Vitoria da Conquista – Vitória da Conquista

VITOR GABRIEL SILVA SANTOS – Centro Educ. Do Município de Uruçuca – Uruçuca

THAINA SANTOS DE ASSUNÃÇÃO – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

TAIS PINHEIRO DOS SANTOS – Escola Nobre – Santo Antônio de Jesus

MATHEUS DA SILVA MOTA SANTOS – Colégio Militar de Salvador – Salvador

ICARO DA CONCEIÇÃO OLIVEIRA Centro de Educação e Recreação Anjo da Guarda – Amélia Rodrigues

MARIA CLARA SANTOS ANDRADE – Centro Educacional Elo Ltda – Euclides da Cunha

FÁBIO JÚNIOR GONÇALVES PORTO – Colégio Batista El Shalon – Itambé

LUISE LIMA BARRETO – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

PEDRO VICTOR SOARES REMÍGIO – Colégio Sete de Setembro Paulo Afonso

THIAGO LIMA CARVALHO DE BARROS – Colégio São Paulo – Salvador

MANOEL DIAS DE CARVALHO NETO – Colégio Sete de Setembro – Paulo Afonso

LUISA MEDEIROS – Colégio Helyos – Feira de Santana

ANA LAIANA MARIA SOUZA – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

GRAZIELLY ALMEIDA PEREIRA – Colégio Municipal Manoel Fernandes dos Santos – Brumado

ARYELLE SILVA DOS S. NASCIMENTO – Colégio Batista El Shalon – Itambé

ERICO DE JESUS FERREIRA – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

GUSTAVO DE SOUZA MARTINS – Escola Municipal Liberdade – Itamaraju

ANA PAULA DE SOUZA VITAL – Escola Municipal Liberdade – Itamaraju

SABRINA SANTOS ALVES – Esc. Miguel Mirante – Brumado

KARINE FREITAS DA SILVA – Escola Municipal Antônio Carlos Magalhaes – Antônio Gonçalves

ELISA DE JESUS ARAÚJO – Colégio Municipal São Joao Batista – Jeremoabo

JOÃO JORGE BELEM JEQUIRIÇA DOS SANTOS Escola Dom Pedro I – Salvador

JULIA LUIZE GONÇALVES DO CARMO – Escola Municipal Liberdade – Itamaraju

GIULIA SANTOS LEITE – Colégio Lírio dos Vales – Feira de Santana

WLLISSES GUSTAVO M. RODRIGUES – Instituto Social de Educação – Macaúbas

PEDRO HENRIQUE SILVA GUIMARÃES – Escola Municipal Vitorino Jose Alves – Bom Jesus da Serra

MARIA CLARA SILVA ALVES – Centro de Educação e Recreação Anjo da Guarda – Amélia Rodrigues

JÚLIA PEREIRA DE SOUZA – Instituto Social de Educação – Macaúbas

ALERRANDRA DA ENCARNAÇÃO SANTOS – Escola Municipal Liberdade – Itamaraju

ROGER DOS SANTOS SOUZA – Escola Municipal Antônio Carlos Magalhaes – Antônio Gonçalves

GABRIEL SILVA DE OLIVEIRA – Colégio Batista El Shalon – Itambé

TOBIAS DOS SANTOS PEDREIRA – Centro de Educação e Recreação Anjo da Guarda – Amélia Rodrigues

JOÃO PEDRO DE SOUZA BARROS – Centro Educacional Elo Ltda – Euclides da Cunha

SAMUEL SILVA DE SOUZA FILHO – EE – Educandário Cristo Rei – Itambé

ANA JÚLIA DA SILVA ALMEIDA – Colégio Municipal Manoel Fernandes dos Santos – Brumado

GIOVANA SILVA SOUZA – Colégio Batista El Shalon – Itambé

TAMARA SANTOS DE JESUS – Escola Dom Pedro I – Salvador

GUSTAVO HENRIQUE O. FERNANDES – Colégio Batista El Shalon – Itambé

DAVID AUGUSTO C. DOS SANTOS – Colégio Batista El Shalon – Itambé

HAYSLLAN JEOVÁ FERREIRA SARAIVA – Escola Municipal Antônio Carlos Magalhaes – Antônio Gonçalves

FILIPE PIRES CORREIA – Colégio Batista El Shalon – Itambé

PABLO GUSTAVO DAVID DE QUEIROZ – Escola Municipal Antônio Carlos Magalhaes – Irecê

MÔNICA ALVES OLIVEIRA – Escola Municipal Vitorino Jose Alves – Bom Jesus da Serra

EDUARDO MENDES SANTANA – EE – Educandário Cristo Rei – Itambé

ISABELLE CAROLINE RAMOS ROCHA – Centro Educacional Wallon – Madre de Deus

MARIA LUIZA GOMES SANTOS – Centro de Educação e Recreação Anjo da Guarda – Amélia Rodrigues

GRAZIELE FÉLIX DE ANDRADE – Escola Municipal Antônio Carlos Magalhaes – Antônio Gonçalves

LÍVIA KETHELYN COSTA DE LIMA – Escola Prisma – Feira de Santana

DANIEL TITO BITENCOURT – Sartre Escola Se – Lauro de Freitas

CAIO HENRIQUE SACRAMENTO DA SILVA – Escola Dom Pedro I – Salvador

JULIANA BASTOS MIRANDA ARAGÃO – Colégio Paulo Vi – Vitória da Conquista

EDUARDA ABREU DE ALMEIDA – Colégio Batista El Shalon – Itambé

RAYELLE DA SILVA FREITAS – Colégio Municipal Osvaldo Pereira – Saúde

CAMILLE LORRANY SANTANA PEREIRA – Centro Educacional Julieta Cardoso David – Jacaraci

JOYCE LARA SANTOS ANDRADE – Escola Municipal Cleusa Maria de Carvalho Moreira – Camaçari

ARTHUR MOISÉS DOS SANTOS BONFIM – Colégio do Sagrado Coração de Jesus– Atualiza Empreendimentos Educacionais Ltda – Salvador

CRISLANNE SANTOS DA SILVA SOUZA – Centro de Educação e Recreação Anjo da Guarda – Amélia Rodrigues

LUIZ HENRIQUE RIOS MACIEL – Centro Educacional Manoel Geraldo Carneiro – Capela do Alto Alegre

CARMELINA ROCHA SANTOS – Centro Educacional Julieta Cardoso David – Jacaraci

MARIA LUISA RODRIGUES GONÇALVES – Colégio Edimaster – Irecê

LUIZ GUSTAVO GOMES CARDOSO – Colégio Batista El Shalon – Itambé

JOHNE LUIDE SANTOS DA SILVA – Colégio Batista El Shalon – Itambé

JOÃO PHILIPE MOTA GARCINDO – EE – Escola Epaminondas Caetano de Almeida – Prado

ISABELA DE SOUZA OLIVEIRA AMORIM – EE – Educandário Cristo Rei – Itambé

ENEDIO LIMA DE ALMEIDA FILHO – Escola Municipal Novo Tempo – Itaberaba

MARIA ELOIZA OLIVEIRA FERREIRA – Centro de Educação e Recreação Anjo da Guarda – Amélia Rodrigues

GÊNESIS MURIEL SANTOS DA SILVA – Escola Municipal Antônio Carlos Magalhaes – Antônio Gonçalves

THAYLANE NASCIEMNTO SANTOS – Escola Municipal Antônio Carlos Magalhaes – Antônio Gonçalves

THAIS SOUZA DOS ANJOS – Centro de Educação e Recreação Anjo da Guarda – Amélia Rodrigues

ANDERSON AMARILDO OLIVEIRA PAES – Centro Educacional de Pindai – Pindaí

KAIQUE FARIAS SILVA – EE – Educandário Cristo Rei – Itambé

ERICK SANTOS DA SILVA – Centro Educ. do Município de Uruçuca – Uruçuca

PAULO SANTANA ALVES – Colégio Estadual Deputado Jose Rocha – Municipalizado – Coribe

ANA BEATRIZ ALVEZ PEREIRA – Centro de Educação e Recreação Anjo da Guarda – Amélia Rodrigues

LUCIANO DOS SANTOS LEMOS JR. – Colégio Batista El Shalon – Itambé

SORAYA DOS SANTOS PEREIRA – Colégio Municipal do Rio da Caixa – Érico Cardoso

Nível B (1° ano)

- **MEDALHA OURO**

LEVI FERREIRA SANTOS NETO – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR – SALVADOR

MARIA REGINA SILVA DE LIMA JESUS – EE – COLÉGIO ESTADUAL PROFESSOR DIDIMO MASCARENHAS RIOS – POV DE CHAPADA – RIACHÃO DO JACUÍPE

VICTOR SILVEIRA COSTA DOS REIS – META EMPREENDIMENTOS EDUCACIONAIS LTDA – SALVADOR

BEATRIZ CRISTINA GIDI – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR – SALVADOR

FELIPE ANIBAL NUNES – CCOLÉGIO HELYOS – FEIRA DE SANTANA

LUCAS ARAÚJO FARIA – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR – SALVADOR

ARTUR MARQUES – COLÉGIO HELYOS – FEIRA DE SANTANA

BEATRIZ RODRIGUES FERNANDEZ – SARTRE ESCOLA SEB – LAURO DE FREITAS

- **MEDALHA PRATA**

RUAN PABLO RODRIGUES – CENTRO EDUCACIONAL MUNDAI – PORTO SEGURO

THIAGO HENRIQUE AZEVEDO SANTOS DE CARVALHO – INSTITUTO SOCIAL DA BAHIA – SALVADOR

MARIA ISABEL DOS SANTOS PRADO – COLÉGIO PAULO VI – VITÓRIA DA CONQUISTA

VÍTOR NUNES DE MENESES – INSTITUTO SOCIAL DA BAHIA – SALVADOR

JOAO VICTOR MEDEIROS MAGALHÃES – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

LUCAS DE ANDRADE PEREIRA MENDES – COLÉGIO SIMÉTRICO LTDA – FEIRA DE SANTANA

ANA LIZ DE LIMA FRANCA – EE – COLÉGIO ESTADUAL PROFESSOR DIDIMO MASCARENHAS RIOS – POV DE CHAPADA – RIACHÃO DO JACUÍPE

THIAGO SARMENTO VIDAL – CENTRO DE EDUCAÇÃO INTEGRAL DE IRECE – IRECÊ

LARA LUISE LIMA MARQUES – COLÉGIO SAO JORGE DOS ILHEUS – ILHÉUS

VINICIUS RAMOS SILVA – SARTRE ESCOLA SEB – LAURO DE FREITAS

LUAN GABRIEL SOUZA CASAES – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR – SALVADOR

PEDRO HENRIQUE ALVES – COLÉGIO APROVADO – IPIAÚ

MARIANA BENICIO DE ALMEIDA – COLÉGIO COMETA – IRECÊ

YASMIN SOUZA VILAS BÔAS DE JESUS – META EMPREENDIMENTOS EDUCACIONAIS LTDA – SALVADOR

EKILLY GEMIME GONSALVES FERREIRA – IEPIR-INST EDUCACIONAL PROF IRIS RIBEIRO – UTINGA

ESTER CABRAL CIRQUEIRA SANTOS – ESCOLA PADRE CICERO – VITÓRIA DA CONQUISTA

INÊS BARROS DALTRO COSTA – META EMPREENDIMENTOS EDUCACIONAIS LTDA – SALVADOR

WILLIAN NUNES OLIVEIRA – COLÉGIO PIAGET – VALENTE

FERNANDA LAROCCA – COLÉGIO SAO JORGE DOS ILHEUS – ILHÉUS

LUIZ FELIPE B. QUEIROZ – COLÉGIO GENESIS – FEIRA DE SANTANA

- **MEDALHA BRONZE**

LIZ ANDRADE VARELA – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR – SALVADOR

