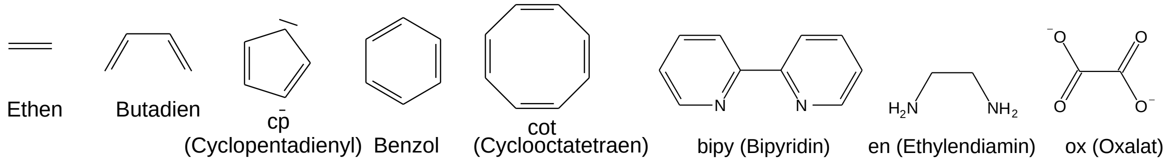
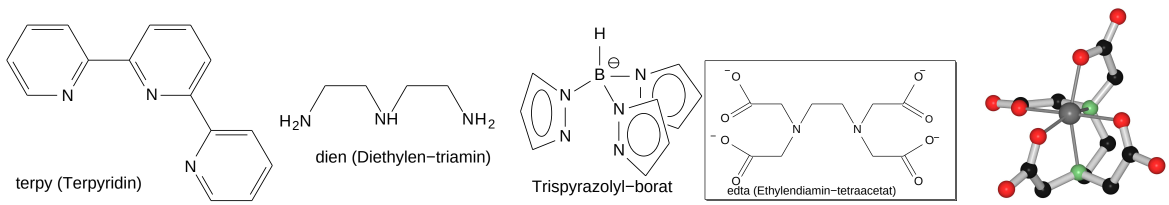
8. Übergangsmetalle

8.3. Koordinationsverbindungen



π-Liganden 2-zähnige Liganden

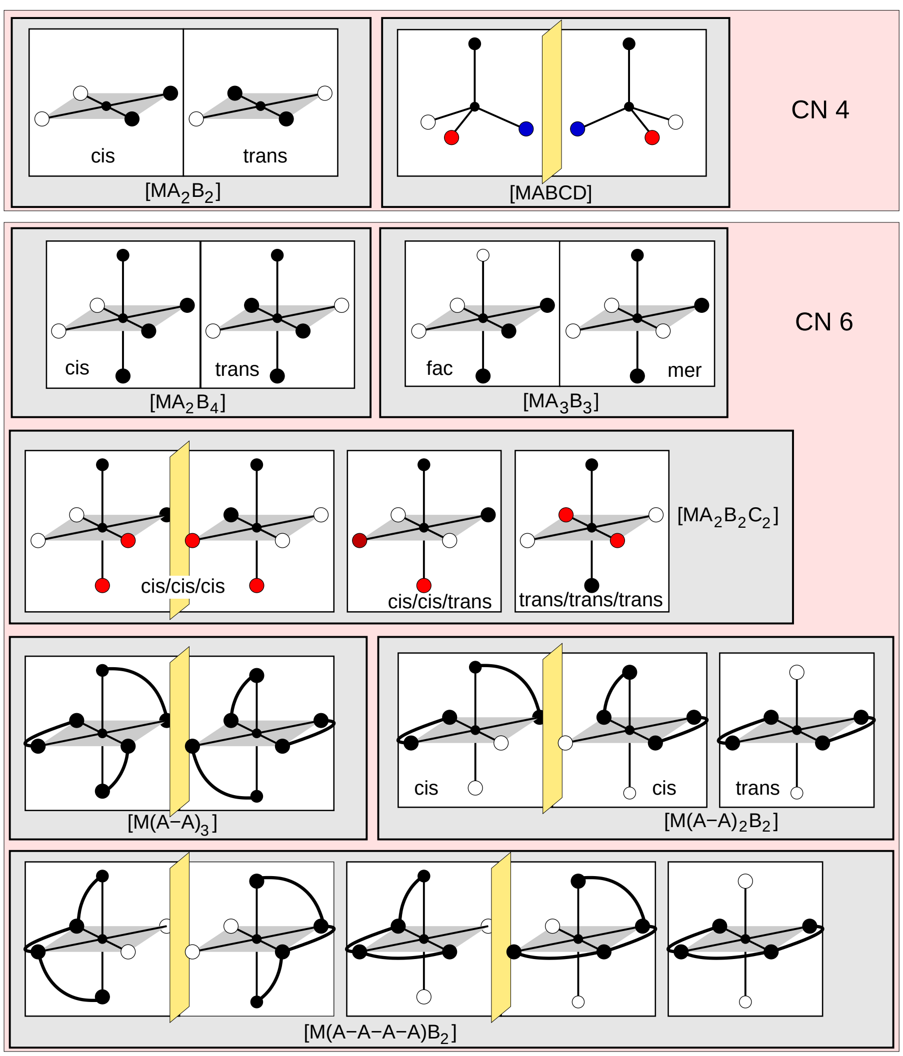


3-zähnige Liganden EDTA: ein 6-zähniger Ligand

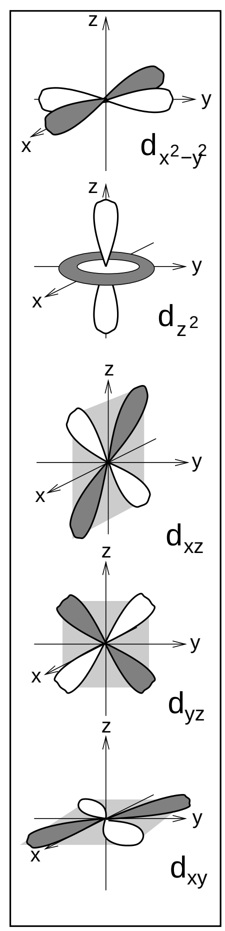
Beispiele für Liganden verschiedener Typen

kationisch/neutral				anionisch				
Anzahl Liganden	Ligand	Zentral−teilchen	(Oxidations−zahl)	Anion				
Kation−				Anzahl Liganden	Ligand	Zentral−teilchen	at	(Oxidations−zahl)

Schema zur Nomenklatur von Komplexverbindungen



Isomerie bei Komplexen mit CN=4 und CN=6



Form/Symmetrie der *d*-Orbitale