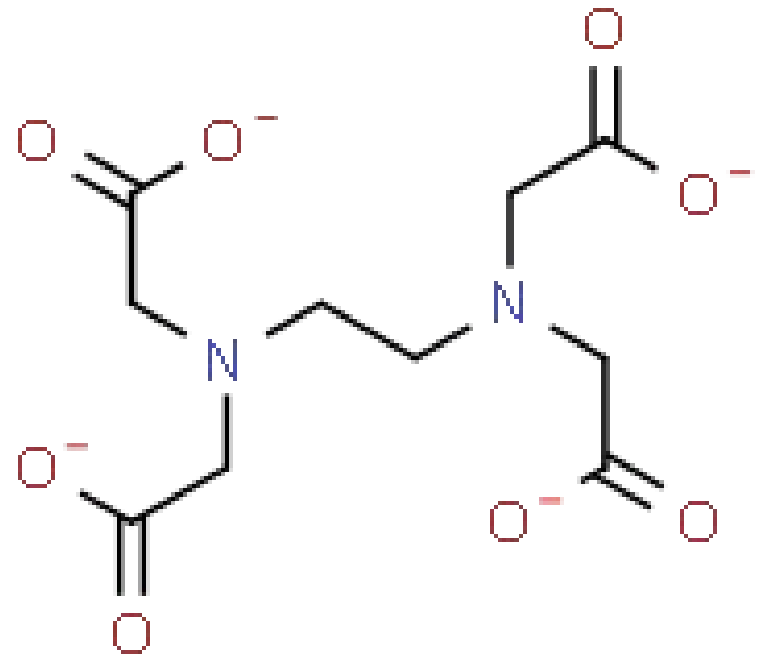


Équilibres de complexation

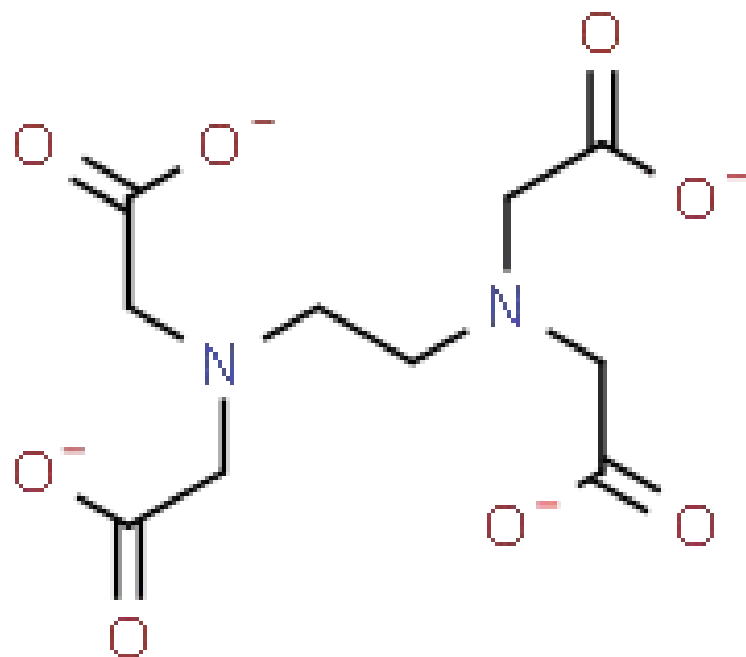
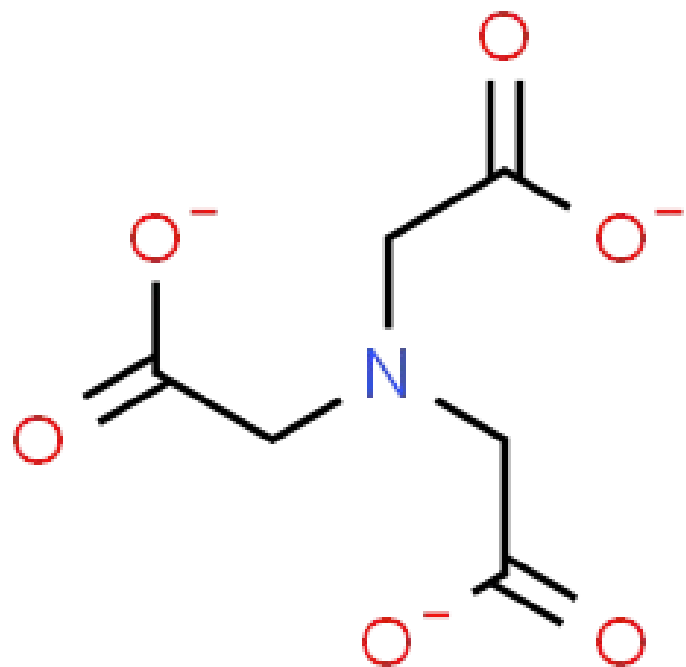
Lien entre complexation et potentiel apparent d'un couple
d'oxydoréduction