HENRIQUE CARNEIRO CARDOSO – EE – COLÉGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO – TANQUE NOVO

LETÍCIA KARIN NÓBREGA DORTA – ESCOLA MONTESSORI – PAULO AFONSO

ARNALDO DE LIRO LOPES – COLÉGIO CÂNDIDO PORTINARI – SALVADOR

DAVI MEDRADO MENDES – COLÉGIO SAO PAULO – SALVADOR

ANA BEATRIZ FERREIRA TEIXEIRA – COLÉGIO SETE DE SETEMBRO – PAULO AFONSO

GABRIEL SANTANA REMIGIO – CENTRO EDUCACIONAL MUNDAI – PORTO SEGURO

MARIA CLARA SANTANA DO ESPÍRITO SANTO – SARTRE ESCOLA SEB – LAURO DE FREITAS

LUIS FELIPE MARIANO VIEIRA – COLÉGIO CHRISTUS – SALVADOR

JHESSÉ CAMPOS RODRIGUES – COLÉGIO SIMETRICO LTDA – FEIRA DE SANTANA

STEFANE VITORIA DOS SANTOS – IFBA – CAMPUS VALENCA TENTO – VALENÇA

DAVI MONTEIRO GUERRA MERGULHÃO – COLÉGIO SETE DE SETEMBRO – PAULO AFONSO

JOÃO PEDRO LIMA BRUNO DE MATOS – COOPERATIVA EDUCACIONAL DE ITAPETINGA – ITAPETINGA

PEDRO HENRIQUE ANDRADE GUIMARÃES – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR – SALVADOR

NATAN BRITO DOS SANTOS – INSTITUTO SOCIAL OBJETIVO – SALVADOR

LORENA CARVALHO CAVALCANTE GONÇALVES – COLÉGIO SETE DE SETEMBRO – PAULO AFONSO

- **MENÇÃO HONROSA**

MARIA EDUARDA REIS – COLÉGIO HELYOS – FEIRA DE SANTANA

JULIA SILVA TEIXEIRA ARAGÃO – INSTITUTO EDUCARE DE PRADO-IEP – PRADO

MIRELLA VICTORIA SANTOS RRAMOS– META EMPREENDIMENTOS EDUCACIONAIS LTDA – SALVADOR

LAIZA MACHADO BRITO GARCIA DE CASTRO – SARTRE ESCOLA SEB – LAURO DE FREITAS

ARIANA FERNANDES FAGUNDES – META EMPREENDIMENTOS EDUCACIONAIS LTDA – SALVADOR

RENATA CALUMBY BELO – COLÉGIO APROVADO – IPIAÚ

KATHLEEN ANTONIA SANTOS PIMENTEL – CENTRO EDUCACIONAL IMPERIO DO SABER – SALVADOR

EULANE VITORIA OLIVEIRA SILVA – EE – COLÉGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO – TANQUE NOVO

MARIA EDUARDA KASSIANNEY DA SILVA – CENTRO EDUCACIONAL WALLON – MADRE DE DEUS

PEDRO DE SOUZA ANUNCIAÇAO – INSTITUTO SOCIAL PINDORAMA – SALVADOR

STÊPHANIE RACHEL DE MORAIS DOS SANTOS – COLÉGIO CHRISTUS – SALVADOR

LIDIANE LIMA SOUZA – EE – COLÉGIO ESTADUAL JOSE FERREIRA PINTO – FEIRA DE SANTANA

THIAGO COSTA AGUIAR – ESCOLA MONTESSORI – PAULO AFONSO

DAVID NEVES DE MENEZES – COLÉGIO PARAISO – LAURO DE FREITAS

LETICIA NUNES – CENTRO EDUCACIONAL MARIA MILZA – CRUZ DAS ALMAS

NARA KAROLLE SOUZA MARQUES – COL S FRANCISCO– CONG DAS RELIG FRANCISCANAS IMAC – ALAGOINHAS

CAMILA NATIELLE RODRIGUES MELO – COLÉGIO SETE DE SETEMBRO –PAULO AFONSO

NICOLLE ALBUQUERQUE MIOTT – COOPERATIVA EDUCACIONAL DE BARREIRAS – BARREIRAS

IGOR RÊGO PURIFICAÇÃO – INSTITUTO SOCIAL DE EDUCACAO – MACAÚBAS

MARIA EDUARDA NUNES SILVA – EE – COLÉGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO – TANQUE NOVO

RERINSON DAVID SANTOS SOUZA – EE – CENTRO EDUCACIONAL MANOEL TEIXEIRA LEITE – IRAQUARA

GABRIEL MACHADO NASCIMENTO – ESCOLA THAIANE PINHEIRO – FEIRA DE SANTANA

GEOVANA DOS SANTOS ANDRADE – EE – COLÉGIO ESTADUAL ROTARY – SALVADOR

GUILHERME CAUÃ FREITAS DA SILVA – COLÉGIO SETE DE SETEMBRO – PAULO AFONSO

JOÃO GONÇALVES SILVA – ESCOLA COOPERATIVISTA DE IRECE – IRECÊ

LORENA SENA BARBOSA – EE – CENTRO EDUCACIONAL CONEGO CUPERTINO DE LACERDA – DISTRITO BONFIM DE FEIRA – FEIRA DE SANTANA

VÍTOR MARTINS DIAS – COOPERATIVA EDUCACIONAL DE BARREIRAS – BARREIRAS

MARCEL OLIVEIRA POMPEU – COLÉGIO SAO JOSE LTDA – BARREIRAS

NILZA KARINA SANTOS SERAPIÃO – CENTRO EDUCACIONAL WALLON – MADRE DE DEUS

SÁRGIO GABRIEL DA SILVA – EE –COLÉGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO – TANQUE NOVO

LUCAS SANTOS PARAÍSO – IFBA – CAMPUS VALENCA TENTO – VALENÇA

GABRIELA CAMILY RODRIGUES SANTOS – EE – COLÉGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO – TANQUE NOVO

GUILHERME MARTINS CARDOSO OLIVEIRA – COLÉGIO PIAGET – VALENTE

KLAUS ABDIEL DA SILVA PANTALEÃO – EE – COLÉGIO ESTADUAL POLIVALENTE DE PAULO AFONSO – PAULO AFONSO

CLARA MARIANA PEDREIRA CORREIA – ESCOLA MONTESSORI – PAULO AFONSO

RANIEL STANZEL CARVALHO CARDEAL – EE – COLÉGIO ESTADUAL POLIVALENTE DE PAULO AFONSO – PAULO AFONSO

ANNA BETRIZ MARTINS NUNES ALVES – COLÉGIO CANDIDO PORTINARI SALVADOR

GABRIEL GARCEZ CAETANO – COLÉGIO MARIA EDITH RHODEN – SÃO DESIDÉRIO

GABRRIEL HENRIQUE BOMFIM DE OLIVEIRA – COLÉGIO CHRISTUS – SALVADOR

ARIELY OLIVEIRA ALVES – EE – CENTRO TERRITORIAL DE EDUCACAO PROFISSIONAL DO RECONCAVO – SANTO ANTÔNIO DE JESUS

ESTEFANNY CRUZ FERREIRA – EE – COLÉGIO ESTADUAL ANTONIO CARLOS MAGALHAES – SANTA INÊS

ALEX OLIVEIRA FERREIRA JUNIOR EE – COLÉGIO ESTADUAL DEPUTADO LUIS EDUARDO MAGALHAES – SALVADOR

ANDRÉIA GORGEM – COOPERATIVA EDUCACIONAL DE BARREIRAS – BARREIRAS

SOFIA VILANOVA MEIRELES – VITORIA-REGIA CENTRO EDUCACIONAL – SALVADOR

ARTEMISIA PAREDES DI SANTE – COLÉGIO EDIMASTER – IRECÊ

LAILA SANTOS ANDRADE – EE – CENTRO TERRITORIAL DE EDUCACAO PROFISSIONAL DO RECONCAVO – SANTO ANTÔNIO DE JESUS

RURIANE DE JESUS GUDES – EE – COLÉGIO ESTADUAL PROFESSOR EDGARD SANTOS – GOVERNADOR MANGABEIRA

POLIANA NERY DE JESUS – EE – COLÉGIO ESTADUAL ANTONIO CARLOS MAGALHAES – SANTA INÊS

ALYSSA FRANCO – SARTRE ESCOLA SEB – LAURO DE FREITAS

JÚLIA RODRIGUES DE OLIVEIRA – COLÉGIO SETE DE SETEMBRO – PAULO AFONSO

Nível C (2º ano)

- **MEDALHA DE OURO**

GABRIEL CARNEIRO BOMFIM – COLÉGIO BERNOULLI – SALVADOR

NALANDA FREITAS – COLÉGIO HELYOS – FEIRA DE SANTANA

FABRICIO ASFORA ROMERO ASSSUNÇÃO – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

GABRIELA LOULA DOURADO DO NASCIMENTO – COLÉGIO SAO PAULO – SALVADOR

SAMUEL ROZADOS DE SOUZA – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

GUSTAVO MONTEIRO PERRONE DE OLIVEIRA – COLÉGIO SAO PAULO – SALVADOR

LARHUNN RUAN MACHADO – COLÉGIO HELYOS – FEIRA DE SANTANA

VICTOR LAGO DO NASCIMENTO – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

GABRIEL JESUS ALVES FERNANDES – COLÉGIO SETE DE SETEMBRO – PAULO AFONSO

MARCO AURÉLIO CASTRO VALVERDE – COLÉGIO SAO PAULO – SALVADOR

- **MEDALHA DE PRATA**

NATHAN BARBIERI PRADO – COLÉGIO SAO PAULO – SALVADOR

LUIZ VIRGÍLIO BARRETO MARTELLO FILHO – SARTRE ESCOLA SEB – LAURO DE FREITAS

MARCELO FONSECA DOS REIS – COLÉGIO SAO PAULO – SALVADOR

JÚLIA MARIA MARQUES OLIVEIRA – EE – COLÉGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO – TANQUE NOVO

LUCAS MARINHO – COLÉGIO HELYOS – FEIRA DE SANTANA

GIOVANNA RODRIGUES VIEIRA DOS SANTOS – COLÉGIO BERNOULLI – SALVADOR

FELIPE CHIEH CHII APENBURG MA – COLÉGIO SAO PAULO – SALVADOR

PEDRO AZEVEDO DO VALE – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR – SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

