

iv) ligands polydentes ou multidentes : Le ligand contenant deux ou plusieurs atomes de coordination) est appele ligand polydentate (polymany). Les ligands polydentates peuvent etre subdivises en fonction de la nature de leurs atomes donneurs, par ex. l'ethylene diamine $\text{NH}_2(\text{CH}_2)_2 \text{NH}_2$ est un ligand bidentate avec deux atomes N donneurs neutres, tandis que l'ion oxalate $\text{o}-\text{c}-\text{o}$ est bidentate et a deux atomes d'oxygene donneurs anioniques, Glycinato $[\text{H}_2\text{N CH}_2\text{COO}]$ est egalement un bidentate avec un atome d'oxygene donneur neutre et un atome d'oxygene donneur acide.