

10/01/99

PADRÃO DE RESPOSTAS

QUÍMICA

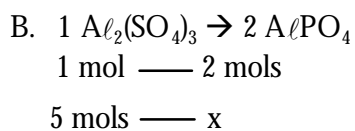
QUESTÃO 01

A. $342\text{g} \text{ ————— } 1350$
 $3,42 \text{ ————— } x$
x = 13,50 Kcal

B. O aumento da temperatura aumenta a velocidade de oxidação.

QUESTÃO 02

A. Ácido Sulfúrico

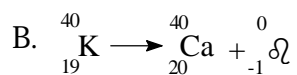


$$x = \frac{2 \times 5}{1} = 10 \text{ mols}$$

$$\text{Massa} = 10 \times 122 = \mathbf{1220 \text{ g}}$$

QUESTÃO 03

A. 4 s



QUESTÃO 04

A. Ca (NO₃)₂ — 118g/164g

Mg SO₄ — 49g/120g

KH₂ PO₄ — 29g/136g

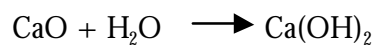
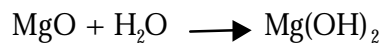
Maior quantidade de matéria = Ca (NO₃)₂

B. 49g - 37g = 12g

$$n = \frac{12\text{g}}{120\text{g}} = \mathbf{0,1 \text{ mol}}$$

QUESTÃO 05

A. Uma dentre as equações abaixo:



B. Si O₂

QUESTÃO 06

A. Sentido 1.

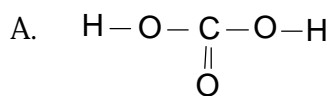
O ácido produzido pelas bactérias consumirá o íon hidroxila, favorecendo a sua reposição.

B. Ótica.

QUESTÃO 07

- A. Grupo 2 - éter.
- B. O grupo 3 corresponde à função amina, cujo átomo de nitrogênio apresenta maior disponibilidade eletrônica.

QUESTÃO 08



- B. Forças de Van der Waals (dipolo induzido).

QUESTÃO 09

- A. 4
- B. 3

QUESTÃO 10

- A. A fórmula $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$ não indica precisamente uma substância, porque vários isômeros podem contê-la.
- B. 2 - butanol.