

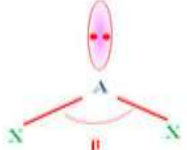
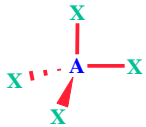




Règle de Gillespie

Type d'hybridation	$\eta = [m(\sigma) + nE]$	Arrangement spatiale	Angle de liaison	Géométrie	Exemples
sp	$2 + 0 = 2$	Linéaire	180°	 linéaire	BeH_2 ; MgCl_2 ; CO_2 ; CaCl_2
sp^2	$3 + 0 = 3$	Triangulaire plan	120°	 Plan triangulaire	AlCl_3 ; BH_3 ; COCl_2 ; $\text{CH}_2=\text{CH}_2$
	$2 + 1 = 3$	Triangulaire plan	120°	 Angulaire	SO_2 ; $\text{NO}_3^{(-)}$ $\text{ClO}_3^{(-)}$; SnCl_2
sp^3	$4 + 0 = 4$	Tétraédrique	$109^\circ30'$	 Tétraédrique	CH_4 ; SiH_4 CHCl_3 ; $\text{SO}_4^{(2-)}$
	$3 + 1 = 4$	Tétraédrique	$107^\circ30'$	 Pyramide trigonale	NH_3 ; PCl_3 POCl_2 ;
	$2 + 2 = 4$	Tétraédrique	$104^\circ30'$	 Angulaire	H_2O ; $\text{ClO}_2^{(-)}$; H_2S ; SOCl_2

η = nombre de liaisons σ de l'atome central + nombre de doublets non liants