

LE SCHEMA DE LEWIS (2)

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 CARBONE

L'atome de carbone

Configuration électronique $1s^2 2s^2 2p^2$ (4 électrons de valence) •

Le gaz noble le plus proche Ne (néon)

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

L'atome de C doit acquérir 4 électrons pour avoir la configuration électronique de Ne



LE METHANE CH₄

Chaque atome d'hydrogène H doit acquérir 1 électron •

L'atome de carbone C doit acquérir 4 électrons •

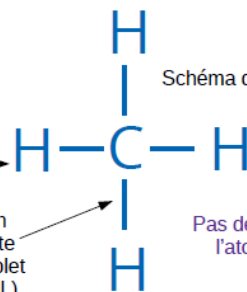
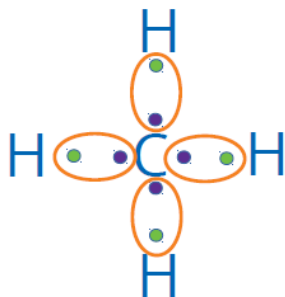


Schéma de Lewis

Liaison covalente (ou doublet liant : DL)

Pas de DNL pour l'atome de C