CARLOS VITOR SOUZA PEREIRA – COLÉGIO LINCE LTDA – SALVADOR

LUANA E SILVA MOREIRA – COLÉGIO SAO PAULO – SALVADOR

ANA CLARA GONÇALVES – COLÉGIO OFICINA DE VITORIA DA CONQUISTA – VITÓRIA DA CONQUISTA

JULIA ROCHA TEIXEIRA – COLÉGIO CANDIDO PORTINARI – SALVADOR

PEDRO ANÍBAL NUNES BRITO – COLÉGIO HELYOS – FEIRA DE SANTANA

INGRID MUNIZ – COLÉGIO SAO JORGE DOS ILHEUS – ILHÉUS

RIAN ESDRAS PEREIRA MELO DOS SANTOS – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR – SALVADOR

BRUNO SILVA SOUZA – COLÉGIO DE SAO BENTO – SALVADOR

CAROLINA MACIEL NEVES – SARTRE ESCOLA SEB – LAURO DE FREITAS

DANIEL ALVES SOUZA MAIA – ESCOLA COOPERATIVISTA DE IRECE – IRECÊ

CLARISSA RIBEIRO LEITE – COLÉGIO SAO PAULO – SALVADOR

REBECA FUJIHARA KAGE – SARTRE ESCOLA SEB – LAURO DE FREITAS

ISABELLE ELYSEÉ RAMON E RIBAS DE ORNELAS FERREIRA – SARTRE ESCOLA SEB – LAURO DE FREITAS

SOPHIA COSTA HILLESHEIM – INSTITUTO SOCIAL DA BAHIA – SALVADOR

MARINA ABIB FERNANDES DE BARROS – COLÉGIO SAO PAULO – SALVADOR

JÚLIA BULHOSA SADIGURSKY – COLÉGIO CANDIDO PORTINARI – SALVADOR

LEO THIRSO PINTO DE FREITAS E SOUZA – COLÉGIO CANDIDO PORTINARI – SALVADOR

JAMILE GOMES PEREIRA DE BARROS – COLÉGIO SETE DE SETEMBRO – PAULO AFONSO

JOÃO BRENNER DE SOUZA GOMES – COLÉGIO SETE DE SETEMBRO – PAULO AFONSO

LUÍS EDUARDO ALMEIDA GAMA – COLÉGIO MADRE SAVINA PETRILLI – ITAPETINGA

- **MENÇÃO HONROSA**

DANILO OLIVEIRA ANDRADE – COLÉGIO BERNOULLI – SALVADOR

GUILHERME CASELLI – COLÉGIO HELYOS – FEIRA DE SANTANA

JOSÉ LUÍS GONCALVES JÚNIOR – COLÉGIO MADRE SAVINA PETRILLI – ITAPETINGA

JULIANA RAUÉDYS CARNEIRO – COOPERATIVA EDUCACIONAL DE SANTO ANTONIO DE JESUS RESP LTDA – SANTO ANTÔNIO DE JESUS

ANNA CLARA RODRIGUEZ GAMA – COLÉGIO MADRE SAVINA PETRILLI – ITAPETINGA

TITO BORGES ALMEIDA ROSSI – SARTRE ESCOLA SEB – LAURO DE FREITAS

KAUANNY SILVA SALES – COLÉGIO EDUCARTE – SERRINHA

PEDRO HENRIQUE ALMEIDA OLIVEIRA – COLÉGIO MARIA EDITH RHODEN – SÃO DESIDÉRIO

MARIANA LIGIA VASCONCELLOS DA SILVA – ESCOLA MONTESSORI – PAULO AFONSO

ANA BEATRIZ REGIS ALBERGARIA GRAMACHO – COLÉGIO LINCE LTDA – SALVADOR

CAROLAINE DO AMPARO ALVES BATISTA – COLÉGIO CANDIDO PORTINARI – SALVADOR

THIAGO CARVALHO DOS SANTOS – COLÉGIO COMETA IRECÊ

GABRIEL BARBOSA GOMES – SARTRE ESCOLA SEB – LAURO DE FREITAS

LUANA OLIVEIRA B. DOS SANTOS – COOPERATIVA EDUCACIONAL DE SANTO ANTONIO DE JESUS RESP LTDA – SANTO ANTÔNIO DE JESUS

GUSTAVO LEMOS VIEIRA – COLÉGIO PAULO VI – VITÓRIA DA CONQUISTA

ALMIR JUNQUEIRA MIRANDA JUNIOR – COLÉGIO EDUCARTE – SERRINHA

ALISSON DOS SANTOS VASCONCELLOS DE OLIVEIRA – CENTRO DE EDUCACAO COLIBRI – CANDEIAS

CATARINA LUÍZA P. B. SILVA – EMPREENDIMENTOS EDUCACIONAIS SENHORA DE GUADALUPE – SALVADOR

VICTOR AUGUSTO FARIAS ARAUJO – COLÉGIO EDUCARTE – SERRINHA

RAISSA LIMA DA FONSECA OTONI – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

KAMILLY CRISTINA RODRIGUES LIMA – CENTRO EDUCACIONAL MONTEIRO LOBATO – BRUMADO

AMANDA M. DOURADO MOITINHO – ESCOLA COOPERATIVISTA DE IRECE – IRECÊ

MILENA PEREIRA DE CARVALHO – INSTITUTO SOCIAL DA BAHIA – SALVADOR

YASMIN FIGHERA – COLÉGIO SAO JORGE DOS ILHEUS – ILHÉUS

MARCELO SANTOS PIRES – ADONIAS FILHO – ILHÉUS

ANA ROSENNA LOPES CARDOSO – ESCOLA MONTESSORI – PAULO AFONSO

EVELIN NICOLE SANTOS DE QUEIROZ – COLÉGIO BOM PASTOR – SALVADOR

VINICIUS RAFAEL MARQUES DE CARVALHO – ESCOLA MONTESSORI – PAULO AFONSO

PEDRO HENRIQUE FERREIRA SANDES – INSTITUTO SOCIAL DA BAHIA – SALVADOR

CAIO SOUSA DIAS – COOPERATIVA EDUCACIONAL DE BARREIRAS –. BARREIRAS

ENZO DANTAS SANTOS – INSTITUTO SOCIAL DA BAHIA – SALVADOR

RAFAEL LIMA DOS SANTOS CAIRO – CENTRO EDUCACIONAL MONTEIRO LOBATO – BRUMADO

THENDYÁLEF NUNES VAZ – COLÉGIO COMETA – IRECÊ

Nível D (3° ano)

- **MEDALHA DE OURO**

JÔNATAS MAGALHÃES SANTOS – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR – SALVADOR

PEDRO LUIZ MOREIRA SANTOS SILVA – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

JOSÉ CARLOS ANUNCIAÇÃO ROCHA NETO – COLÉGIO INTEGRAL –SALVADOR

GABRIEL NUNES MORAES – COLÉGIO SAO PAULO – SALVADOR

RENATA EDAES HOH – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

CARLOS ALBERTO SOARES JUNIOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR – SALVADOR

JOÃO VICTTOR DO NASCIMENTO TEIXEIRA – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

RICARDO BARROSO LOPES – COLÉGIO BERNOULLI – SALVADOR

IAN FABRI N. LADEIA – COLÉGIO OFICINA DE VITORIA DA CONQUISTA – VITÓRIA DA CONQUISTA

GABRIEL CARVALHO ANDRADE JEZLER – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

RAFAEL SOUZA FRANCO – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

PEDRO GOMES SANTANA DE SOUZA – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

FERNANDO VALVERDE PRADO MOREIRA – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR – SALVADOR

RYAN DA SILVA OLIVEIRA – COOPERATIVA EDUCACIONAL DE SANTO ANTONIO DE JESUS RESP LTDA – SANTO ANTÔNIO DE JESUS

- **MEDALHA DE PRATA**

JOÃO HENRIQUE MORAES DE ANDRADE – ESCOLA MONTESSORI – PAULO AFONSO

SARAH CRISTINE DE OLIVEIRA MACEDO – COLÉGIO PAULO VI VITÓRIA DA CONQUISTA

FRANCISCO SILVA SANTANA – COLÉGIO CANDIDO PORTINARI – SALVADOR

LAURA SOFIA PATERNINA TORRES – INSTITUTO SOCIAL DA BAHIA – SALVADOR

RENATO FELIPE BITTENCOURT FANECA MASCARENHAS – COLÉGIO SAO PAULO – SALVADOR

LOUISE BOMFIM MAGALHÃES FRANÇA – COLÉGIO MADRE SAVINA PETRILLI – ITAPETINGA

LUCAS RIOS – COLÉGIO SAO JORGE DOS ILHEUS – ILHÉUS

GUILHERME NEVES AZEVEDO – COLÉGIO HELYOS – FEIRA DE SANTANA

MATEUS RONI NORONHA DE CARVALHO – COLÉGIO SAO PAULO – SALVADOR

LUÍDI NEVES NASCIMENTO – COLÉGIO MADRE SAVINA PETRILLI – ITAPETINGA

GABRIEL MORAES SANTANA – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

NATÁLIA SOUZA PINTO – COLÉGIO HELYOS – FEIRA DE SANTANA

MARIA HELOISA CARVALHO – COLÉGIO HELYOS – FEIRA DE SANTANA

SOPHIE BEATRICE DE OLIVEIRA DEINHART – COLÉGIO SAO PAULO – SALVADOR

SANTHIAGO FERNANDES SANTOS – ESCOLA MONTESSORI – PAULO AFONSO

- **MEDALHA DE BRONZE**

VITOR ALVES DA SILVA – COLÉGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO TANQUE NOVO

MANUELLA PINTO DE ALMEIDA – COLÉGIO CANDIDO PORTINARI – SALVADOR

PEDRO HENRIQUE ATHAYDE DA COSTA LEAL – CCOLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

MARINA LOPES SANTIAGO – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

JOAO FRANCISCO SANTOS NUNES – COLÉGIO GENESIS – FEIRA DE SANTANA

SOFIA BICAS SARAIVA – COOPERATIVA EDUCACIONAL DE BARREIRAS – BARREIRAS

MARCOS DELEON NEVES DANTAS NERI – CENTRO DE EDUCAÇÃO INTEGRAL DE IRECÊ – IRECÊ

GUILHERME N. CAVALCANTI COLÉGIO OFICINA DE VITORIA DA CONQUISTA – VITÓRIA DA CONQUISTA

LUIZ AUGUSTO BELLO COLÉGIO SAO JORGE DOS ILHEUS – ILHÉUS

LUCAS SANTOS DIAS DO NASCIMENTO – COLÉGIO BATISTA DE ITABUNA – ITABUNA

LUMA SOUZA DOS SANTOS – COLÉGIO BERNOULLI – SALVADOR

RHAILAN FERNANDES ATAÍDE – CENTRO EDUCACIONAL MONTEIRO LOBATO – BRUMADO

LUMA MARYSA OLIVEIRA – ESCOLA COOPERATIVISTA DE IRECE – IRECÊ

LEONARDO COUTO – COLÉGIO SAO JORGE DOS ILHEUS – ILHÉUS

DAVI ALMEIDA DE SOUZA – SARTRE ESCOLA SEB – LAURO DE FREITAS

GABRIEL TEIXEIRA SILVA RINALDI – COLÉGIO JOSE NOGUEIRA – MACAÚBAS

VITOR FERNANDO LIMA RAMOS – ESCOLA MONTESSORI – PAULO AFONSO

VINICIUS CARDOSO RIBEIRO – COLÉGIO SIMETRICO LTDA – FEIRA DE SANTANA

ANNE RAFAELA SILVA DE ARAÚJO – COLÉGIO LINCE LTDA – SALVADOR

CAIO HEBERT SOUZA VIANA – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

MARIA PAULA RIBEIRO MACIEL – COLÉGIO COMETA – IRECÊ

CAROLINA BRITO R. ASSUNÇÃO – ESCOLA BATISTA DE BOM JESUS DA LAPA – BOM JESUS DA LAPA

MARIA FERNANDA DE S. R. ARGOLO COOPERATIVA EDUCACIONAL DE SANTO ANTONIO DE JESUS RESP LTDA SANTO ANTÔNIO DE JESUS

MAURO NETO – COLÉGIO HELYOS – FEIRA DE SANTANA

WINSTON SILVA SANTOS – ESCOLA MONTESSORI – PAULO AFONSO

JORDAN CARNEIRO DOURADO – ESCOLA COOPERATIVISTA DE IRECÊ – IRECÊ

LUDMILA SOLEDADE TEIXEIRA – EE – COLÉGIO DA POLICIA MILITAR – UNIDADE II CPM LOBATO – SALVADOR

LUCCA GIOVANNI LOBO GONÇALVES – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

