

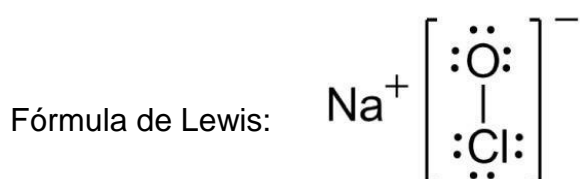


DISCIPLINA - QUÍMICA

QUESTÃO 1

A) (6 PONTOS)

Fórmula representacional: NaClO



B) (6 PONTOS)

Hipoclorito de Sódio

$$\text{NaClO}: 23 + 35,5 + 16 = 74,5 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$$

C) (8 PONTOS)

$$1 \text{ mol NaClO} \text{ ----- } 74,5 \text{ g}$$

$$X \text{ ----- } 0,150 \text{ g}$$

$$X = 0,002013 \text{ mol ou } 2 \cdot 10^{-3} \text{ mol.}$$

$$5 \text{ mL} = 0,005 \text{ L ou } 5 \cdot 10^{-3} \text{ L}$$

$$M = 2 \cdot 10^{-3} \text{ mol de NaClO} / 5 \cdot 10^{-3} \text{ L} = 0,4 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$$

Será considerado o uso direto da fórmula

$$M = \frac{m}{MM \cdot V}$$



QUESTÃO 2

A) (16 PONTOS)

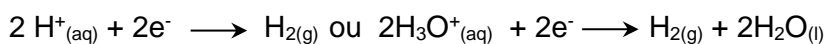
Quimicamente, os ácidos graxos são ácidos carboxílicos de cadeia carbônica longa.

B) (4 PONTOS)

De acordo com o texto, uma vantagem e considerando outras possibilidades do consumo moderado do azeite de dendê é que ele auxilia no aumento do colesterol bom do sangue. De modo geral, o consumo de óleos vegetais que é composto em sua maioria por ácidos graxos insaturados, favorece a regulação do colesterol bom (HDL), enquanto o uso de gorduras animais que são ricas em ácidos graxos saturados que favorece o aumento do colesterol ruim (LDL).

QUESTÃO 3

A) (12 PONTOS)



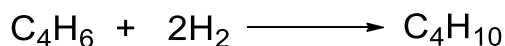
B) (8 PONTOS)

Ácido clorídrico: Usar luvas e máscaras por ser corrosivo

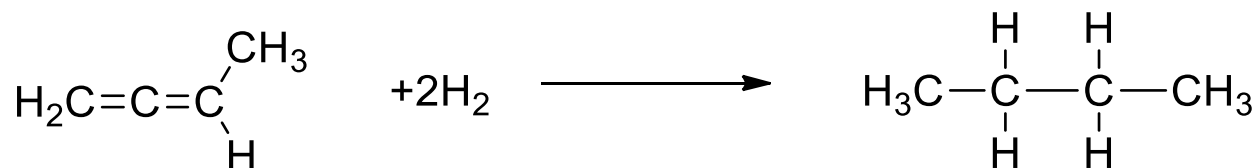
Gás hidrogênio: Evitar fontes de calor por ser altamente inflamável e explosivo

QUESTÃO 4

A) (16 PONTOS)



ou



O produto formado é o butano.



SERVIÇO PÚBLICO FEDERAL
MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
UNIVERSIDADE FEDERAL DE UBERLÂNDIA
PRÓ-REITORIA DE GRADUAÇÃO - PROGRAD
DIRETORIA DE PROCESSOS SELETIVOS - DIRPS



B) (12 PONTOS)

A interação ocorre a partir de ligações de hidrogênio entre os grupos hidroxila do poliálcool sorbitol e a água.