

Sumární vzorec	Elektronový vzorec	Hybridizace	Počet σ vazeb a elektronových párů (VEP)	Úhel mezi vazbami	Tvar
SF ₆		Sp ³ d ²	6 σ vazeb 0 VEP	90 °	Oktaedr
SiH ₄		sp ³	4 σ vazby 0 VEP	109,5 °	Tetraedr
NH ₃		sp ³	3 σ vazby 1 VEP	<109,5 °	Trigonální pyramida
SnCl ₂		sp ²	2 σ vazby 1 VEP	<120 °	Lomená molekula
XeF ₂		sp ³ d	2 σ vazby 3 VEP	180°	Lineární molekula
BrF ₃		sp ³ d	3 σ vazby 2 VEP	<90°	Tvar T
PF ₅		sp ₃ d	5 σ vazeb 0 VEP	axialání=90° ekvatoriální =120°	Trigonální bipyramida
SCl ₂		sp ³	2 σ vazby 2 VEP	<109,5 °	Lomená molekula