- **MENÇÃO HONROSA**

CAROLINA CASTRO DA JUSTA – Colégio Bernoulli – Salvador

EDUARDO QUADROS SOUSA – Colégio Integral – Salvador

LEONARDO MOTA PASSOS – Colégio São Paulo – Salvador

FERNANDA RAFAEL DE SIQUEIRA ROCHA – Escola Montessori – Paulo Afonso

DANIEL ARAUJO DA SILVA SANTOS – Colégio Cometa – Irecê

AMANDA BUENO SILVA – Sartre Escola Se – Lauro de Freitas

CLARA MALAQUIAS BOAVENTURA – Colégio Cometa – Irecê

PHILIPE COSTA E SOUZA – Colégio Candido Portinari – Salvador

NATHIELLE CERQUEIRA ALVES – Colégio Simétrico Ltda – Feira de Santana

MAICON TONNIS MOÇO SANTOS – EE – Colégio Estadual de Tanque Novo – Tanque Novo

CARLOS GUILHERME A. BRANDÃO DE FARIAS – Escola Montessori – Paulo Afonso

ANTONIO EDUARDO LOPES BAHIA – Colégio Presbiteriano Augusto Galvão – Campo Formoso

ARTHUR BUENO SILVA – Sartre Escola Se – Lauro de Freitas

MATEUS CABRAL RAMOS – Centro Educacional Império do Saber – Salvador

TAISE SADOVSKI JÁCOME DA SILVA – Colégio Candido Portinari – Salvador

LUKAS LUAN FLORENCIO PEREIRA – Colégio Madre Savina Petrilli – Itapetinga

MARIA CRISTINA GEDEON – Colégio São Jorge dos Ilhéus – Ilhéus

DIEGO DOS SANTOS SOUZA – Colégio Jose Nogueira – Macaúbas

RANNE EDUARDA CARVALHO CEDRO – Centro de Educação Integral de Irecê – Irecê

PAULO HENRIQUE CÔRTES SOUZA – Colégio Integral – Salvador

ANA LUIZA RÊGO DIAS – Colégio Integral – Salvador

ANDRE COSTA LINO ALMEIDA – Colégio São Paulo – Salvador

DANIEL SANTOS DE OLIVEIRA – Instituto Educare De Prado-IEP – Prado

MARIA EDUARDA FERNANDES COSTA – Instituto Social de Educação – Macaúbas

AMANDA MARQUES SILVA – Colégio Presbiteriano Augusto Galvão – Campo Formoso

PEDRO HENRIQUE FERNANDES MACEDO – Colégio Lince Ltda – Salvador

JULIO CESAR ARAUJO VIEIRA – EE – Centro Educacional Manoel Teixeira Leite – Iraquara

JOÃO HENRIQUE ARAUJO CARNEIRO DA CUNHA – Colégio Piaget – Valente

MICHELE DE JESUS ALENCAR – EE – Colégio Estadual Luiz Viana Filho – Irecê

PEDRO HENRIQUE LIMA PEREIRA – Escola Montessori – Paulo Afonso

JOÃO VITOR MACEDO VITERBO – Colégio Bom Pastor – Salvador

DANIEL MACHADO FERREIRA – Colégio Candido Portinari – Salvador

MARIA EDUARDA GONZALEZ LOPES – Meta Empreendimentos Educacionais Ltda – Salvador

ANTÔNIO GABRIEL FERNANDES BARROS – Escola Montessori – Paulo Afonso

ADRIANA MASCARENHAS LIMA – Colégio Bom Pastor – Salvador

IAGO OLIVEIRA NASCIMENTO – Colégio Candido Portinari – Salvador

CARLOS EDUARDO GUEDES DE SANTANA – Maria Rita da Silva Costa Me – Salvador

JONAS SILVA SOUZA – Colégio Simétrico Ltda – Feira de Santana

ELTON ALVES GUIMARAES – Colégio do Sagrado Coração de Jesus- Atualiza Empreendimentos Educacionais Ltda – Salvador

HANA CAROLINA MARINHO SANTOS – EE – Colégio Estadual Democrático Dr. Romulo Almeida – Santo Antônio de Jesus

EVILY GOMES MARTINS – Colégio Cometa – Irecê

THALYTA SOUZA BARROS – Escola Montessori – Paulo Afonso

ADRIANO CARVALHO SIMÕES GUIMARÃES Sartre Escola Se – Lauro de Freitas

TIAGO SANTOS DE JESUS – IFBA – Campus Filho – Simões Filho

ONC – 2018

Nível A (9° ano)

MEDALHA DE PRATA

LEVI FERREIRA SANTOS NETO – Colégio Militar de Salvador – Salvador

MEDALHA DE BRONZE

LIZ ANDRADE VARELA – Colégio Militar de Salvador – SALVADOR

Nível B (1º ano)

MEDALHA BRONZE

MARIA EDUARDA GONÇALVES FREITAS – Colégio Militar de Salvador – Salvador

Nível C (2º ano)

MEDALHA DE PRATA

JOÃO VICTTOR DO NASCIMENTO TEIXEIRA – Colégio Integral – Salvador

JOSEPH INÁCIO VIEIRA OLIVEIRA GOMES – Colégio Militar de Salvador – Salvador

FELIPE JOSÉ VIDAL SOUZA – Colégio Antônio Vieira – Salvador

JOSÉ CARLOS A. ROCHA NETO – Colégio Integral – Salvador

GABRIEL NUNES MORAES – Colégio Anchieta – Salvador

CARLOS ROBERTO SOARES JUNIOR – Colégio Militar de Salvador –Salvador

MEDALHA DE BRONZE

JÔNATAS MAGALHÃES SANTOS – Colégio Militar de Salvador – Salvador

Nível D (3° ano)

MEDALHA DE PRATA

HENRIQUE BARROS OLIVEIRA – Colégio Antônio Vieira – Salvador

MEDALHA DE BRONZE

LUCAS VIANA REIS – Colégio Antônio Vieira – Salvador

ROBERTO SURIEL DE MELO REBOUÇAS – Colégio Integral – Salvador

MENÇÃO HONROSA

BRENDA DE SOUZA BASTOS BARBOSA – 3° Ano (Colégio Anchieta – Salvador)

BRUNO TEIXEIRA MACHADO – 3° Ano (Colégio Militar de Salvador)

CAIO MELO – 3º Ano (Colégio Anchieta – Salvador)

CLÁUDIO HENRIQUE CAVALCANTI TEIXEIRA – 2º Ano (Colégio Anchieta – Salvador)

ERICK SANTOS NERY – 3º Ano (Colégio Santo Antônio De Jesus – Santo Antônio De Jesus)

FABRÍCIO ASFORA ROMERO ASSSUNÇÃO – 1º Ano (Colégio Integral – Salvador)

GABRIEL ALONSO DOS SANTOS – 3º Ano (Colégio Militar de Salvador)

GABRIEL CARNEIRO BOMFIM – 1º Ano (Colégio Da Cooperativa Educacional de Caetité – Caetité)

GUSTAVO DE MATTOS IVO JUNQUEIRA – 3º Ano (Colégio Integral – Salvador)

GUSTAVO MONTEIRO PERRONE DE OLIVEIRA – 1º Ano (Colégio Anchieta – Salvador)

MATEUS RONI – 2º Ano (Colégio Anchieta – Salvador)

PEDRO BURLACCHINI SANCHES MARINHO – 2º Ano (Colégio Anchieta – Salvador)

PEDRO FERNANDES MAROCCI GONÇALVES – 3º Ano (Colégio Militar de Salvador)

PEDRO GOMES SANTANA DE SOUZA – 2º Ano (Colégio Integral – Salvador)

PEDRO HENRIQUE ATHAYDE DA COSTA LEAL– 2° Ano (Colégio Integral – Salvador)

PEDRO LUIZ MOREIRA SANTOS SILVA – 2° Ano (Colégio Integral – Salvador)

SOFIA FREITAS DIAS, 9° ANO (Colégio Oficina de Vitoria da Conquista)

THIAGO DO CARMO RODRIGUES PINTO – 2° Ano (Colégio Militar de Salvador)

VINÍCIUS GINEZ FERREIRA – 3° Ano (Colégio Integral – Salvador)

ONC – 2017

Nível A (9° ano)

MEDALHA DE OURO

PEDRO HENRIQUE ALVES SILVA DOS SANTOS – Colégio Militar – Salvador

MEDALHA DE BRONZE

FELIPE FARIAS RIBEIRO FILHO – Colégio Militar – Salvador

YURI DIAS DE MELLO BAHIA – Colégio Militar – Salvador

Nível B (1º ano)

MEDALHA BRONZE

PEDRO LUIZ MOREIRA SANTOS SILVA – Colégio Militar – Salvador

Nível C (2º ano)

MEDALHA DE OURO

GABRIEL ALONSO DOS SANTOS – Colégio Militar – Salvador

Nível D (3º ano)

MEDALHA DE OURO

LEONARDO ANDRADE JOAU E SILVA – Colégio Integral – Salvador

PAULO CÉSAR BAUSTISTA COUTO – Colégio Anchieta – Salvador

MEDALHA DE BRONZE

Gabriel Santana Leão dos Anjos – Colégio Militar – Salvador

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

OLIMPÍADA NACIONAL DE CIÊNCIAS (ONC) – 2016

Nível A (9° ano)

Menção Honrosa

JOÃO VITOR DUARTE VARMES – Instituto Francisco de Assis – Teixeira de Freitas

AMANDA BRITO APOLINÁRIO – Instituto Francisco de Assis – Teixeira de Freitas

Nível C (2° ano)

Medalha de Ouro

LEONARDO JOAU – Colégio Integral – Salvador

Menção Honrosa

IAN HENRIQUE CARDOSO SANTOS– Colégio Integral – Salvador

Nível D (3° ano)

Menção Honrosa

ISABELA BORGES BARRETO – Colégio Integral – Salvador

LUÍS FERNANDO LIMA VIEIRA – Instituto Federal da Bahia (IFBA) – Vitoria Da Conquista

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA JÚNIOR – 2019

MEDALHA DE OURO

ARTUR PINTO LORENZ (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

JANA ALMEIDA PACHECO DOS SANTOS (COLÉGIO MILITAR-SALVADOR)

RAFAEL MORENO RIBEIRO (COLÉGIO MILITAR-SALVADOR)

MEDALHA DE PRATA

GUSTAVO SILVANY TEIXEIRA GUBERT (COLÉGIO SARTRE COC-SALVADOR)

JOÃO VICTOR CORREIA BASTOS BRIANTI (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

MARIA EDUARDA LEÃO ALMEIDA (COLÉGIO IDEIA- JEQUIÉ)

RAFAEL MENEZES SANTOS (COLÉGIO IDEIA- JEQUIÉ)

SOFIA VALVERDE VILLAS BOAS (COLEGIO SAO PAULO-SALVADOR)

VINICIUS GUANDALINI CILLA (COLÉGIO SARTRE COC-SALVADOR)

MEDALHA DE BRONZE

AURÉLIO SERAFIM DA COSTA NETO (ESCOLA PROMOVE- BOM JESUS DA LAPA)

ARTHUR HENRIQUE BATZAKAS DE SOUZA MATOS (COLÉGIO JOÃO PAULO I- FEIRA DE SANTANA)

ARTUR ROZADOS DE SOUZA (COLÉGIO ANCHIETA- SALVADOR)

