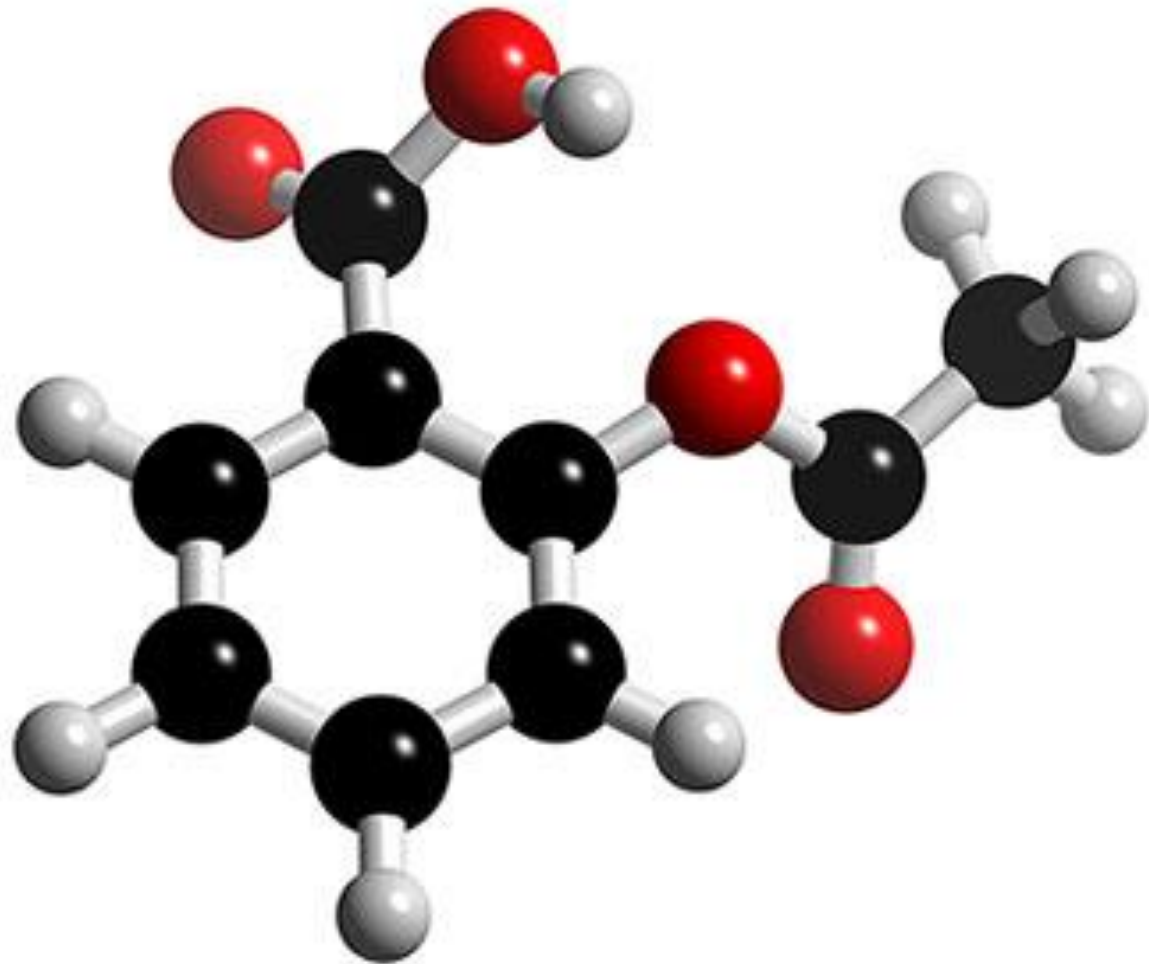


L'aspirine ($C_9H_8O_4$)



