

Elektronové příspěvky přechodný kovů k celkovému počtu elektronů komplexu.

3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn
Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd
La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg

Elektronové příspěvky ligandů k celkovému počtu elektronů komplexu.

Počet e ⁻	Typické ligandy (formální náboj)
0	Lewisovy kyseliny AlX ₃ , BX ₃
1	-X (-1), -H (-1), η ¹ -alkyl (-1), η ¹ -aryl (-1), η ¹ -allyl (-1), η ¹ -acyl (-1)
2	Lewisovy báze PR ₃ , NR ₃ , CO, RCN, RNC... η ² -alkeny, η ² -alkyny, alkylideny/karbeny (-2)
3	η ³ -allyl (-1), NO (+1, nitrosyl), alkylidiny/karbyny (-3), η ² -acyl (-1)
4	η ⁴ -konjugované dieny
5	η ⁵ -dienyly (-1), η ⁵ -cyklopentadienyly (-1)
6	η ⁶ -triény, η ⁶ -areny
7	η ⁷ -triényly (-1), η ⁷ -cykloheptatrienyly (-1)
8	η ⁸ -cyklooktatraen

Nomenklatura

