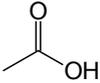
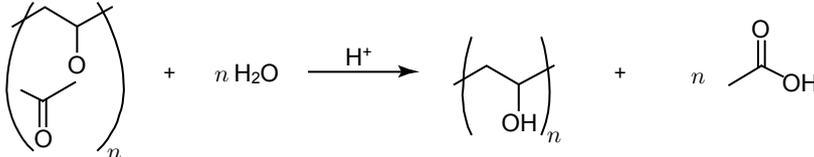
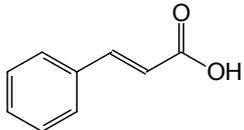


PADRÃO DE RESPOSTAS

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

<p>9</p>	<p>$V = K \cdot [\text{sacarose}]$</p> <p>$K = \frac{5 \times 10^{-6}}{1} = 5 \times 10^{-6} \text{ h}^{-1}$</p> <p>Aumento do número de partículas do soluto.</p>
<p>10</p>	<p> $\begin{array}{ccccccc} X & + & O_2 & \rightarrow & CO_2 & + & H_2O \\ 2,8 \text{ g} & & & & 8,8 \text{ g} & & 3,6 \text{ g} \end{array}$ </p> <p> $\begin{array}{ll} C \rightarrow CO_2 & 2 H \rightarrow H_2O \\ 12 \text{ g} \rightarrow 44 \text{ g} & 2 \text{ g} \rightarrow 18 \text{ g} \\ X \rightarrow 8,8 \text{ g} & X = 2,4 \text{ g de C} & Y \rightarrow 3,6 \text{ g} & Y = 0,4 \text{ g de H} \end{array}$ </p> <p> $\left. \begin{array}{l} C = \frac{2,4}{12} = 0,2 \rightarrow \frac{0,2}{0,2} = 1 \\ H = \frac{0,4}{1} = 0,4 \rightarrow \frac{0,4}{0,2} = 2 \end{array} \right\} CH_2 \text{ (fórmula mínima) = } 14 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ </p> <p> $PV = \frac{mRT}{\text{mol}} \quad \text{mol} = \frac{mRT}{PV} = \frac{2,8 \times 0,08 \times 300}{1 \times 1,2} = 56 \text{ g}$ </p> <p> $(CH_2)_n = 56 \text{ g} \quad n = \frac{56}{14} = 4$ </p> <p>Fórmula molecular = C_4H_8</p> <p>Fórmulas estruturais:</p> <p>  </p>