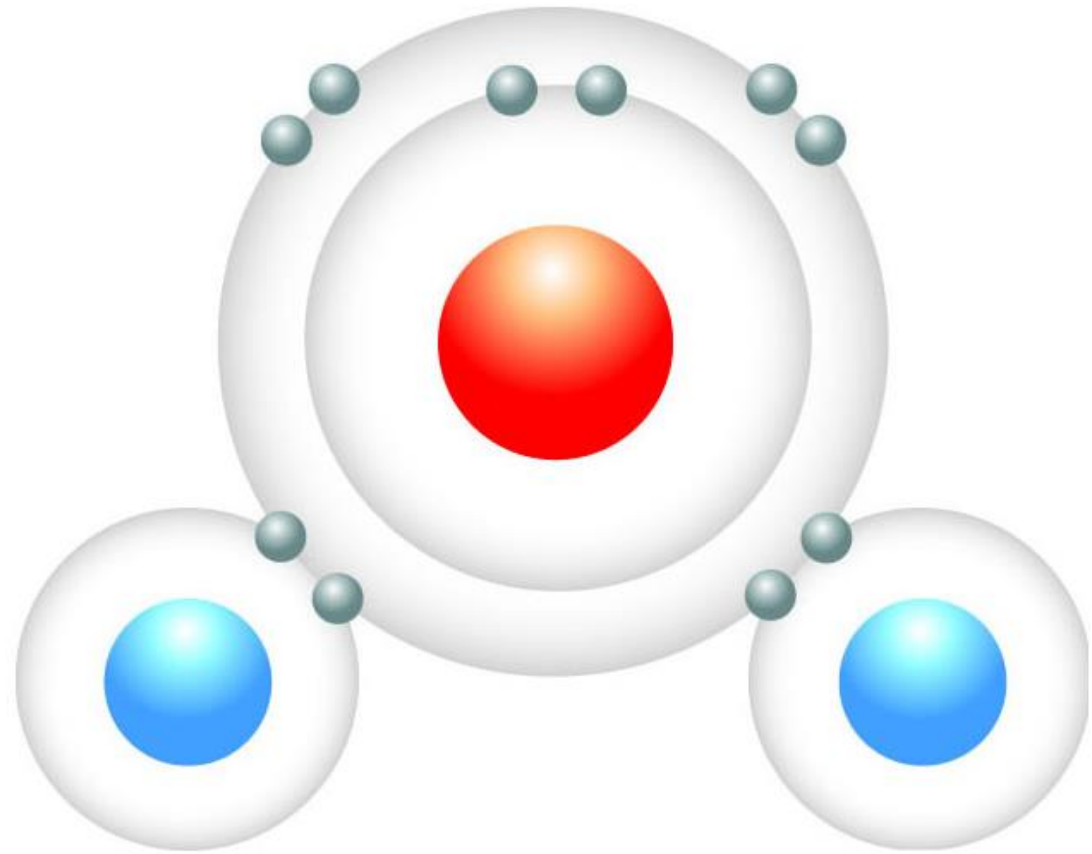
Le napalm





Les composés covalents

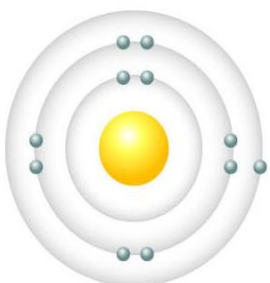
- Les atomes se combinent en partageant des électrons afin de former des molécules
- Une **molécule** est un groupe d'atomes reliés par le partage d'une paire ou plus d'électrons
- Les paires d'électrons partagées forment des liaisons covalentes qui maintiennent les atomes ensemble
- Ex : Le CO_2 et le H_2O en sont des exemples



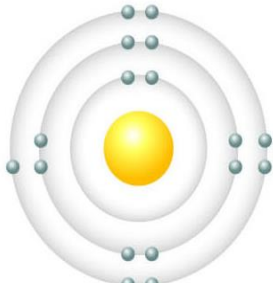
**Un modèle de Bohr de l'eau.
Remarque que les électrons de
valence chez l'oxygène et
l'hydrogène sont partagés.**

Les composés ioniques

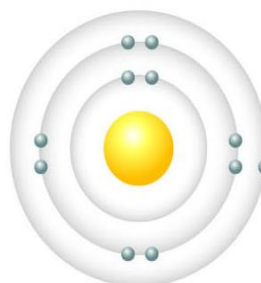
- Les atomes gagnent ou perdent des électrons afin de former des composés
- Ex : Le Na et le Cl forment le NaCl



