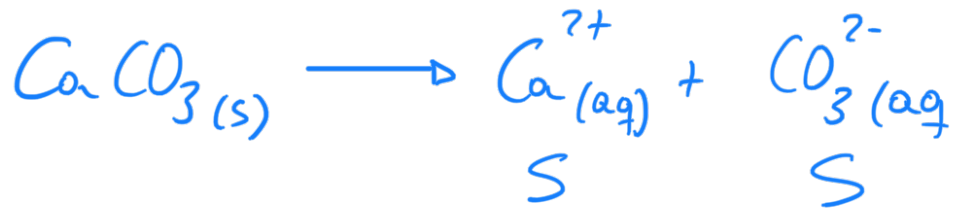


4a) DISOCIAMOS:



$$K_{ps} = [\text{Ca}^{2+}] \cdot [\text{CO}_3^{2-}] \longrightarrow K_{ps} = S \cdot S$$

$$K_{ps} = S^2 \longrightarrow S = \sqrt{K_{ps}} \longrightarrow \underline{S = 6,93 \cdot 10^{-5} \text{ mol/L}}$$

$$4b) S = \frac{\text{mol}}{L} \longrightarrow 6,93 \cdot 10^{-5} = \frac{\text{moles CaCO}_3}{0,25L}$$

$$\longrightarrow 6,93 \cdot 10^{-5} \cdot 0,25 = 1,73 \cdot 10^{-5} \text{ mol CaCO}_3$$

HACIENDO USO DE LOS DATOS DE PESOS ATÓMICOS:

$$1 \text{ mol CaCO}_3 = 100 \text{ gv/mol}$$

$$1,73 \cdot 10^{-5} \frac{\text{mol}}{\text{mol}} \cdot \frac{100 \text{ gv}}{1 \text{ mol CaCO}_3} = \underline{1,73 \cdot 10^{-3} \text{ gramos}}$$