

TD 02 (Liaison Chimique)

Exercice 1 :

- Représenter selon le modèle de Lewis, les éléments du tableau périodique suivants : N, P, C, F, S, Cl et O.
- Déduire la valence de chaque atome.

Exercice 2 :

Pour chacune des molécules suivantes :

N₂, Cl₂, CH₄, **PCl₃**, **PCl₅** et CO₂ (en caractère gras l'atome central)

- 1- Donner le schéma de Lewis en précisant les doublets liants et non liants.
- 2- Quels sont ceux qui respectent la règle d'octet.

Exercice 3 :

Compléter la représentation de Lewis des composés ci-dessous, en faisant apparaître les doublets non liants et les charges formelles portées par les atomes (on considère que tous les atomes respectent la règle d'octet).

