

LE SCHEMA DE LEWIS (1)

Les atomes vont vouloir saturer leur dernière couche, à savoir :
2 électrons pour l'atome H.
8 électrons pour C, N, O, Cl etc.

L'ATOME D'HYDROGENE

L'atome d'hydrogène H

Configuration électronique $1s^1$ H •
(1 électron de valence) •

Le gaz noble le plus proche He (hélium)

Configuration électronique $1s^2$

L'atome d'hydrogène H doit acquérir 1 électron pour avoir la configuration électronique $1s^2$



L'ATOME DE FLUOR

L'atome de fluor F

Configuration électronique $1s^2 2s^2 2p^5$ •••••
(7 électrons de valence) •

Le gaz noble le plus proche Ne (néon)

Configuration électronique $1s^2 2s^2 2p^6$

L'atome de fluor F doit acquérir 1 électron pour avoir la configuration électronique de Ne

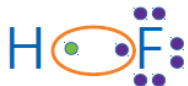


LA MOLECULE DE FLUORURE D'HYDROGENE HF

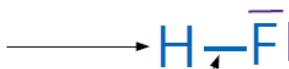
L'atome d'hydrogène H doit acquérir 1 électron •

L'atome de fluor F doit acquérir 1 électron •

Schéma de Lewis



Les 3 paires d'électrons de l'atome de fluor forment 3 doublets appelés non doublet liant DNL



Liaison covalente (ou doublet liant : DL)

Doublet non liant (DNL)