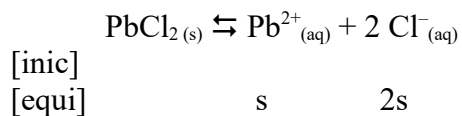


EJEMPLO 12: El K_s del $PbCl_2$ es $1,7 \cdot 10^{-5}$. ¿cuál es su solubilidad en g/l?



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

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