

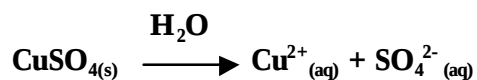
10/01/99

2ª fase

QUÍMICA (PADRÃO DE RESPOSTAS)

QUESTÃO 01

A . Equação química:

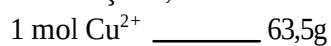


Concentração:

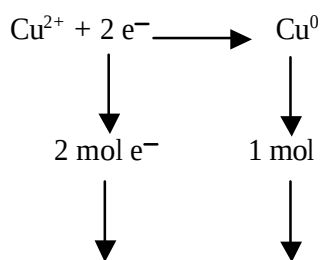


$$[\text{SO}_4^{2-}] = \mathbf{0,10 \text{ mol. L}^{-1}}$$

B . 1 L solução 0,10 mol. L⁻¹ CuSO₄ contém 0,10 mol Cu²⁺



$$0,10 \text{ mol} \text{ ————— } x \quad \therefore \quad x = 6,35\text{g}$$



$$2 \times 96500\text{C} \text{ — } 63,5\text{g}$$

$$x \text{ ————— } 6,35\text{g}$$

$$x = 19300 \text{ C}$$

$$Q = i t$$

$$19300 = 5.t$$

$$t = \frac{19300}{5} \quad \therefore \quad t = \mathbf{3860 \text{ s}}$$

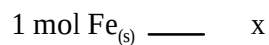
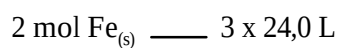
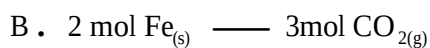
QUESTÃO 02

A. Classificação:

Reação Exotérmica

Uma dentre as nomenclaturas abaixo:

- Óxido de Ferro III
- Óxido Férrico
- Trióxido de Diferro

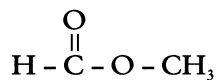


$x = 36 \text{ L}$

QUESTÃO 03

A. Estrutura do isômero plano de X:

Para os isômeros do produto X, existem várias possibilidades de estruturas; dentre elas, citamos:



Estrutura do isômero plano de Y:

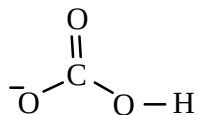


B. O ponto de ebulição do ácido etanóico é maior em função de duas dentre as justificativas abaixo:

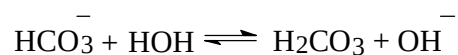
- maior massa molecular
- maior número de ligações por pontes de hidrogênio
- maior polaridade (interações dipolo-dipolo mais intensas).

QUESTÃO 04

A . Fórmula estrutural plana:



Equação química:



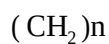
B . Fórmula / Nome:

CO_2 – dióxido de carbono ou anidrido carbônico

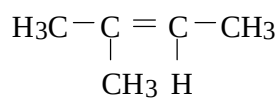
NaOH – hidróxido de sódio

QUESTÃO 05

A . Fórmula mínima:



Fórmula estrutural plana:



B . Nomenclatura de W: propanona



$$\therefore \frac{2}{8} \times 100 = 25\% \text{ de átomos de carbono.}$$

Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

