QUESTÕES DISCURSIVAS

Questão 01 (Peso 1)

Use o modelo atômico de Bohr para responder o que se pede:

A) Um elemento químico tem número atômico 6 e tem 8 elétrons. Ele é um átomo, um cátion ou um ânion? Justifique sua resposta.

B) Por que um elétron numa órbita com menor valor de ***n*** (mais perto do núcleo) está numa situação mais estável que numa órbita com maior valor de ***n*** (mais distante do núcleo)?

QUESTÕES DISCURSIVAS

Questão 02 (Peso 2)

Considere dois líquidos, um formado por moléculas A—B e outro por moléculas C—D. Sabendo que o momento de dipolo de AB é menor que o de CD e levando em conta apenas a polaridade das moléculas, responda justificando:

A) Qual dos dois líquidos tem ponto de ebulição mais alto?

B) Qual dos dois líquidos tem maior pressão de vapor?

QUESTÕES DISCURSIVAS

Questão 03 (Peso 2)

Que massa de soluto é necessária para preparar 10g de uma solução a 28% de cloreto de sódio? Faça todos os cálculos explicando-os.

QUESTÕES DISCURSIVAS

Questão 04 (Peso 3)

A) Escreva o grupo funcional dos aldeídos e o das cetonas.

B) Após analisar os grupos que você desenhou, escreva a fórmula do aldeído e a da cetona mais simples e justifique sua resposta.

QUESTÕES DISCURSIVAS

Questão 05 (Peso 3)

Use o conceito ácido - base de Brönsted-Lowry para justificar porque o íon carbonato, CO_3^{2-}, é uma base em água.

Rascunho

Rascunho

Rascunho

Rascunho

Rascunho

Rascunho