ARTHUR CARLOS JACOBINA PIRES FILHO (COLÉGIO MILITAR-SALVADOR)

ATHINA BRANDÃO BRANCO (SARTRE COC- SALVADOR)

ANNA BEATRIZ LAGE FERNANDES (COLÉGIO SS SACRAMENTO- SALVADOR)

ANA LUÍSA SILVA LIMA FIGUERÊDO (COLÉGIO JOÃO PAULO I- FEIRA DE SANTANA)

ANA FLÁVIA SOUZA ANDRADE (COLÉGIO SARTRE COC- SALVADOR)

BERNARDO LIMA ESCARIZ (COLEGIO SAO PAULO- SALVADOR)

CAROLINA COSTA AQUINO (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

CAMILA PEDREIRA BARAÚNA (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

CAIO NASCIMENTO FRAGA DOS SANTOS (COLÉGIO INTEGRAL- SALVADOR)

CARLOS ANDREY TORRES DA SILVA (E.M. EDIVALDO M. BOAVENTURA- CAMAÇARI)

DAVI CERQUEIRA SALINAS PIRES (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

DANIELE FRAZÃO COSTA (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

DIMITRE BRANDÃO DE ALMEIDA (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

FERNANDA CAMPOS VITORINO (COLÉGIO ANCHIETA- SALVADOR)

GRAZIELLE BARBOSA OLIVEIRA (COLÉGIO ANTONIO VIEIRA- SALVADOR)

GUILHERME CERDEIRA DE ATAIDE (COLÉGIO ANTONIO VIEIRA- SALVADOR)

GUILHERME SILVA FREIRE (COLÉGIO JOÃO PAULO I- FEIRA DE SANTANA)

GIULIA MOREIRA SOUTO MENEZES (COLÉGIO ANTONIO VIEIRA- SALVADOR)

GIULIA BEATRIZ BORGES SOUZA (SARTRE COC- SALVADOR)

GUSTAVO ELPIDIO RIBEIRO DA SILVA (COLEGIO SAO PAULO- SALVADOR)

HANNAH KAREN PEREIRA ALBUQUERQUE (SARTRE COC- SALVADOR)

HORÁCIO LINS GANEM (COLEGIO SAO PAULO- SALVADOR)

IAN ALVES BEZERRA (COLÉGIO DOM PEDRO II- JEQUIÉ)

ISABELA ERDENS RIBEIRO (COLEGIO SAO PAULO- SALVADOR)

JOÃO PAULO MOINHOS PEREIRA BERENGUER (COLÉGIO SS SACRAMENTO-SALVADOR)

JOÃO VITOR OLIVEIRA COIMBRA (COLEGIO SAO PAULO- SALVADOR)

JOÃO FELIPPE GOMES FREITAS (SARTRE COC- SALVADOR)

JOSÉ BENTO ALVES FAGUNDES FOGAÇA (COLÉGIO ANTONIO VIEIRA- SALVADOR)

JULIA BARRETO MATOS (COLÉGIO IDEIA- JEQUIÉ)

JÚLIA CAFÉ FONSÊCA CARDOSO (SANTO ANTONIO DE JESUS- SANTO ANTÔNIO DE JESUS)

LETÍCIA GOMES SAID (COLÉGIO IDEIA- JEQUIÉ)

LUCAS COSTA CHAVES (SARTRE COC- SALVADOR)

MARINA MARIA OLIVEIRA MONIZ (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

MIRIENE RODRIGUES PEREIRA (COLÉGIO MUNIC. MANOEL NOVAIS- CORAÇÃO DE MARIA)

PEDRO ANTÔNIO ALMEIDA E NOGUEIRA (COLÉGIO ANTONIO VIEIRA- SALVADOR)

RYAN BARBOSA CASTRO (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

SAULO DAVI SOUZA VIEIRA (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

SAFIRA SILVA MOURA DE SOUZA (SANTO ANTONIO DE JESUS- SANTO ANTÔNIO DE JESUS)

SOL GOUVEIA TIMARCHI (SARTRE COC- SALVADOR)

VITOR LORDÊLO MARINHO VIEIRA (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

MENÇÃO HONROSA

ALANA SANTOS ARAÚJO (COLÉGIO JOÃO PAULO I-FEIRA DE SANTANA)

ALICE DIAS LEMOS (SARTRE COC- SALVADOR)

ALEXANDRE PEREIRA GOMES ALVES (SARTRE COC- SALVADOR)

ANA LUÍZA CEZAR (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

ANA CLARA ANDRADE PINTO DA SILVA (COLÉGIO SS SACRAMENTO- SALVADOR)

ÁTILA SANTOS DA PAIXÃO (SARTRE COC- SALVADOR)

ARTUR MATEO FREIRE DE JESUS (COLÉGIO MÓDULO- SALVADOR)

ARTHUR SOUZA FERNADES (SANTO ANTONIO DE JESUS- SANTO ANTÔNIO DE JESUS)

AURÉLIO VELOSO LEAL NETO (COLÉGIO ANTONIO VIEIRA- SALVADOR)

ÁVELY DOS SANTOS SOUZA (COLÉGIO IDEIA- JEQUIÉ)

BÁRBARA DE SANTANA SILVA (SARTRE COC- SALVADOR)

BEATRIZ COSTA NEIVA (COLÉGIO ANTONIO VIEIRA- SALVADOR)

BRUNO JAMBEIRO MESQUITA (COLÉGIO ANTONIO VIEIRA- SALVADOR)

CATARINA DA COSTA ANGELIM GOMES DE LIMA (COLÉGIO ANTONIO VIEIRA- SALVADOR)

CAROLINA SANTOS GUTTMANN BICHO (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

CAROLINA FONTOURA ALMEIDA (COLÉGIO ANTONIO VIEIRA- SALVADOR)

DANIEL ERNST MORAIS KUNZ (COLÉGIO ANCHIETA- SALVADOR)

EDUARDA DOS SANTOS DE QUEIROZ (CENTRO EDUCACIONAL CANAPOLENSE- CANÁPOLIS)

GABRIEL DOS SANTOS BENTO (COL. NSA. SRA. DA CONCEIÇÃO- SALVADOR)

GABRIEL LISBOA DANTAS (COLÉGIO ANTONIO VIEIRA- SALVADOR)

GABRIELA VICENTE JULIANO (COLÉGIO SS SACRAMENTO- SALVADOR)

GUILHERME CÉSAR ROCHA BOA MORTE (COLÉGIO ANTONIO VIEIRA- SALVADOR)

GUSTAVO RIOS FECHINE (SARTRE COC- SALVADOR)

GIULIA ARRUDA DE SOUZA OLIVEIRA (SARTRE COC- SALVADOR)

GIOVANNA PEREIRA BRAGA (COLÉGIO IDEIA- JEQUIÉ)

GUSTAVO SOARES DIAS (ESCOLA PROMOVE- BOM JESUS DA LAPA)

HANNAH SOUZA PASSOS (COLÉGIO NOSSA SENHORA DA LUZ- SALVADOR)

HENRIQUE GUARABYRA ALVES (ESCOLA PROMOVE- BOM JESUS DA LAPA)

ISABELLA CAMILY NATO ROSA (SARTRE COC- SALVADOR)

INGRID COSTA REIS (SARTRE COC- SALVADOR)

JOÃO PAULO ATANÁZIO SODRÉ (COLEGIO SAO PAULO- SALVADOR)

JOÃO FELIPE DE ANDRADE OLIVEIRA (COLÉGIO JOÃO PAULO I- FEIRA DE SANTANA)

JOÃO PEDRO ARAÚJO FERREIRA DA SILVA (COLEGIO SAO PAULO- SALVADOR)

LARA LEMOS SANTIAGO (SANTO ANTONIO DE JESUS- SANTO ANTÔNIO DE JESUS)

LARA DE ALMEIDA BEVILAQUA MOREIRA (COLÉGIO ANCHIETA- SALVADOR)

LEANDRO ALVES THIAGO (E.M. NOVO BRUMADO- BRUMADO)

LOUISE VICTÓRIA SANCHES BARBOSA (COLÉGIO SS SACRAMENTO- SALVADOR)

LIN DYLON RIBEIRO (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

LUIZ AMÉRICO CARVALHO SILVA FERNANDES (COLÉGIO ANCHIETA- SALVADOR)

LUIZA VILASBOAS CASTRO (ESCOLA PROMOVE- BOM JESUS DA LAPA)

MATEUS OLIVEIRA LEFUNDES (COLÉGIO LIRIO DOS VALES- FEIRA DE SANTANA)

MARIA KLARA DE ALMEIDA LINS CAVALCANTE (COLÉGIO MUNIC. MANOEL NOVAIS- CORAÇÃO DE MARIA)

MARIA LUIZA MARINS BARBOSA (SARTRE COC- SALVADOR)

MARIA LUIZA BASTOS LEAHY (COLÉGIO ANCHIETA- SALVADOR)

MARIA EDUARDA PIRES MARQUES (COLÉGIO JOÃO PAULO I- FEIRA DE SANTANA)

MARIA EDUARDA SOUZA NUNES (SARTRE COC- SALVADOR)

MARCELA TOURINHO MACHADO BARRETO (SARTRE COC- SALVADOR)

MARCELLE LEAL DE CASTRO GENTIL SILVA (SARTRE COC- SALVADOR)

MARCOS FELIPE CRUZ OLIVEIRA FALCÃO (SARTRE COC- SALVADOR)

MELISSA CASTELO BRANCO SILVEIRA (COLÉGIO MÓDULO- SALVADOR)

NATAN ARAUJO CABRAL (COL. NSA. SRA. DA CONCEIÇÃO- SALVADOR)

NICOLE SOUZA TOLEDO BARROS (SARTRE COC- SALVADOR)

PEDRO IVO TORRES SANTANA (SARTRE COC- SALVADOR)

RAFAELLA PRATES BELMONTE (COLÉGIO SS SACRAMENTO- SALVADOR)

RAFAELA MORAES OLIVEIRA (COLÉGIO IDEIA- JEQUIÉ)

RAFAEL MELO SANTOS (SARTRE COC- SALVADOR)

RAMSÉS JESÚS BERNAL CASTRO (SARTRE COC- SALVADOR)

RAPHAEL MARINHO SANTOS MARQUES (COLÉGIO JOÃO PAULO I- FEIRA DE SANTANA)

RAPHAEL CALDAS DE LA TORRE (COLÉGIO ANTONIO VIEIRA- SALVADOR)

RAQUEL CAVALCANTE CEDRAZ CARIBÉ (COLÉGIO SS SACRAMENTO- SALVADOR)

REBECCA SOUZA PALMEIRA (SARTRE COC- SALVADOR)

RENATA FARIAS DE MOURA (COLÉGIO ANCHIETA- SALVADOR)

SARAH QUEIROZ DE OLIVEIRA SANTANA (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

THIAGO LIMA CARVALHO DE BARROS (COLÉGIO ANCHIETA- SALVADOR)

VICTOR RIBEIRO CUNHA (SARTRE COC- SALVADOR)

VINICIUS GALVÃO LEITE DOS SANTOS (SARTRE COC- SALVADOR)