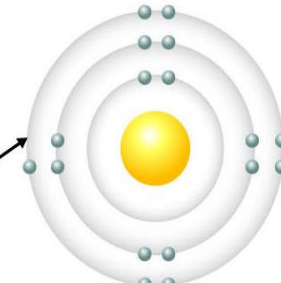
Na atom
11 p
11 e



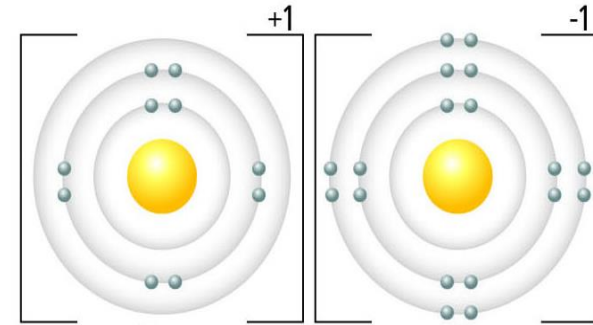
Cl atom
17 p
17 e



Na



Cl



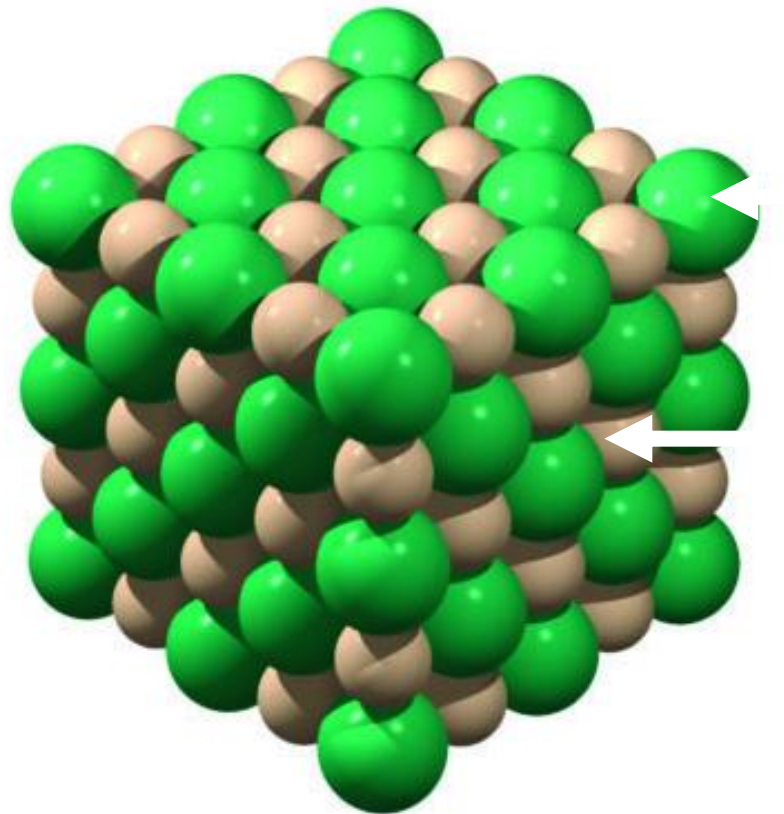
Na⁺
11 p
10 e

Cl⁻
17 p
18 e

Un composé ionique est formé lorsqu'un métal transfère un électron à un non-métaux

