


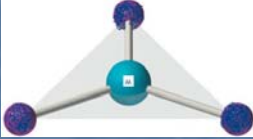


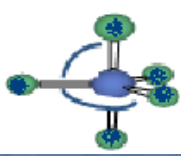
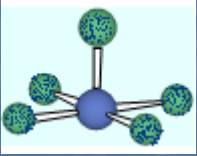
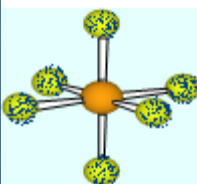
KİM 423-Koordinasyon Kimyası

*** Slaytlarda anlatılan konular sadece özettir.

*** Detaylı anlatımlar derste yapılacaktır.

KOORDINASYON SAYILARI

Geçiş Metal Komplekslerinde En Yaygın Koordinasyon Sayıları ve Geometrileri

Çizgisel	180°	Koord .Say: 2	
Üçgen düzlem	120°	Koord .Say: 3	
Dört yüzlü	109°	Koord .Say: 4	
Kare düzlem	90°	Koord .Say: 4	
Üçgen çift piramit	$120^\circ + 90^\circ$	Koord .Say: 5	
Kare piramit	90°	Koord .Say: 5	
Sekiz yüzlü	90°	Koord .Say: 6	

İki koordinasyonlu yapı

Ligandlar arası açı: 180°

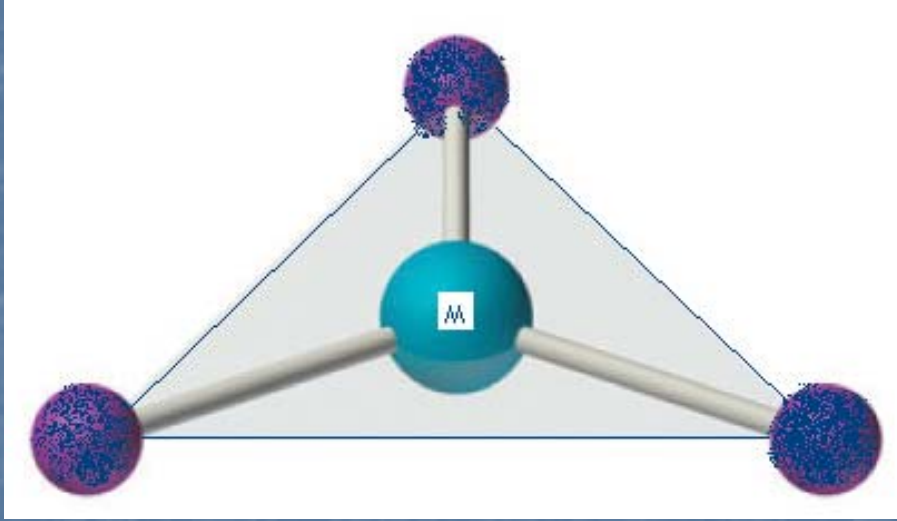


Çizgisel ML_2



Üç koordinasyonlu yapı

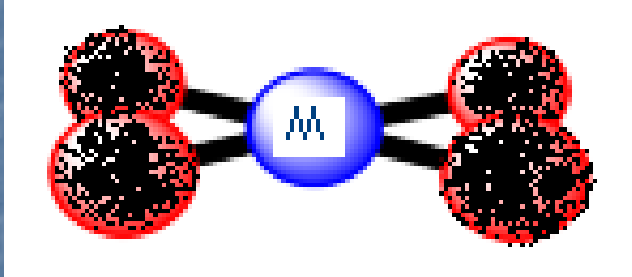
Ligandlar arası açı: 120°



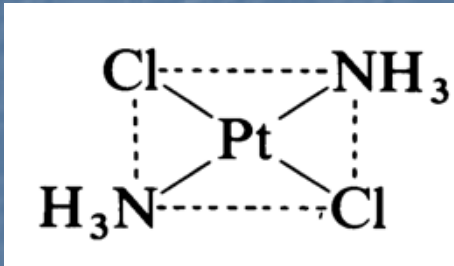
Üçgen Düzlem ML_3

