



SCHEMA DE LEWIS EXERCICES CORRECTION

Formule brute	Schéma de Lewis
O ₂	
H ₂	H—H
N ₂	
H ₂ O	
CO ₂	
NH ₃	
CH ₄	
HCl	
Cl ⁻	
O ²⁻	
HO ⁻	
H ⁺	
Na ⁺	
H ₃ O ⁺	
NH ₄ ⁺	



Schéma de Lewis de NH₃ :

Z(N) = 7 donc 1s²2s²2p³. Il manque 3 électrons à N sur sa couche de valence (en rouge) pour vérifier la règle de l'octet. Il fera donc 3 liaisons covalentes.

Il reste alors 5 – 3 = 2 électrons sur la couche de valence donc 1 doublet non-liant.

Z(H) = 1 donc 1s¹. Il manque 1 électron à H sur sa couche de valence pour vérifier la règle du duet. H fera donc 1 liaison covalente.

Il reste alors 1-1 = 0 électron sur la couche de valence donc 0 doublet non-liant.

Schéma de Lewis de NH₄⁺ :

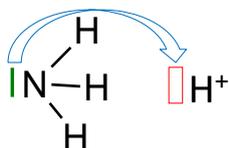


Schéma de Lewis de Cl⁻

Z(Cl) = 17 donc 1s²2s²2p⁶3s²3p³

