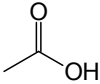
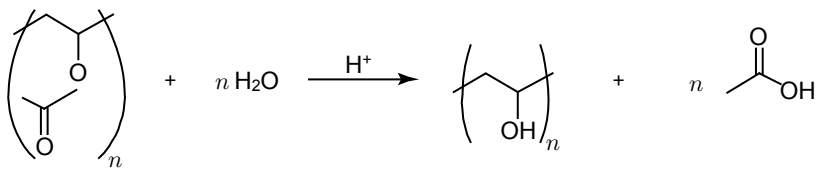
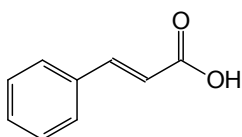


PADRÃO DE RESPOSTAS

Questão	Resposta
1	${}_{83}^{209}\text{Bi} \quad {}_2^4 \quad {}_{85}^{211}\text{At} + 2 {}_0^1\text{n}$ 210 g ----- $6,0 \times 10^{23}$ átomos 28 g ----- X $X = 8,0 \times 10^{22}$ átomos
2	Al_2O_3 Óxido anfótero
3	 Concentração inicial do ácido: $60 \text{ g.L}^{-1} = 1 \text{ mol.L}^{-1}$ Concentração de H^+ formado: $1 \times 0,01 = 0,01 \text{ mol.L}^{-1}$ $\text{pH} = \log [\text{H}^+] = -\log 0,01 = 2$ $\text{pH} = 2$
4	 O poli(álcool vinílico) é mais solúvel em água. Seus grupos hidroxilas podem fazer ligações de hidrogênio com a água, aumentando sua solubilidade.
5	114 elétrons Geometria angular
6	Aldeído 
7	Ligação iônica $\text{RaCl}_{2(l)} \rightarrow \text{Ra}_{(s)} + \text{Cl}_{2(g)}$
8	$\text{Ca(OH)}_2 + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ $n_{\text{HCl}} = 5 \cdot 10^3 \text{ L} \cdot 0,01 \text{ mol.L}^{-1} = 5 \cdot 10^5 \text{ mol}$ 1 mol Ca(OH)_2 2 mol HCl X $5 \cdot 10^5$ $X = 2,5 \cdot 10^5$ $C_{\text{Ca(OH)}_2} = \frac{2,5 \times 10^{-5} \text{ mol} \times 74 \text{ g.mol}^{-1}}{10^{-2} \text{ L}} = 0,185 \text{ g.L}^{-1}$

9	$V = K.[\text{sacarose}]$ $K = \frac{5 \times 10^{-6}}{1} = 5 \times 10^{-6} \text{ h}^{-1}$ Aumento do número de partículas do soluto.
10	$\begin{array}{ccccccc} \text{X} & + & \text{O}_2 & \rightarrow & \text{CO}_2 & + & \text{H}_2\text{O} \\ 2,8 \text{ g} & & & & 8,8 \text{ g} & & 3,6 \text{ g} \end{array}$ $\begin{array}{ll} \text{C} \rightarrow \text{CO}_2 & 2 \text{ H} \rightarrow \text{H}_2\text{O} \\ 12 \text{ g} \rightarrow 44 \text{ g} & 2 \text{ g} \rightarrow 18 \text{ g} \\ \text{X} \rightarrow 8,8 \text{ g} & \text{Y} \rightarrow 3,6 \text{ g} \end{array}$ $\text{X} = 2,4 \text{ g de C}$ $\text{Y} = 0,4 \text{ g de H}$ $\left. \begin{array}{l} \text{C} = \frac{2,4}{12} = 0,2 \rightarrow \frac{0,2}{0,2} = 1 \\ \text{H} = \frac{0,4}{1} = 0,4 \rightarrow \frac{0,4}{0,2} = 2 \end{array} \right\} \text{CH}_2 \text{ (fórmula mínima) = } 14 \text{ g.mol}^{-1}$ $\text{PV} = \frac{n \text{ R T}}{\text{mol}} \quad \text{mol} = \frac{n \text{ R T}}{\text{PV}} \quad \frac{2,8 \times 0,08 \times 300}{1 \times 1,2} = 56 \text{ g}$ $(\text{CH}_2)_n = 56 \text{ g} \quad n = \frac{56}{14} = 4$ Fórmula molecular = C_4H_8 Fórmulas estruturais:  

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

