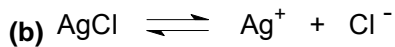
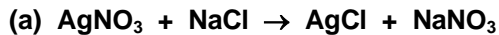


Referencial de Respostas das Questões Analítico-expositivas – Química / Jun. 2004

QUESTÃO 1



$K_{ps} = [\text{Ag}^+][\text{Cl}^-]$; como $[\text{Ag}^+] = [\text{Cl}^-]$, pode-se escrever $K_{ps} = [\text{Ag}^+]^2$ ou $K_{ps} = [\text{Cl}^-]^2$

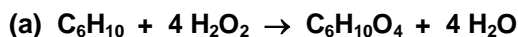
logo, $\sqrt{K_{ps}} = [\text{Ag}] = [\text{Cl}^-] = \sqrt{4 \times 10^{-10}} = 2 \times 10^{-5} \text{ mol/L}$

Como uma solução 1M contém 143,5g de AgCl em 1000 mL, em 100 mL esta mesma solução contém 14,35 g de AgCl. Logo, uma solução $2 \times 10^{-5} \text{ M}$ irá conter, em 100 mL, $28,7 \times 10^{-5} \text{ g}$ de AgCl, que é a quantidade de AgCl que pode ser dissolvida neste volume.

(c) ninidrina: Fórmula molecular: $\text{C}_9\text{H}_6\text{O}_4$, PM = 178.

leucina: Fórmula molecular: $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{O}_2\text{N}$, PM = 131.

QUESTÃO 2



(c) sp^2 e sp^3 .

QUESTÃO 3



(b) O etanol pode formar pontes de hidrogênio intermoleculares, diferentemente do acetaldeído.

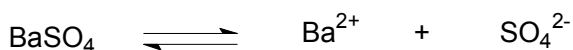
(c) Os nomes são dicromato de potássio e sulfato de cromo III.

QUESTÃO 4

(a) O tipo de ligação é iônica

(b) Ba: 6 s^2

(c) A solubilidade diminui, devido ao efeito do íon comum; lei da ação das massas; desloca o equilíbrio para esquerda (BaSO_4); Princípio de Le Chatelier (forma mais BaSO_4)



o equilíbrio é deslocado para a esquerda