OLIMPÍADA OBQJr – 2018

MEDALHA DE PRATA

LEVI FERREIRA SANTOS NETO – 9°ano – Colégio Militar – Salvador

MEDALHA DE BRONZE

PEDRO HENRIQUE OLIVEIRA RÊGO – 9°ano – Colégio José Nogueira – Macaúbas

PEDRO HENRIQUE ALVES – 9°ano – Colégio Aprovado – Ipiaú

ARTHUR PINTO LORENZO – 8°ano – Colégio Militar – Salvador

BEATRIZ CENDON DE PAULA – 9°ano – Colégio Anchieta – Salvador

AMANDA DIAS PINHEIRO – 9°ano – Colégio Dom Pedro II – Jequié

RENATA CALUMBY BELO – 9°ano – Colégio Aprovado – Ipiaú

JOÃO VICTOR CORREIA BASTOS BRIANTI – 8°ano – ano – Colégio Militar – Salvador

RAFAEL DE SOUZA BRITTO – 9°ano – Colégio Anchieta – Salvador

PEDRO HENRIQUE BARBOSA DE BARROS – 9°ano – Sartre COC – Salvador

SOPHIA CHETO DE QUEIROZ FONSECA – 9°ano – Sartre COC – Salvador

GABRIEL SIQUEIRA FONTES – 9°ano – Colégio Anchieta – Salvador

SOFIA ROCHA SAMPAIO – 9°ano – Colégio Dom Pedro II – Jequié

JANA ALMEIDA PACHECO DOS SANTOS – 8°ano – Colégio Militar – Salvador

HENRIQUE JOSÉ SILVA MORAIS FILHO – 9°ano – Salesiano Dom Bosco – Salvador

MENÇAO HONROSA

LUCAS ARAÚJO FARIA – 9°ano – Colégio Militar – Salvador

CARLA MEIRA BARROS – 9°ano – Colégio Dom Pedro II – Jequié

ALICIA SUAREZ DE SÁ OLIVEIRA – 9°ano – Colégio Anchieta – Salvador

PEDRO AFONSO GOMES DE ANDRADE – 9°ano – Colégio São Paulo – Salvador

CAROLINA SOUZA CORDEIRO – 9°ano – Colégio Militar – Salvador

BERNARDO MONTENEGRO COTIAS FONSECA – 9°ano – Sartre COC – Salvador

GUILHERME GONÇALVES DE BRITTO – 9°ano – Sartre COC – Salvador

JOÃO VICTOR FRAGA DE CARVALHO SANTOS – 9°ano – Sartre COC – Salvador

GIOVANNI OLIVEIRA MUSTAFA – 9°ano – Colégio São Paulo – Salvador

SAULO BERNARDINO MELO – 9°ano – Colégio Aprovado – Ipiaú

TIAGO DUNHAM SALES – 9°ano – Colégio Módulo – Salvador

MARIA EDUARDA SANTOS BARRETO FRANÇA – 9°ano – Salesiano Dom Bosco – Salvador

ANA CAROLINA CAMPOS CARVALHO – 9°ano – Colégio Anchieta – Salvador

HAGMAR TINOCO MADEIRA – 9°ano – Sartre COC – Salvador

OLIMPÍADA OBQJr – 2017

MEDALHA DE PRATA

GUSTAVO MONTEIRO PERRONE DE OLIVEIRA – 9º ano, Colégio Anchieta – SALVADOR

MEDALHA DE BRONZE

FABRÍCIO ASFORA ROMERO ASSUNÇÃO – 9º ano, Colégio Antônio Vieira – SALVADOR

JERÔNIMO SOARES OLIVEIRA JÚNIOR – 9º ano, Colégio Anchieta – SALVADOR

SAMUEL ANDRADE VERONESE DOS REIS – 9º ano, Colégio Sartre Coc – SALVADOR

OLIMPÍADA OBQJr – 2016

MEDALHA DE BRONZE

MARIANA FERRARI FONSECA – Colégio Anchieta – SALVADOR

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

OLIMPÍADA OBQJr – 2015

MEDALHA DE OURO

MATHEUS VINÍCIUS DE M. FONTOURA – Colégio Anchieta – SALVADOR

MEDALHA DE PRATA

GIOVANNA M. M. CAVALCANTE B. DE SOUSA – Colégio Anchieta - SALVADOR

MARIA CLARA SOUZA DE FREITAS – Colégio Anchieta - SALVADOR

MEDALHA DE BRONZE

AMANDA SOUZA RODRIGUES - Colégio Anchieta - SALVADOR

ANA LUISA DE AGUIAR ALMEIDA SILVA - Colégio Sarte Coc - SALVADOR

ANDRÉ DEVAY TORRES GOMES -Colégio Anchieta - SALVADOR

BRENDA DE SOUSA BASTOS BARBOSA -Colégio Anchieta - SALVADOR

CAIO PEREIRA DE OLIVEIRA – Colégio Sarte Coc – SALVADOR

CAMILLE ARAGÃO ROSSETTI – Colégio Anchieta – SALVADOR

GABRIELLA SALES DE MACÊDO – Colégio Anchieta – SALVADOR

LEONARDO SILVA SÔÑORA FERREIRA –Colégio Sarte Coc – SALVADOR

LUCAS NAVARRO FERREIRA –Colégio Anchieta – SALVADOR

MARIANNA GOMES DA SILVA –Colégio Sarte Coc – SALVADOR

MILENA FERNANDES DE OLIVEIRA –Colégio Anchieta – SALVADOR

OTTO CRUZ FERNANDES – Colégio Sarte Coc – SALVADOR

PEDRO BURLACCHINI SANCHES MARINHO – Colégio Anchieta – SALVADOR

RONI BARRETO DA SILVA –Colégio Anchieta – SALVADOR

TIAGO DOMINGOS ALMEIDA SOUZA – Colégio Sarte Coc – SALVADOR

ALUNOS DESTAQUE DO 8°ANO

DANIEL HERNAN VARGAS RAMOS – Colégio Anchieta – SALVADOR

MARCELLO VICTOR FERREIRA E SILVA –Colégio Anchieta – SALVADOR

PEDRO BURLACCHINI SANCHES MARINHO – Colégio Anchieta – SALVADOR

VANESSA CUNHA MACHADO –Colégio Anchieta – SALVADOR

OLIMPÍADA OBQJr – 2014

- **MEDALHA DE PRATA**

MARIA CLARA SOUZA DE FREITAS, 8° – Colégio Anchieta – SALVADOR

RODRIGO CAMPOS DE OLIVEIRA PINTO, 9° – Colégio Anchieta – SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

AMANDA BRITO DA SILVA, 9° – Colégio Santo Antônio de Jesus – Santo Antônio de Jesus

AMANDA LIS CARNEIRO PATAS DA CUNHA, 9° – Sartre Coc – Salvador

ANA LUISA NOGUEIRA DOS SANTOS, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

BEATRIZ DO NASCIMENTO GARCIA MORENO, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

BRUNO ALBAN MOSCOZO, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

CARLOS ALBERTO VIANNA CANTHARINO NETO, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

DANIEL DA ROCHA CARNEIRO, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

DANIELA D´AMORIM BARRETO, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

DOUGLAS COLOMBO NELLI PESSANHA, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

EDUARDO MICHELI MORAES COSSIO, 9° – Sartre Coc – Salvador

ENZO DE ARAÚJO MELO, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

ESTHER CARVALHO DE JESUS, 9° – Colégio SS Sacramento – Salvador

ESTHER FERNANDES MALTEZ FARIAS, 9° – Sartre Coc – Salvador

FELIPE CALMON CABORÉ GALVÃO, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

GABRIELA SARNO BRANDÃO, 9° – Colégio Antônio Vieira – Salvador

GUSTAVO BAZIN VIEIRA MAUCHLE, Colégio SS Sacramento – Salvador

JOÃO VICTOR DA CRUZ ALMEIDA, 9° – Sartre Coc – Salvador

JÚLIA MAGALHÃES GUITZEL, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

JÚLIA RUSH PINTO VASCONCELOS, 9° – Colégio Antônio Vieira – Salvador

LARA CAROLINA DE ALMEIDA OLIVEIRA, 9° – Sartre Coc – Salvador

LUCAS ANGELITO DEOMONDES DE JESUS, 9° Colégio Antônio Vieira – Salvador

LUÍSA AZI, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

MARCELA ALBAN MOSCOZO, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

MARCELO VIANNA CHAVES SEABRA, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

MARIA LUIZA LEITÃO RIBEIRO, 9° – Colégio Antônio Vieira – Salvador

MARIANA CAMELIER MASCARENHAS, 9° – Colégio Antônio Vieira – Salvador

MARIANA DO CARMO NASCIMENTO, – Sartre Coc – Salvador

MARIANA OLIVEIRA AMARANTE MORENO, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

MICHELLE LIMA CONCEIÇÃO, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

MYLLA PADILHA COSTA, 9° – Sartre Coc – Salvador

RAFAEL ABIB FERNANDES DE BARROS, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

RAFAEL CALMON CABORÉ GALVÃO, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

RAPHAEL LÍRIO SANTOS SILVA, 9° – Colégio SS Sacramento– Salvador

REBECA NERY MARQUES, 9° – Colégio SS Sacramento – Salvador

SAMUEL DE QUEIROZ VILAS BOAS SANTOS, 9° – Dom Pedro II – Jequié

SOFIA SAYURI MIYAMOTO, 9° – Colégio Cândido Portinari – Salvador

THAIS FARIAS LEITE, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

THIAGO FREITAS VENTURA, 9° – Colégio Anchieta – Salvador

VICTORIA MENDONÇA COSTA SILVA, 9° – Colégio Antônio Vieira – Salvador

VINICIUS ARAÚJO LEMOS, 9° – Colégio Militar de Salvador – Salvador

OLIMPÍADA OBQJr – 2013

- **MEDALHA DE BRONZE**

MOISÉS SANTANA OLIVEIRA
Colégio Santo Antônio de Jesus – Santo Antônio de Jesus

MARIA LUÍSA SOUZA BARBOSA
Colégio Dom Pedro II – JEQUIÉ

OLIMPÍADA OBQJr – 2012

- **MEDALHA DE OURO (Primeiro Lugar)**

RODRIGO SILVA FERREIRA
Colégio Militar– SALVADOR

- **MEDALHA DE PRATA**

BRUNO FELIPE SANTOS DE OLIVEIRA- Escola Batista Bíblica - SALVADOR
IGOR RADEL RIBEIRO - Colégio Antônio Vieira - SALVADOR
LEONARDO OLIVEIRA REIS - Colégio Anchieta - SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

NAYARA LIMA RICHA CRUZ - Colégio Anchieta - SALVADOR
SEON AUGUSTO DE SOUZA FERREIRA - Colégio Militar - SALVADOR

OLIMPÍADA OBQJr - 2011

- **MEDALHA DE PRATA**

IAGO DANTAS FIGUEIRÊDO
Colégio Anchieta - SALVADOR

- **MEDALHA DE PRATA**

DANIEL PINHEIRO MOTA DA S. FERREIRA
Colégio Antônio Vieira - SALVADOR

- **MEDALHA DE PRATA**

FELIPE D'AMORIM BARRETO
Colégio Anchieta - SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

MARIA PAULA TELLEZ FRIAS
Colégio Anchieta - SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

ROBERTO REBOUÇAS PRATES FILHO
Colégio Anchieta - SALVADOR

OLIMPÍADA OBQJr - 2009

- **MEDALHA DE BRONZE**

DANIEL FERREIRA MATOS
Colégio Sartre - Coc - SALVADOR

OLIMPÍADA OBQJr – 2008

- **MEDALHA DE PRATA**

FELIPE GUSTAVO ANDRADE DE MAGALHÃES
Colégio Sartre - Coc - SALVADOR

OLIMPÍADA NORTE-NORDESTE DE QUÍMICA

XXV - OLIMPÍADA N/NE – 2019

- **MEDALHA DE OURO**

PEDRO LUIZ MOREIRA SANTOS SILVA (COLÉGIO INTEGRAL- SALVADOR)

