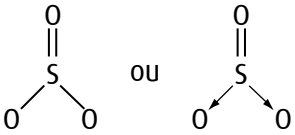
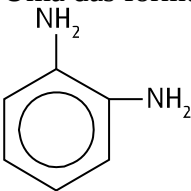
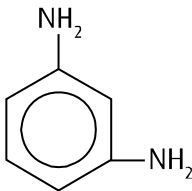
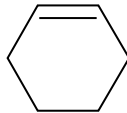
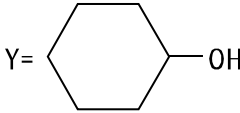
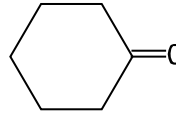
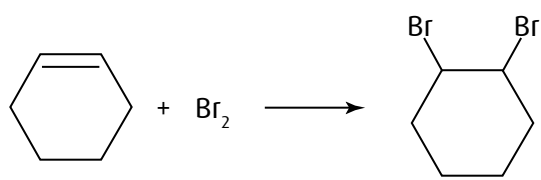


PADRÃO DE RESPOSTAS
(VALOR DE CADA QUESTÃO= 2 PONTOS)

Questão	Resposta
1	Massa de KNO_3 puro = $1515 \times 0,8 = 1212 \text{ g}$ $4 \text{ mols de } \text{KNO}_3 \rightarrow 8 \text{ mols de gases}$ $4 \times 101 \text{ g} \rightarrow 8 \times 22,4 \text{ L}$ $1212 \text{ g} \rightarrow x \quad x = 537,6 \text{ L}$ Carbonato de potássio e sulfeto de potássio.
2	$\text{Cd}(\text{OH})_2 \rightleftharpoons \text{Cd}^{2+} + 2 \text{OH}^-$ $2 \times 10^{-5} \quad 2 \times 10^{-5} \quad 4 \times 10^{-5}$ $K_{ps} = [\text{Cd}^{2+}][\text{OH}^-]^2 = 2 \times 10^{-5} \times (4 \times 10^{-5})^2 = 3,2 \times 10^{-14} \text{ mol}^3 \times \text{L}^{-3}$
3	De acordo com Lewis, a amônia é uma base, pois dispõe de um par de elétrons livres para formar a ligação com o H^+. A solução ficará amarela. $\text{NH}_4\text{Cl}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow \text{NH}_4\text{OH}_{(aq)} + \text{H}^+_{(aq)} + \text{Cl}^-_{(aq)}$
4	$\text{SO}_2(\text{g}) + \frac{1}{2} \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{SO}_3(\text{g})$ $\Delta H^\circ \text{ reação} = \Delta H^\circ_f \text{ produtos} - \Delta H^\circ_f \text{ reagentes}$ $\Delta H = (-394,6) - (296,8 + 0) = -97,8 \text{ kJ} \times \text{mol}^{-1}$ 
5	$200 \text{ mg} \rightarrow 100 \text{ mg} \rightarrow 50 \text{ mg} \rightarrow 25 \text{ mg}$ Como foram decorridos 3 períodos de meia-vida, tem-se: $420 \div 3 = 140 \text{ dias}$. ${}_{84}\text{Po}^{210} \rightarrow {}_{82}\text{Pb}^{206} + {}_2\alpha^4$ Em meio aquoso: $\text{PbSO}_4 \rightarrow \text{Pb}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$ $2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{H}^+ + 2 \text{OH}^-$ Redução catódica: $\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Pb}$ Oxidação anódica: $2 \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \frac{1}{2} \text{O}_2 + 2 \text{e}^-$ Equação global: $\text{PbSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Pb} + \frac{1}{2} \text{O}_2 + 2 \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
6	Amostra B. Por apresentar maior número de partículas dissolvidas. Cálculo da diluição: $C_i \times V_i = C_f \times V_f$ $280 \times V_i = 35 \times (V_i + 7)$ $V_i = 1 \text{ L}$

7	$\text{CaCO}_3 + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ Quartzos, galena e barita
8	Amida Uma das fórmulas:  
9	$X =$  $Y =$  $Z =$  $X = \text{ciclohexeno}$ $Y = \text{ciclohexanol}$ $Z = \text{ciclohexanona}$
10	 Adição eletrofílica

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

