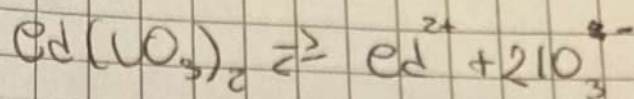


Um volume de solução 0,150 mol/L sabendo que a solubilidade em água de $\text{Ed}(\text{NO}_3)_2$ é $1,82 \cdot 10^{-3}$ mol/L



$$K_{ps} = S \cdot (2S)^2$$

$$K_{ps} = S \cdot 4S^2$$

$$K_{ps} = 4S^3$$

$$K_{ps} = 4(1,82 \cdot 10^{-3})^3 = 2,41 \cdot 10^{-8}$$

$$2,41 \cdot 10^{-8} = (2S)^2 (0,150 + S)$$

transcurando S rispetto a 0,150

$$2,41 \cdot 10^{-8} = 4S^2 (0,150)$$

$$2,41 \cdot 10^{-8} = 0,6 \cdot S^2$$

$$S = \sqrt{\frac{2,41 \cdot 10^{-8}}{0,6}} = 2 \cdot 10^{-4} \text{ mol/L}$$

$$\text{mol} = 2 \cdot 10^{-4} \cdot 300 \text{ L} = 6 \cdot 10^{-4}$$

$$g = \frac{6 \cdot 10^{-4} \text{ mol} \cdot 462,2 \text{ g/mol}}{1} = 0,277 \text{ g}$$