- **MEDALHA DE BRONZE**

NAIM SHAIKHZADEH SANTOS (COLÉGIO OFICINA- SALVADOR)

- **MENÇÃO HONROSA**

AMILTON VITOR MAGALHÃES SOUZA (IFBA- SALVADOR)

BEATRIZ BARBOSA OLIVEIRA FALHEIROS (IFBA- SALVADOR)

BRUNO MORAES REIS (ESCOLA ANÍSIO TEIXEIRA- EUNAPOLIS)

ELDER GABRIEL DE JESUS CARVALHO BISPO (COLÉGIO EST. LUIS ALBERTO SILVA MUNIZ- UTINGA)

FELIPE JOSÉ VIDAL SOUZA (COLÉGIO ANTÔNIO VIEIRA- SALVADOR)

HENRIQUE SOARES DE ALMEIDA (COLÉGIO ANTÔNIO VIEIRA- SALVADOR)

JÔNATAS MAGALHÃES SANTOS (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

JOSÉ CARLOS ANUNCIAÇÃO ROCHA NETO (COLÉGIO INTEGRAL- SALVADOR)

JOSEPH INÁCIO VIEIRA OLIVEIRA GOMES (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

MARIA CAROLINA PARAISO LOPES (COLÉGIO SARTRE COC- LAURO DE FREITAS)

PEDRO BURLACCHINI SANCHES MARINHO (COLÉGIO ANCHIETA- SALVADOR)

PEDRO HENRIQUE ATHAYDE DA COSTA LEAL (COLÉGIO INTEGRAL- SALVADOR)

WILLIAN FRAGA AZEVEDO (COLÉGIO IMPACTO- LAURO DE FREITAS)

XXIV - OLIMPÍADA N/NE – 2018

- **MEDALHA DE OURO**

HENRIQUE BARROS OLIVEIRA - COLÉGIO ANTÔNIO VIEIRA - SALVADOR

- **MEDALHA DE PRATA**

GABRIEL ALONSO DOS SANTOS – COLÉGIO MILITAR – SALVADOR

AMANDA PASSOS PORTUGAL – COLÉGIO HELYOS – FEIRA DE SANTANA

LUCAS VIANA REIS – COLÉGIO ANTÔNIO VIEIRA – SALVADOR

JÚLIO LAMARTINE BASTOS ARAÚJO HAYNE DE OLIVEIRA – COLÉGIO MILITAR – SALVADOR

ÍCARO ARGONAUTA RAZERA DE AZEVEDO FILHO COLÉGIO HELYOS – FEIRA DE SANTANA

- **MEDALHA DE BRONZE**

AGNALDO PETRÔNIO GOMES NETO – COLÉGIO MILITAR – SALVADOR

RICARDO COSTA DE SANTANA PITA MATOS – IFBA – SALVADOR

MILENA FERNANDES DE OLIVEIRA – COLÉGIO ANCHIETA – SALVADOR

RONI BARRETO DA SILVA SARTRE COC – SALVADOR

THIAGO FASCIO BARBOSA COLÉGIO CÂNDIDO PORTINARI – SALVADOR

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

XXIII – OLIMPÍADA N/NE – 2017

- **MEDALHA DE PRATA**

LUCAS DA PAZ MAGALHÃES – COLÉGIO ANTÔNIO VIEIRA – SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

IAN HENRIQUE CARDOSO – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

LEONARDO ANDRADE JOAU E SILVA – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

UEDSON DA SILVA DAS NEVES – IFBA – CAMPUS SALVADOR

XXII – OLIMPÍADA N/NE – 2016

- **MEDALHA DE BRONZE**

ERIC SUZART SOUZA – INSTITUTO FEDERAL DA BAHIA – CAMPUS SALVADOR

GABRIEL MORAES KLEIMAN – COLÉGIO IMPACTO – SALVADOR

RAFAEL DULTRA GOMES DE ALMEIDA – SARTRE-COC – SALVADOR

XXI – OLIMPÍADA N/NE – 2015

- **MEDALHA DE OURO**

SEON AUGUSTO DE SOUZA FERREIRA – COLÉGIO MILITAR – SALVADOR

MATHEUS FORTUNATO JANDIROBA BARROS – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

- **MEDALHA DE PRATA**

FLÁVIA PINEIRO NERY – COLÉGIO ANTÔNIO VIEIRA – SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

CAROLINA DE SOUSA SAMPAIO – COLÉGIO ANCHIETA – SALVADOR

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

XX – OLIMPÍADA N/NE – 2014

- **MEDALHA DE OURO**

JOÃO PAULO MOTA TELLES – COLÉGIO ANCHIETA – SALVADOR

- **MEDALHA DE PRATA**

BRENNO LAVIGNE DINIZ – COLÉGIO N. SRA. DA CONCEIÇÃO – SALVADOR

VIVIANE SILVA SOUZA – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

FELIPE D'AMORIM BARRETO – COLÉGIO ANCHIETA – SALVADOR

BRENO LIMA DE ALMEIDA – COLÉGIO ANCHIETA – SALVADOR

SARAH BARRETO ORNELLAS – COLÉGIO ANCHIETA – SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

ANA LUIZA NOGUEIRA MORORÓ – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

LUCAS SILVA LOUREIRO – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

VITOR LEITE GONZALÉZ – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

XIX – OLIMPÍADA N/NE – 2013

- **MEDALHA DE OURO**

LUIZ DE PAULO SANTANA –Instituto Federal da Bahia – (Campus Salvador)

RODRIGO REIS SILVA – Colégio Santo Antônio de Jesus – Santo Antônio de Jesus

- **MEDALHA DE PRATA**

MANOEL MAURÍCIO NEVES GUMES – Colégio Integral – Salvador

PEDRO PAULO BARRETO GUIMARÃES – Colégio Sartre Coc – Nobel – Salvador

- **MEDALHA DE BRONZE**

THIAGO MATHEUS SANTOS RIOS – Instituto Federal da Bahia – Campus Salvador

DANIEL IMBASSAHY DE SÁ B.C. e SILVA – Colégio Integral– Salvador

JONATAS MELO DE SANTANA – Instituto Federal da Bahia – Campus Valença

XVIII – OLIMPÍADA N/NE – 2012

- **MEDALHA DE BRONZE**

DIEGO RODRIGUES CARVALHO – Colégio Antônio Vieira – Salvador

DIMITRI REIS DE MATOS – Colégio Anchieta – Salvador

JOHNATAN SANTIAGO DA SILVA GALVÃO – Colégio Santo Antônio de Jesus – Santo Antônio de Jesus

XVII – OLIMPÍADA N/NE – 2011

- **MEDALHA DE PRATA**

ALEX SILVA DE CERQUEIRA – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR

XVI – OLIMPÍADA N/NE – 2010

VINICIUS ADORNO GONÇALVES – COLÉGIO NOBRE – FEIRA DE SANTANA
ANA LUISA ALMEIDA DE OLIVEIRA – Colégio Nobre – FEIRA DE SANTANA
MEDALHA DE PRATA

CAROLINA ADAN CAVADAS – Colégio Anchieta – SALVADOR
VICTOR BORGES CARNEIRO – Colégio Anchieta – SALVADOR
MEDALHA DE BRONZE

XV – OLIMPÍADA N/NE – 2009

- **MEDALHA DE PRATA**

ALEJANDRO AVILES – Colegio Militar de Salvador – SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

YAGO DALTRO FERRARO ALMEIDA – Colegio Anchieta – SALVADOR
ODETTE CAROLINE AQUINO DE ARAGÃO – Colegio Militar – SALVADOR
VINICIUS LIMA SILVA – Colegio Helyos – FEIRA DE SANTANA
PRISCILA SILVA DA PAZ – Colegio Anchieta – SALVADOR

XIV – OLIMPÍADA N/NE – 2008

- **MEDALHA DE BRONZE**

MATEUS SILVA COSTA – Colégio Padre Ovídio – FEIRA DE SANTANA

- **MEDALHA DE BRONZE**

REGINALDO JOSÉ GOMES NETO – CEFET – SALVADOR

XIII – OLIMPÍADA N/NE – 2007

- **MEDALHA DE BRONZE**

SILVANO RESSURREIÇÃO DE JESUS FILHO – Colégio Padre Ovídio – FEIRA DE SANTANA

XII – OLIMPÍADA N/NE – 2006

- **MEDALHA DE BRONZE**

RAPHAEL RODRIGUES MATA – Colégio Militar – SALVDOR

XI – OLIMPÍADA N/NE – 2005

- **MEDALHA DE BRONZE**

ORLANDO MANGANOTTI NETO – Colégio Militar – SALVADOR

V – OLIMPÍADA N/NE – 1999

- **MEDALHA DE BRONZE**

LUCAS EBER FLORIANO DE OLIVEIRA – CEFET- SALVADOR

IV – OLIMPÍADA N/NE – 1998

- **MEDALHA DE OURO**
- RODOLFO ANTÔNIO B. DOS SANTOS – CEFET – SALVADOR

- **MEDALHA DE PRATA**

CELSO ROSA DA ANUNCIAÇÃO – CEFET – SALVADOR

III – OLIMPÍADA N/NE 1997

- **MEDALHA DE BRONZE**

ROBERTO DE ALCÂNTARA PINTO – CEFET – SALVADOR

I – OLIMPÍADA N/NE – 1996

- **MEDALHA DE BRONZE**

ROBERTO DE ALCÂNTARA PINTO – CEFET – SALVADOR

I – OLIMPÍADA N/NE – 1995

- **MEDALHA DE BRONZE**

FREDERICO QUADROS D`ALMEIDA – Colégio Antônio Pedreira – SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2020

MODALIDADE A (1° e 2° anos)

- **MEDALHA DE PRATA**

JANA ALMEIDA PACHECO DOS SANTOS (SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR)

- **MEDALHA DE BRONZE**

RAFAEL MORENO RIBEIRO (SALVADOR – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR)

- **MENÇÃO HONROSA**

MODALIDADE A

SOFIA VALVERDE VILLAS BOAS (SALVADOR – COLÉGIO SÃO PAULO)

GIULIA PIMENTA DOS SANTOS (SALVADOR – SARTRE SEB – GRAÇA)

JOAO PEDRO DA SILVA CERQUEIRA (SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA)

MODALIDADE B (3° ano)

- **MEDALHA DE PRATA**

GUSTAVO MONTEIRO PERRONE DE OLIVEIRA (SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA)

- **MEDALHA DE BRONZE**

GABRIEL CARNEIRO BOMFIM (SALVADOR – COLÉGIO BERNOULLI)

- **MENÇÃO HONROSA**

MODALIDADE B

FABRICIO ASFORA ROMERO ASSUNÇÃO (SALVADOR- COLEGIO INTEGRAL)

MARCO AURÉLIO CASTRO VALVERDE (SALVADOR – COLÉGIO ANCHIETA)

PEDRO ANIBAL NUNES BRITO (FEIRA DE SANTANA – COLÉGIO HELYOS)

LUIZ GUSTAVO A. MELLO DE OLIVEIRA (SALVADOR – COLEGIO SARTRE COC – GRAÇA)

LARHUNN RUAN M. DOS SANTOS ALVES (FEIRA DE SANTANA – COLÉGIO HELYOS)

PEDRO ANTÔNIO LOPES GOMES (SALVADOR – COLÉGIO BERNOULLI)

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2019

MODALIDADE A (1° e 2° anos)

- **MEDALHA DE PRATA**

GUSTAVO MONTEIRO PERRONE DE OLIVEIRA (COLÉGIO ANCHIETA- SALVADOR)

