

# ليجندات أحادية المخلب

الشحنة الكلية للمعقد	نوع الرابطة	عدد التناسق	اسم الشكل والزاوية	الفلز الانتقالي المركزي	الصيغة	صيغة الايون المعقد	حجمه	شحنته	الليجند
2+	تساهمية تناسقية	6	ثماني الاوجة 90°	Cu شحنة (+2)		$[Cu(NH_3)_6]^{2+}$	صغير	صفر متعادل	أمونيا 
2+	تساهمية تناسقية	6	ثماني الاوجة 90°	Co شحنة (+2)		الأيون المعقد $[Co(H_2O)_6]^{2+}$	صغير	صفر متعادل	ماء 
4-	تساهمية تناسقية	6	ثماني الاوجة 90°	Cu شحنة (+2)		$[Cu(OH)_6]^{4-}$	صغير	-1	أيون هيدروكسيد 
2-	تساهمية تناسقية	4	رباعي الاوجة 109.5°	Co شحنة (+2)		$[CoCl_4]^{2-}$	اكبر	-1	أيون كلوريد 
2-	تساهمية تناسقية	4	مربع مسطح 90°	Ni شحنة (+2)		$[Ni(CN)_4]^{2-}$	اكبر	-1	السيانيد CN <sup>-</sup>
1+	تساهمية تناسقية	2	خطي 180°	Ag شحنة +1				صفر	ثنائي امين