

Ma question de cours - Chapitre 23

Equilibres de complexation en solutions aqueuses.

Pour bien réussir ma question de cours à ma colle de chimie

1-Définir les termes suivants : complexe, ligand, indice de coordination, ligand polydentate. Donner un exemple.

2-Donner les règles de nomenclature puis nommer les complexes suivants : $[\text{CuCl}_2]_{(\text{aq})}$; $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$; $[\text{CrCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]^+$; $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$

3-Qu'appelle-t-on constante globale de formation d'un complexe, constantes successives de formation d'un complexe ? constantes successives de dissociation d'un complexe ? Comment sont-elles liées ? Comment utiliser une échelle de pK_D ou un diagramme de prédominance pour prévoir la réaction prépondérante ? Que se passe-t-il si on introduit Fe^{3+} et ZnY^{2-} (Y représente l'EDTA) ? $\text{pK}_{D1}(\text{ZnY}^{2-}/\text{Zn}^{2+})=16,3$ et $\text{pK}_D(\text{FeY}^-/\text{Fe}^{3+}) =25,1$.