

Détermination de $E^\circ(\text{Ox/Red})$ à partir d'un autre potentiel rédox standard et d'une constante de complexation

Méthode :

Cette méthode repose sur l'unicité du potentiel des couples présents dans le système considéré à l'équilibre.

Enoncé :

Les tables donnent $E_1^0(\text{Zn}^{2+} / \text{Zn}) = -0,76\text{V}$ et $\log\beta_4 = 15,5$ pour $[\text{Zn}(\text{OH})_4]^{2-}$. En déduire $E_2^0([\text{Zn}(\text{OH})_4]^{2-} / \text{Zn})$.