

(iv) ligands polydentes ou multidentes : Le ligand contenant deux ou plusieurs atomes de coordination est appelé ligand polydentate (polymany). Les ligands polydentates peuvent être subdivisés en fonction de la nature de leurs atomes donneurs, par ex. l'éthylène diamine $\text{NH}_2(\text{CH}_2)_2\text{NH}_2$ est un ligand bidenté avec deux atomes N donneurs neutres, tandis que l'ion oxalate $\text{O}-\text{C}-\text{O}$ est bidenté et a deux atomes d'oxygène donneurs anioniques, Glycinato $[\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2\text{COO}]$ est également un bidenté avec un atome d'oxygène donneur neutre et un atome d'oxygène donneur acide.