Ligand éthylènediaminetétracétate

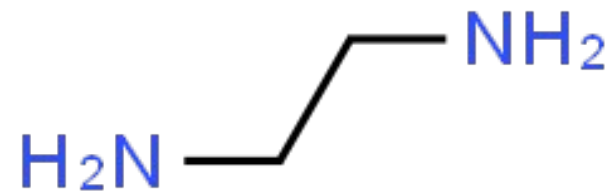
Y^{4-}



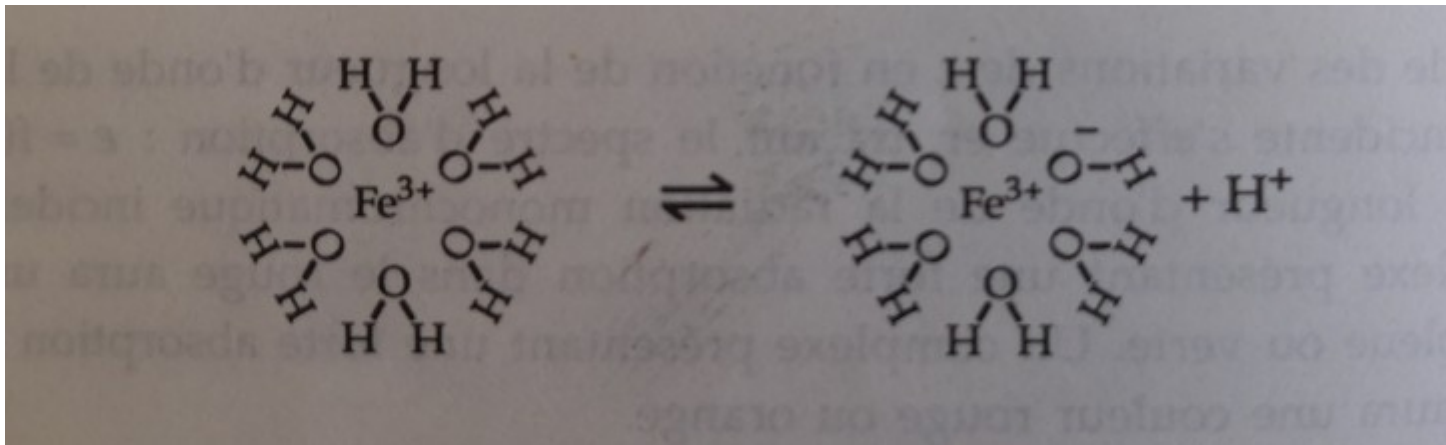
Ligands nitrilotriacétate A^{3-} et éthylènediaminetétracétate Y^{4-}



