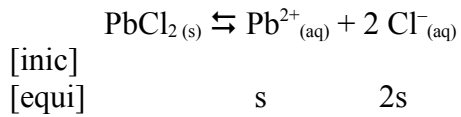


EJEMPLO 12: El K_s del PbCl_2 es $1,7 \cdot 10^{-5}$. ¿cuál es su solubilidad en g/l?



$$K_s = [\text{Pb}^{2+}_{(aq)}] \cdot [\text{Cl}^{-}_{(aq)}]^2 = s \cdot (2s)^2 = 4s^3 = 1,7 \cdot 10^{-5}$$

$$s = \sqrt[3]{\frac{1,7 \cdot 10^{-5}}{4}} = 0,0162\text{M} = \frac{0,0162\text{mol}}{1\text{L}} \cdot \frac{278,1\text{g}}{1\text{mol}} = \underline{\underline{4,51\text{g/L}}}$$