

# Maille

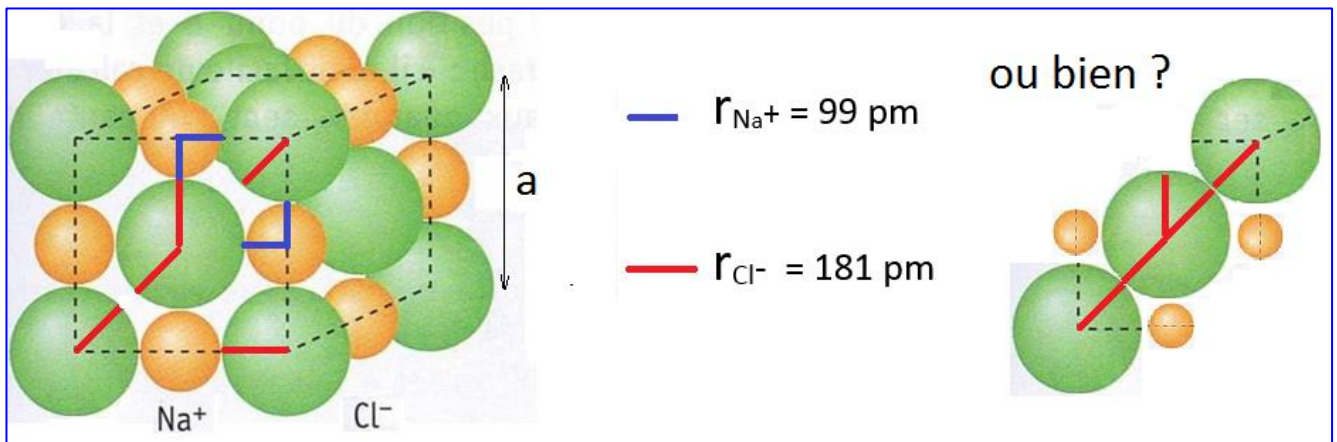
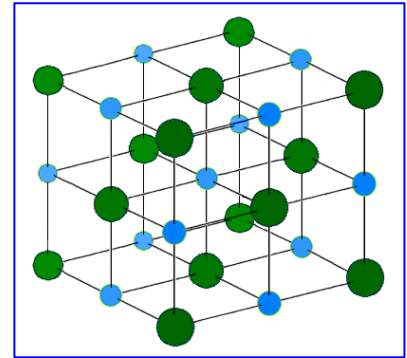
Adapté de [https://fr.wikipedia.org/wiki/Chlorure\\_de\\_sodium](https://fr.wikipedia.org/wiki/Chlorure_de_sodium)

Le chlorure de sodium (sel) est un assemblage d'ions sodium  $\text{Na}^+$  et chlore  $\text{Cl}^-$  de maille cubique. Le sel est un cristal, car ses atomes forment une structure périodique et symétrique.

La structure du sel peut être décrite par le contenu de sa maille.

Une maille de sel est un cube qui contient :

- un atome de chlore à chacun des 8 sommets de la maille, chaque sommet étant partagé en fait par 8 mailles voisines [...];
- un atome de chlore au centre de chacune des 6 faces de la maille, chaque face étant partagée entre 2 mailles voisines [...];
- un atome de sodium au centre de la maille [...];
- un atome de sodium sur le milieu de chacune des 12 arêtes de la maille, chaque arête étant partagée entre 4 mailles voisines [...].



Adapté de <https://www.ensciences.fr/animations/cristallo/>

