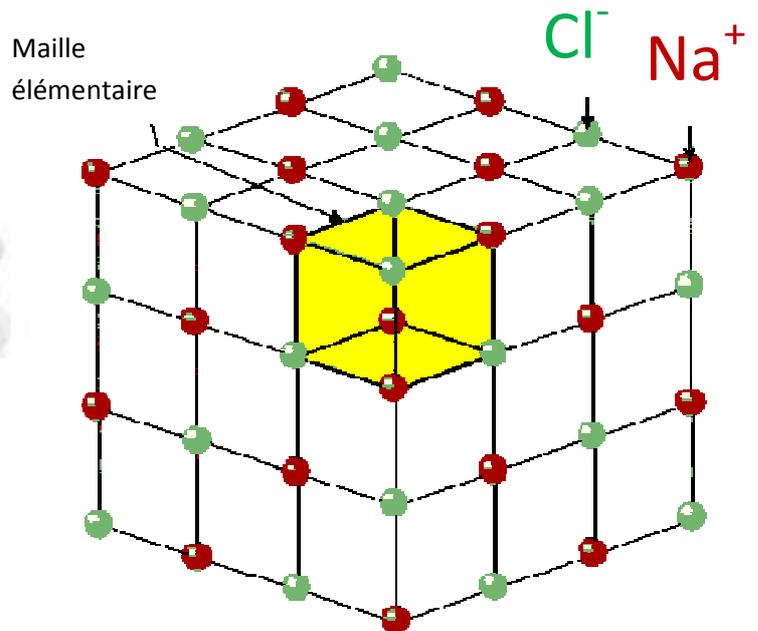


Structure cubique avec 2 éléments chimiques différents

La maille élémentaire est un cube : $a = b = c$

Le sel de table (NaCl)

Les cristaux de sel de table sont composés d'ions Na^+ (Sodium) et Cl^- (chlore) en proportions égales qui sont organisés selon une structure cubique.



Le réseau des Cl^- (en bleu) et celui des Na^+ (en vert) forment chacun un cube à face centrée (cfc).
L'origine du réseau de l'un est décalé de $\frac{1}{2}$ côté du cube par rapport à l'autre.

Le chlorure de Césium (CsCl)

Le réseau des Cs^+ est cubique (en rouge) et le réseau des Cl^- aussi (en vert). L'origine du réseau vert se situe au centre du cube formé par les Cl^-