Réseau ionique

- Un assemblage régulier et ordonné d'ions positifs et négatifs



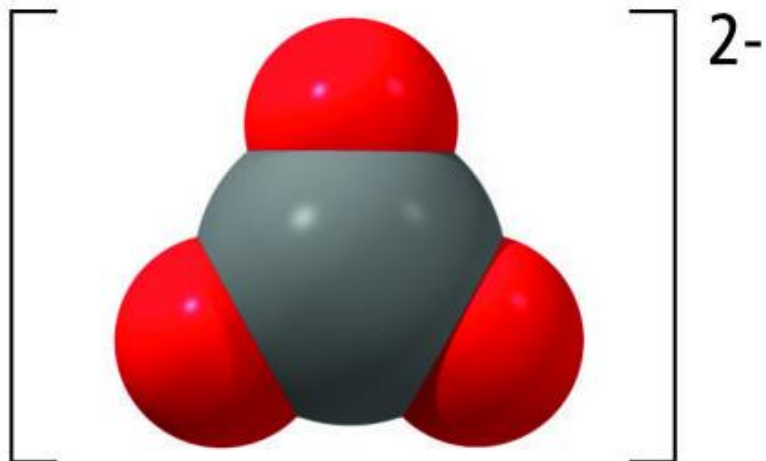
Chlore

Sodium

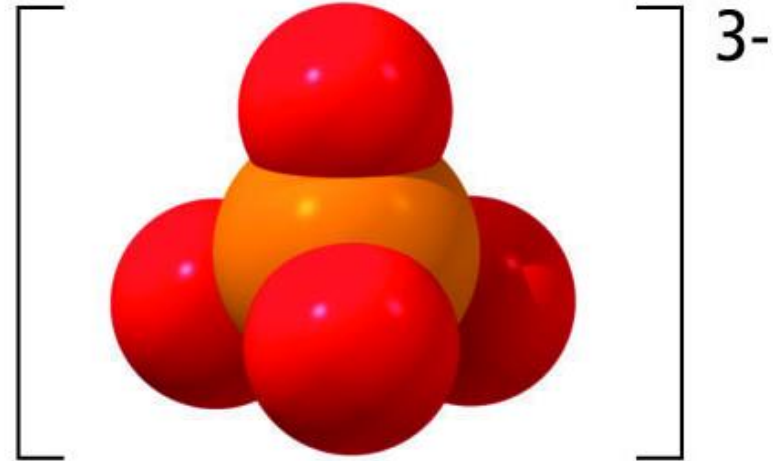
Une particule de sel
(NaCl)

Les ions polyatomiques

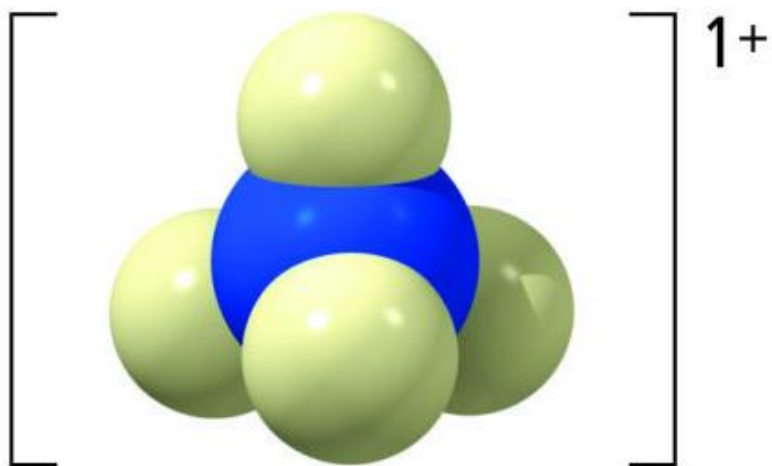
- Un ion composé de plusieurs types d'atomes liés par des liaisons covalentes
- « poly » signifie nombreux
- Ex : Ammonium NH_4^+ + Tableau d'ion à la p.490



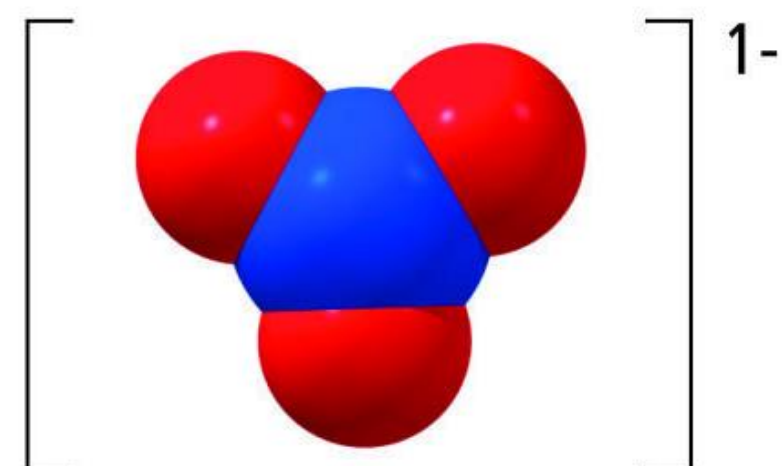
CO_3^{2-}
carbonate



PO_4^{3-}
phosphate



NH_4^+
ammonium



NO_3^-
nitrate