

SOLUTIONS AQUEUSES

Attention: Un soin particulier sera apporté à l'écriture et à la définition des termes employés. La qualité de la rédaction sera prise en compte dans la notation.

Exercice 1 : solubilité

Déterminez la solubilité de $\text{Cu}(\text{OH})_{2(s)}$ dans de l'eau pure à 25°C. $K_s = 2,2 \times 10^{-20}$ à 25°C.

Exercice 2: pH

Déterminez le pH d'une solution d'acide hypochloreux $\text{HClO}_{(aq)}$ à 0,05 mol.L⁻¹ à 25°C. $K_A = 4,0 \times 10^{-8}$ à 25°C.