Questão 01 (Peso 1)

A) O que é substância? O que é mistura? Dê um exemplo de cada.

B) Use seu entendimento sobre substância e mistura, explicitado no item **A)**, para classificar os materiais a seguir, como substância ou mistura:

I) Cloreto de sódio, $Na^{+}C\ell^{-}(s)$
II) Sacarose, $C_{12}H_{22}O_{11}(s)$
III) Ar atmosférico
IV) Mercúrio, $Hg(\ell)$
V) Carbonato de cálcio, $CaCO_3(s)$

Questão 02 (Peso 2)

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

A) Na ou Mg?
B) Na ou Cℓ?

Questão 03 (Peso 2)

A) Defina álcool.
B) Qual o critério usado para classificar álcoois como primário, secundário ou terciário? Dê exemplos para ilustrar a sua resposta.
C) Defina fenol. Discuta a diferença entre álcoois e fenóis.

Questão 04 (Peso 3)

Defina forças intermoleculares do tipo dipolo instantâneo–dipolo induzido. Use sua definição para explicar o seguinte fato: **Cloro, $C\ell_2$, é um gás, enquanto Bromo, Br_2, é um líquido**.

Questão 05 (Peso 3)

Energia de Ionização é uma propriedade associada à **facilidade que os elementos têm de perder elétrons**.

A) **Defina** energia de ionização.
B) **Use sua definição** para identificar e explicar qual dos elementos a seguir tem menor energia de ionização:

I) Sódio ou magnésio?
II) Sódio ou cloro?
III) Sódio ou lítio?

Rascunho

Rascunho

Rascunho