



17/12/2000  
Química

## PADRÃO DE RESPOSTAS

### QUESTÃO 01

Duas dentre as ações:

- diminuição da concentração ou da pressão parcial de hidrogênio gasoso
- aumento de temperatura
- diminuição de pressão total

### QUESTÃO 02

446g ——— 1 mol

9,37g ——— x

x = 0,021 mols de gás

$$T = \frac{PV}{nR} = \frac{1 \times 1}{0,021 \times 0,082} = \mathbf{580 \text{ K}}$$

### QUESTÃO 03

Uma dentre as classificações:

- decomposição ou análise
- oxirredução

80

### QUESTÃO 04

$2\text{NaN}_3 = 130 \text{ g}$

logo,  $2\text{NaN}_3$  produzem 3 mols de gás =  $3 \times 24 = 72 \text{ L}$

$$\text{velocidade} = \frac{72}{0,030} = \mathbf{2400 \text{ L}\cdot\text{s}^{-1}}$$

QUESTÃO 05

Ácido carbônico.



QUESTÃO 06

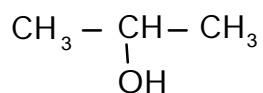
$$\text{pOH} = -\log_{10} 2,5 \times 10^{-7} = -2 \log_{10} 5 - \log 10^{-8} = 6,6$$

$$\text{pH} = 14 - \text{pOH} = 14 - 6,6 = \mathbf{7,4}$$

QUESTÃO 07

Zero e + 2.

QUESTÃO 08



2-propanol

QUESTÃO 09

Função e posição.

QUESTÃO 10

Proporção molar  $\text{SO}_2 : \text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O} = 1:1$

$$64 \text{ g} \quad \text{---} \quad 172 \text{ g}$$

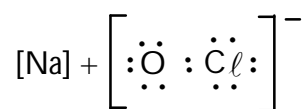
$$192 \text{ g} \quad \text{---} \quad x$$

$$x = \mathbf{516 \text{ g}}$$

QUESTÃO 11

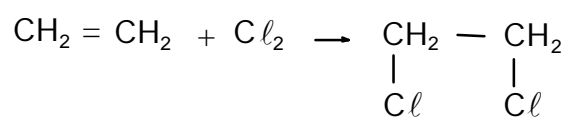


QUESTÃO 12



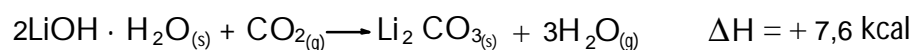
3º período.

QUESTÃO 13



Adição eletrofílica.

QUESTÃO 14



QUESTÃO 15

$$\text{pH} = 3 \rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-3}$$

$$\alpha = \frac{10^{-3}}{10^{-1}} \times 100 = 10^{-2} \times 100 = 1\%$$

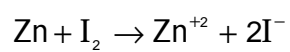
$$[\text{H}^+] = [\text{CH}_3\text{COO}^-] = 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$1 \text{ mol CH}_3\text{COO}^- \text{ — } 59 \text{ g}$$

$$10^{-3} \text{ mol.L}^{-1} \text{ — } x$$

$$x = 0,059 \text{ g.L}^{-1}$$

QUESTÃO 16

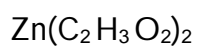


QUESTÃO 17

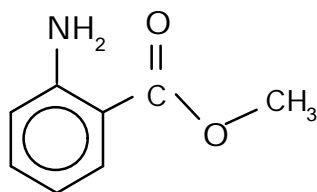
$$\text{ddp} = (+ 0,84 \text{ V}) - (+ 0,54 \text{ V}) = + \mathbf{0,30 \text{ V}}$$

QUESTÃO 18

Hidróxido de zinco.



QUESTÃO 19



Éster.

QUESTÃO 20

Gases nobres.