Ligand éthylènediamine

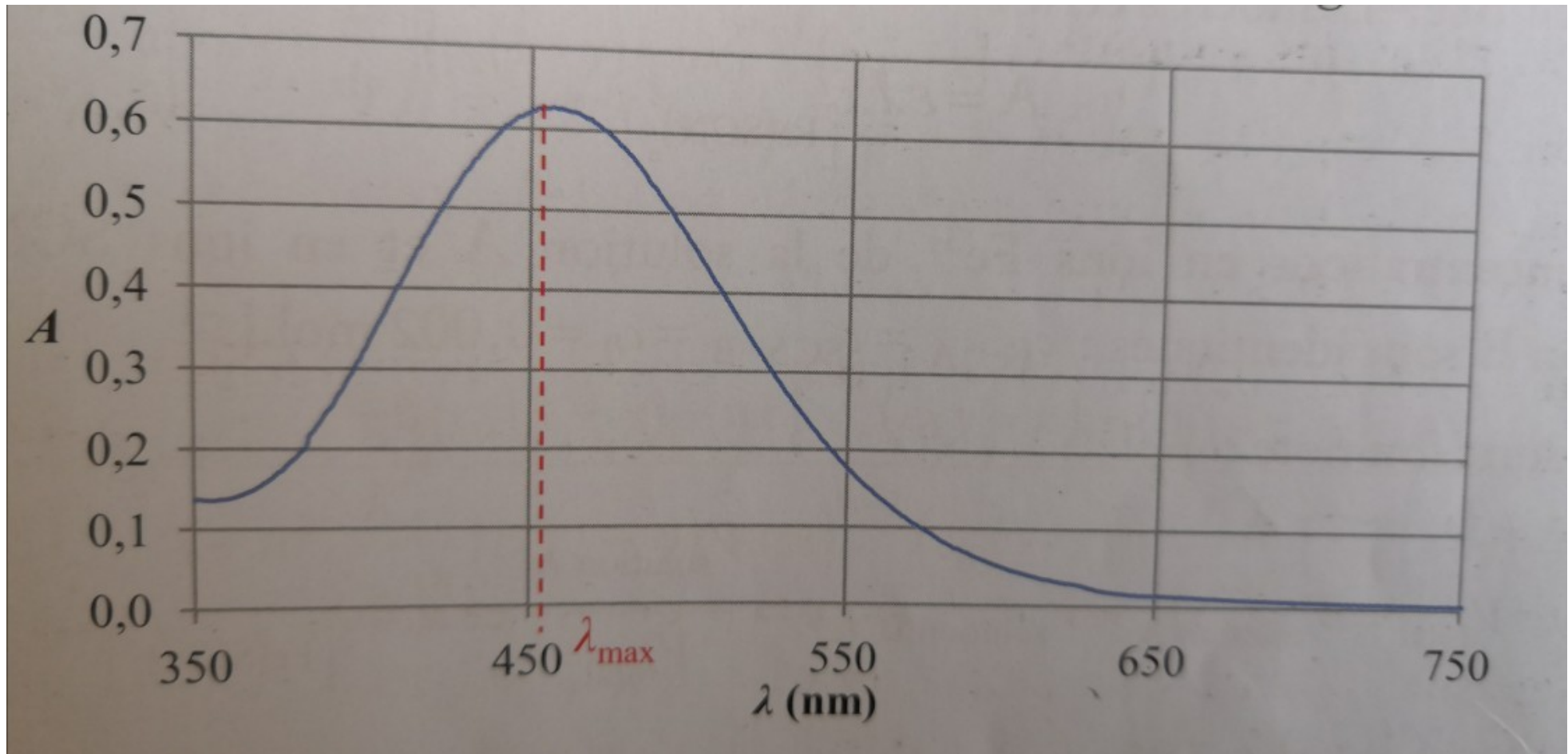


Propriétés acido-basiques



Roche, p. 146

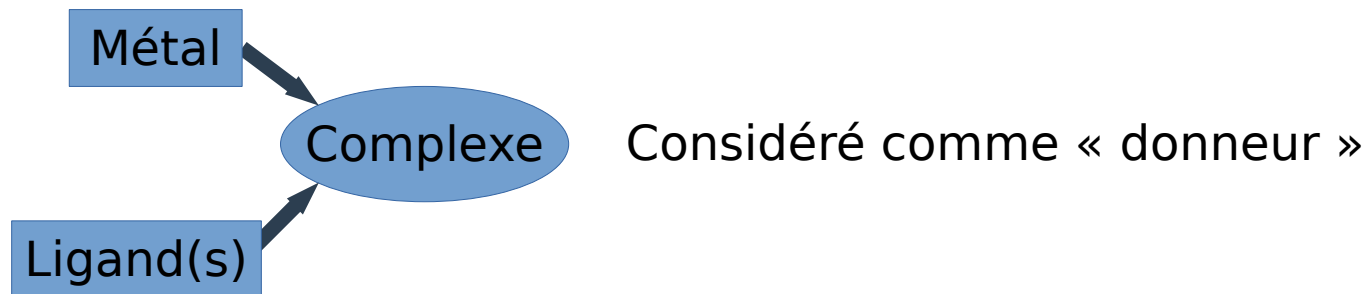
Propriétés spectroscopiques



Martinand-Lurin, p. 195

Conclusion

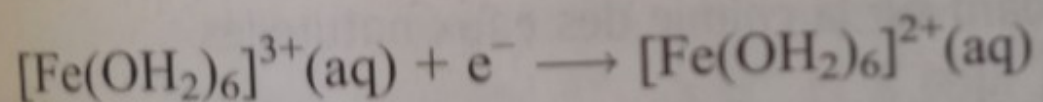
Description des équilibres de complexation : choisir la particule...



... et décrire les effets physico-chimique (oxydoréduction, acidité, spectroscopie...)

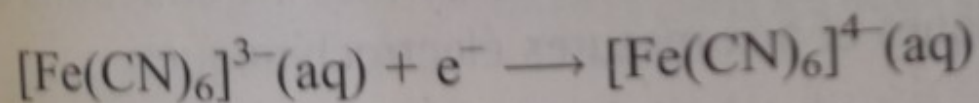
**Merci de votre
attention**

Complexation oxydant et réducteur



$$E^\ominus = +0,77 \text{ V}$$

alors que



$$E^\ominus = +0,36 \text{ V}$$

Shriver p. 207