Dört koordinasyonlu yapı

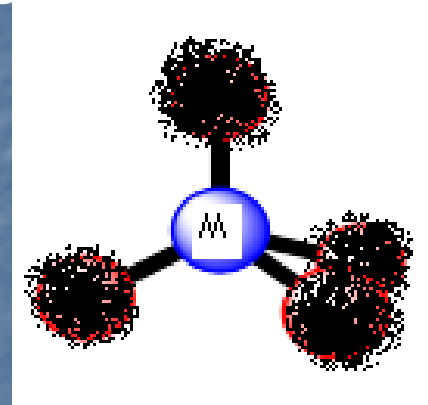
Ligandlar arası açı: 90°



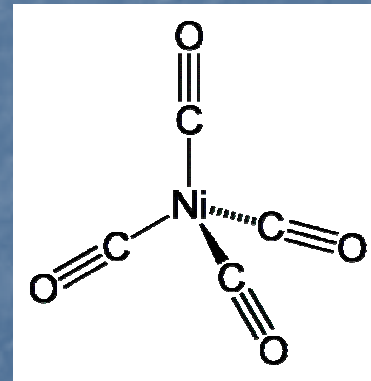
Kare Düzlem ML_4



Ligandlar arası açı: 109.5°

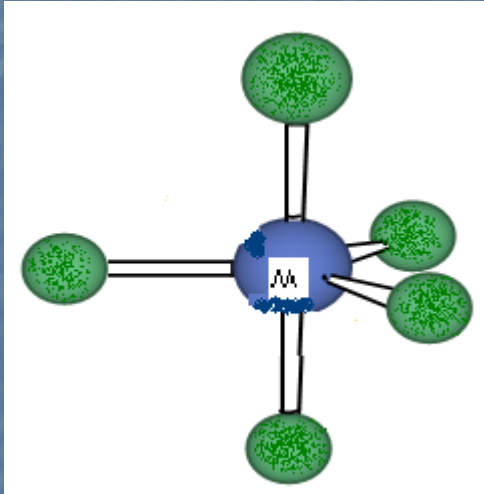


Tetrahedral ML_4

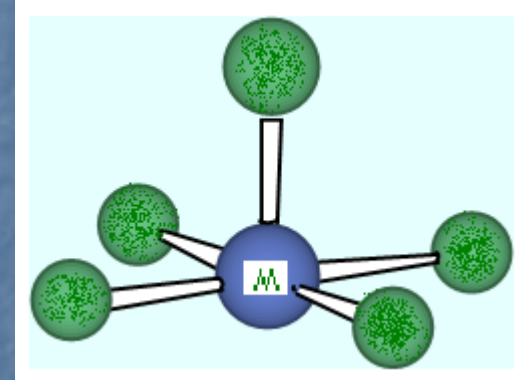


Beş koordinasyonlu yapı

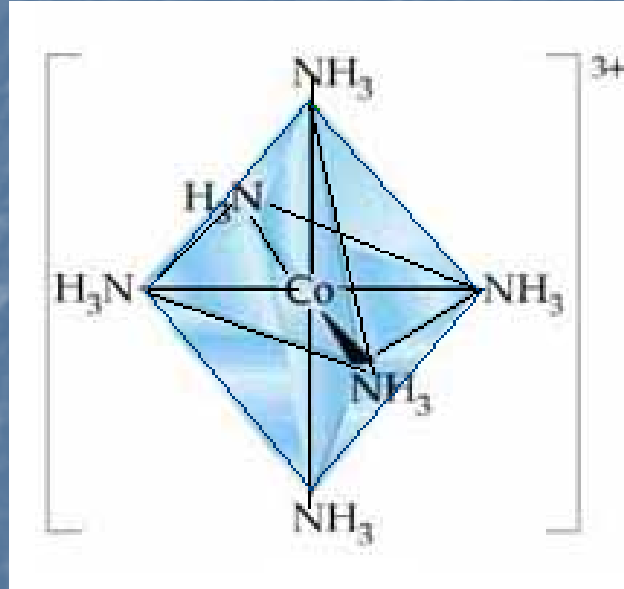
Ligandlar arası açı: 120° ve 90°
(Üçgen çift piramit)



Ligandlar arası açı: 120° ve 90°
(Kare piramit)



Altı koordinasyonlu yapı
Ligandlar arası açı: 90°



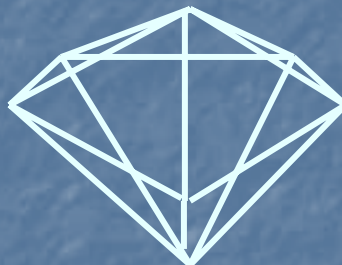
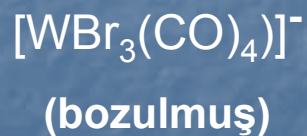
Oktahedral (Düzygün sekizyüzlü)

Yüksek Koordinasyon Sayılı Kompleks Geometrilerinden Örnekler

Koordinasyon Sayısı 7



başlıklı
sekizyüzlü



beşgen
çiftpiramit



başlıklı
üçgen pirizma



Koordinasyon sayısı 8



kare antipirizma



onikiyüzlü



küp

Koordinasyon sayısı 9



Üç şapkalı
üçgen pirizma

