QUESTÕES DISCURSIVAS

Questão 01. (Peso 1)

O que é substância? Classifique cada uma das substâncias representadas a seguir como simples ou composta e justifique sua resposta.

a) $H_2O(\ell)$

b) $Na^+C\ell^-(s)$

c) $O_2(g)$

d) $A\ell(s)$

e) $C_2H_5OH(\ell)$

QUESTÕES DISCURSIVAS

Questão 02. (Peso 2)

Considere a reação entre hexen-2-eno e o gás hidrogênio, $H_2(g)$, e responda:

a) Qual é a fórmula do produto formado? Justifique sua resposta.
b) Qual é o nome do produto formado?

QUESTÕES DISCURSIVAS

Questão 03. (Peso 2)

Faça as configurações eletrônicas, segundo Bohr, para os elementos Na, Mg e Ca e, a seguir, use-as para explicar qual átomo você esperaria ser maior:

a) Mg ou Na?
b) Mg ou Ca?

QUESTÕES DISCURSIVAS

Questão 04. (Peso 3)

Use seu entendimento sobre forças intermoleculares para explicar o seguinte fato: ***o bromo, Br_2, é uma substância líquida enquanto o iodo, I_2, é um sólido***.

QUESTÕES DISCURSIVAS

Questão 05. (Peso 3)

Eletronegatividade é uma propriedade associada com a ***capacidade que os elementos têm de atrair elétrons***. Por que alguns elementos são mais eletronegativos que outros, ou seja, por que alguns elementos atraem mais fortemente elétrons do que outros? Por que flúor é mais eletronegativo que oxigênio e do que cloro?

Rascunho

Rascunho

Rascunho