- **MEDALHA DE BRONZE**

ÁLVARO AMITAI LIVRAMENTO SANTOS (SESI DJALMA PESSOA- SALVADOR)

PEDRO ANTÔNIO LOPES GOMES (SARTRE ESCOLA SEB- SALVADOR)

MODALIDADE B (3° ano)

- **MEDALHA DE PRATA**

JOSÉ CARLOS ANUNCIAÇÃO ROCHA NETO (COLÉGIO INTEGRAL- SALVADOR)

PEDRO LUIZ MOREIRA SANTOS SILVA (COLÉGIO INTEGRAL- SALVADOR)

- **MEDALHA DE BRONZE**

FELIPE JOSÉ VIDAL SOUZA (ANTÔNIO VIEIRA- SALVADOR)

HENRIQUE SOARES DE ALMEIDA (ANTÔNIO VIEIRA- SALVADOR)

IGOR MARCELINO RODRIGUES (SARTRE ESCOLA SEB- SALVADOR)

MARIA CAROLINA PARAISO LOPES (SARTRE ESCOLA SEB- SALVADOR)

NAIM SHAIKHZADEH SANTOS (INTEGRAL- SALVADOR)

- **MENÇÃO HONROSA**

MODALIDADE A

FABRICIO ASFORA ROMERO ASSUNÇÃO (COLÉGIO INTEGRAL- SALVADOR)

PEDRO ANIBAL NUNES BRITO (COLÉGIO HELYOS- FEIRA DE SANTANA)

MODALIDADE B

BEATRIZ BARBOSA OLIVEIRA FALHEIROS (IFBA- SALVADOR)

BERNARDO OLIVEIRA SIMÕES DE CARVALHO (COLÉGIO ANCHIETA- SALVADOR)

GABRIEL NUNES MORAES (COLÉGIO ANCHIETA- SALVADOR)

JÔNATAS MAGALHÃES SANTOS (COLÉGIO MILITAR- SALVADOR)

PEDRO GOMES SANTANA DE SOUZA (COLÉGIO INTEGRAL- SALVADOR)

PEDRO BURLACCHINI SANCHES MARINHO (COLÉGIO ANCHIETA- SALVADOR)

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2018
MODALIDADE A (1° e 2° anos)

- **MEDALHA DE PRATA**

GUSTAVO MONTEIRO PERRONE DE OLIVEIRA – Colégio Anchieta – SALVADOR

WILLIAN FRAGA AZEVEDO – Colégio Impacto – SALVADOR

- **MENÇÃO HONROSA**

PEDRO BURLACCHINI SANCHES MARINHO– Colégio Anchieta – SALVADOR

MARIA CAROLINA PARAÍSO LOPES – Sartre Coc – Lauro de Freitas

PEDRO GOMES SANTANA DE SOUZA Colégio Integral – SALVADOR

CLÁUDIO HENRIQUE CAVALCANTI TEIXEIRA – Colégio Anchieta – SALVADOR

LUIS FERNANDO MONTEIRO CERQUEIRA – Helyos – Feira de Santana

MODALIDADE B (3° ano)

- **MEDALHA DE PRATA**

YOVAN PINTO DE CARVALHO JUNIOR – Colégio Militar – Salvador

HENRIQUE BARROS OLIVEIRA – Colégio Vieira Antônio – SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

GABRIEL ALONSO DOS SANTOS – Colégio Militar- SALVADOR

- **MENÇÃO HONROSA**

ÍCARO ARGONAUTA RAZERA DE AZEVEDO FILHO – Helyos – Feira de Santana

LAURA MAILDES BENEVIDES MELO – Colégio Integral- Salvador

AMANDA PASSOS PORTUGAL – Helyos – Feira de Santana

JULIO LAMARTINE BASTOS A. HAYNE DE OLIVEIRA – Colégio Militar – Salvador

ROBERTA BOAVENTURA ANDRADE – Anglo-Brasileiro- Salvador

ROBERTO SURIEL DE MELO REBOUÇAS – Colégio Integral- Salvador

MILENA FERNANDES DE OLIVEIRA – Colégio Anchieta- Salvador

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2017

MODALIDADE A (1° e 2° anos)

- **MEDALHA DE BRONZE**

YOVAN PINTO DE CARVALHO JUNIOR – Colégio Militar – Salvador

JÚLIO LAMARTINE B. AR. HAYNE DE OLIVEIRA – Colégio Militar – Salvador

MODALIDADE B (3° ano)

- **MEDALHA DE PRATA**

LEONARDO ANDRADE JOAU E SILVA – Colégio Integral – Salvador

IAN HENRIQUE CARDOSO SANTOS BA – Colégio Integral – Salvador

- **MEDALHA DE BRONZE**

GUSTAVO BAZIN VIEIRA MAUCHLE – Sacramentinas – Salvador

MARIANA DO CARMO NASCIMENTO – Sartre Coc – Salvador

PAULO CÉSAR BAUTISTA COUTO – Colégio Anchieta – Salvador

UEDSON DA SILVA DAS NEVES – IFBA – Salvador

LUCAS DA PAZ MAGALHÃES – Colégio Antônio Vieira – Salvador

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2016
MODALIDADE A (1° e 2° anos)

- **MEDALHA DE PRATA**

MATHEUS VINÍCIUS DE MENDONÇA FONTOURA – COLÉGIO ANCHIETA – SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

LUCAS DA PAZ MAGALHÃES – COLÉGIO ANTÔNIO VIEIRA – SALVADOR

NICOLAS MEIRA SINOTT LOPES – COLÉGIO MILITAR – SALVADOR

GUSTAVAO BAZIN VIEIRA MAUCHLE – COLÉGIO SANTÍSSIMO SACRAMENTO – SALVADOR

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2016
MODALIDADE B (3° ano)

- **MEDALHA DE BRONZE**

ISABELA BORGES BARRETO – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2015
MODALIDADE A (1° e 2° anos)

- **MEDALHA DE BRONZE**

ISABELA BORGES BARRETO – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2014
MODALIDADE A (1° e 2° anos)

- **MEDALHA DE OURO**

SEON AUGUSTO DE SOUZA FERREIRA – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR

- **MEDALHA DE PRATA**

IGOR RADEL RIBEIRO – COLÉGIO ANTÔNIO VIEIRA – SALVADOR

CAIO LUIZ SANTOS DA SILVA, INSTITUTO SOCIAL DA BAHIA – SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

MATHEUS FORTUNATO JANDIROBA BARROS – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

IGOR ESQUIVEL SOUZA – ESCOLA DJALMA PESSOA – SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2014
MODALIDADE B (3° ano)

- **MEDALHA DE PRATA**

VIVIANE SILVA SOUZA FREITAS – COLÉGIO INTEGRAL – SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

JOÃO PAULO MOTA TELLES, COLÉGIO ANCHIETA – SALVADOR

GABRIEL DE ARAÚJO GRISI, COLÉGIO NOSSA SENHORA DA CONCEIÇÃO – SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2013
MODALIDADE A (1° e 2° anos)

- **MEDALHA DE PRATA**

IAGO DANTAS FIGUEIRÊDO – COLÉGIO ANCHIETA – SALVADOR
MARIA PAULA TELLEZ FRIAS – COLÉGIO SARTRE COC ITAIGARA – SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

BRENO LIMA DE ALMEIDA – COLÉGIO ANCHIETA – SALVADOR
CARLOS AUGUSTO FIGUEIRÊDO FREIRE DE CARVALHO – COLÉGIO ANCHIETA – SALVADOR
JOÃO PAULO MOTA TELLES – COLÉGIO ANCHIETA – SALVADOR
RODRIGO SILVA FERREIRA – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
SARAH BARRETO ORNELLAS – COLÉGIO ANCHIETA – SALVADOR
SEON AUGUSTO DE SOUZA FERREIRA – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR

MODALIDADE B (3° ano)

- **MEDALHA DE OURO**

THIAGO MATHEUS SANTOS RIOS – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR

- **MEDALHA DE PRATA**

LUIZ DE PAULO SANTANA – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

FERNANDA CARNEIRO DE CAMPOS SACRAMENTO – COLÉGIO MILITAR DE SALVADOR
MANOEL MAURÍCIO NEVES GUMES – COLÉGIO INTEGRAL
RODRIGO REIS SILVA – COLÉGIO SANTO ANTÔNIO DE JESUS – SANTO ANTÔNIO DE JESUS

THIAGO EDI LANDIM LOPES – COLÉGIO ANTÔNIO VIEIRA

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2012
MODALIDADE A (1° e 2° anos)

- **MEDALHA DE BRONZE**

THIAGO MATHEUS SANTOS RIOS – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2011
MODALIDADE A (1° e 2° anos)

- **MEDALHA DE BRONZE**

DÉBORA BARRETO ORNELLAS – Colégio Anchieta – SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2011
MODALIDADE B (3° ano)

- **MEDALHA DE OURO**

ALEX SILVA DE CERQUEIRA – Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR

CARLOS EDUARDO GRIVOL JÚNIOR – Colégio Anchieta – SALVADOR

RAFAELA GOÉS MACHADO – Colégio Anchieta – SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2011
MODALIDADE A (1° e 2° anos)

- **MEDALHA DE BRONZE**

Caio Oliveira do Carmo – Vitória Regia – SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2011
MODALIDADE B (3° ano)

- **MEDALHA DE OURO**

Danilo Lima dos Santos – IFBA – SALVADOR

- **MEDALHA DE PRATA**

João Conrado Khouri dos Santos Colégio Militar – SALVADOR
Victor Borges Carneiro – Colégio Anchieta –SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2009
MODALIDADE A (1° e 2° anos)

- **MEDALHA DE BRONZE**

Tássio Barboza Oliveira – Colégio Anchieta – SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2009
MODALIDADE B (3° ano)

- **MEDALHA DE PRATA**

Alejandro Aviles – Colégio Militar – SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2008
MODALIDADE A (1° e 2° anos)

- **MEDALHA DE BRONZE**

Priscila Silva da Paz – Colégio Anchieta – SALVADOR
Iohana Gonçalves Marques – Colégio Anchieta – SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2008
MODALIDADE B (3° ano)

- **MEDALHA DE PRATA**

RUAN RAMON PENHA PASSOS PEREIRA – IFBA – SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2007
MODALIDADE A (1° e 2° anos)

- **MEDALHA DE BRONZE**

IVAN THÁRCIO SANTOS RIOS – Colégio Nobre – FEIRA DE SANTANA

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 2006

MODALIDADE B (3° ano)

- **MEDALHA DE BRONZE**

RAPHAEL RODRIGUES MATA – Colégio Militar – SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 1998

- **MEDALHA DE OURO**

RODOLFO ANTÔNIO BARBOSA DOS SANTOS – CEFET– SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

AMOS DOMINGOS NERY DA SILVA – CEFET – SALVADO

- **MEDALHA DE BRONZE**

CELSO ROSA DA ANUNCIAÇÃO – CEFET – SALVADOR

OLIMPÍADA IBERO-AMERICANA DE QUÍMICA

IV OIAQ (BOGOTÁ) – 1998

- **MEDALHA DE BRONZE**

RODOLFO ANTÔNIO BARBOSA DOS SANTOS – CEFET – SALVADOR

ANOTAÇÕES

5

REALIZAÇÃO

UFBA

Associação Brasileira de Química
Regional Bahia

APOIO

fapesb

GOVERNO DO ESTADO

FUNDAÇÃO CEFETBAHIA

SESI FIEB

Braskem

BRASILGÁS

DOW