

Produto de solubilidade (PS ou K_{ps})

Produto de solubilidade é a constante de equilíbrio de uma solução de um eletrólito pouco solúvel.

Exemplo:



$$K_i = \frac{[\text{Ca}^{2+}] \cdot [\text{CO}_3^{2-}]}{[\text{CaCO}_3]} \quad (\text{mas } [\text{CaCO}_3] \text{ é constante, pois é um sólido})$$

$$K_i \cdot [\text{CaCO}_3] = [\text{Ca}^{2+}] \cdot [\text{CO}_3^{2-}]$$

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