

▪ Schémas de Lewis :

TP

Définition : _____

Doublet non liant : _____

Lacune électronique : _____

Eau H ₂ O	Ammonium NH ₄ ⁺	Trifluorure de bore BF ₃
[₈ O] = [₁ H] =	[₇ N] =	[₉ F] = [₅ B] =

▪ Géométrie des entités chimiques :

Principe : _____

Ex. de géométrie des molécules :

tétraédrique	coudée	linéaire	pyramidale
--------------	--------	----------	------------

▪ Polarité des entités chimiques :

Électronégativité : _____

Ex. : EN(H) = 2,2 ; EN(C) = 2,5 ; EN(N) = 3,07 ; EN(O) = 3,5 ; EN(Cl) = 2,83 ; EN(F) = 4,1.

Liaison polarisée : _____

Ex. de liaisons polarisées ou non polarisées :

Caractère polaire ou apolaire d'une entité chimique	L'entité comporte des liaisons polarisées	L'entité ne comporte pas de liaisons polarisées
Entité polaire	L'entité ne présente pas de symétrie ; les pôles + et – sont distincts. Ex. : CH ₃ Cl ; H ₂ O ; NH ₃	Situation impossible
Entité apolaire	L'entité présente une ou plusieurs symétries ; les pôles + et – sont confondus. Ex. : CO ₂ ; CCl ₄ ; BF ₃	Situation évidente. Ex. : CH ₄ ; Cl ₂ ;