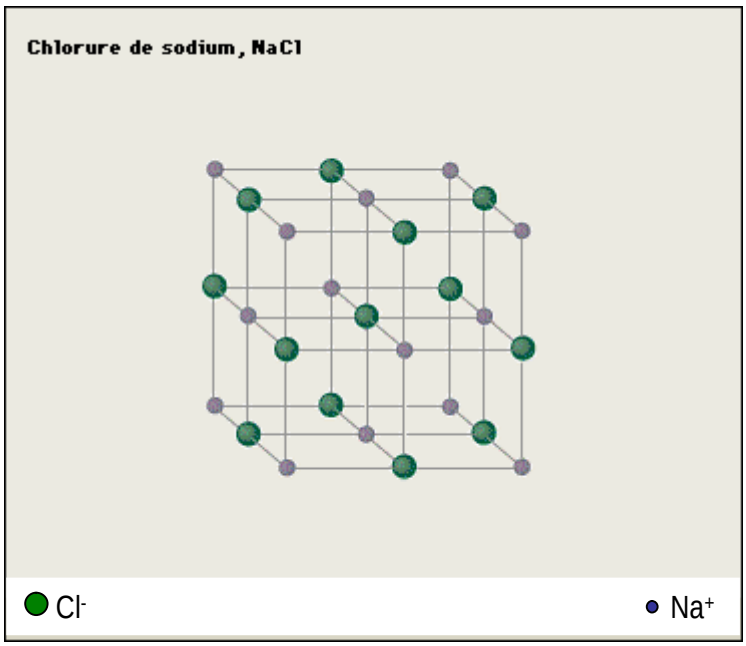
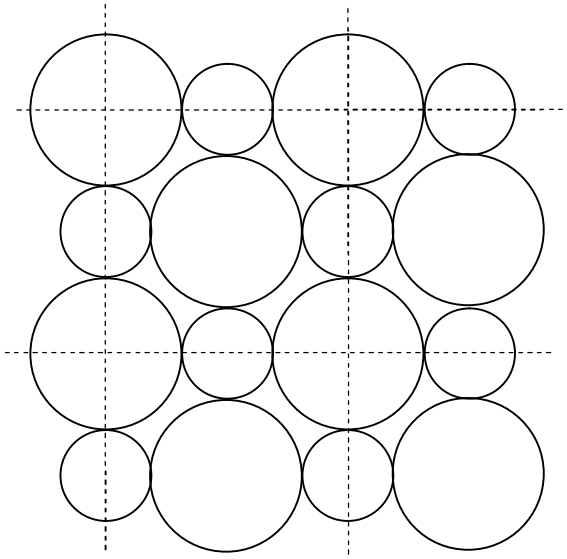
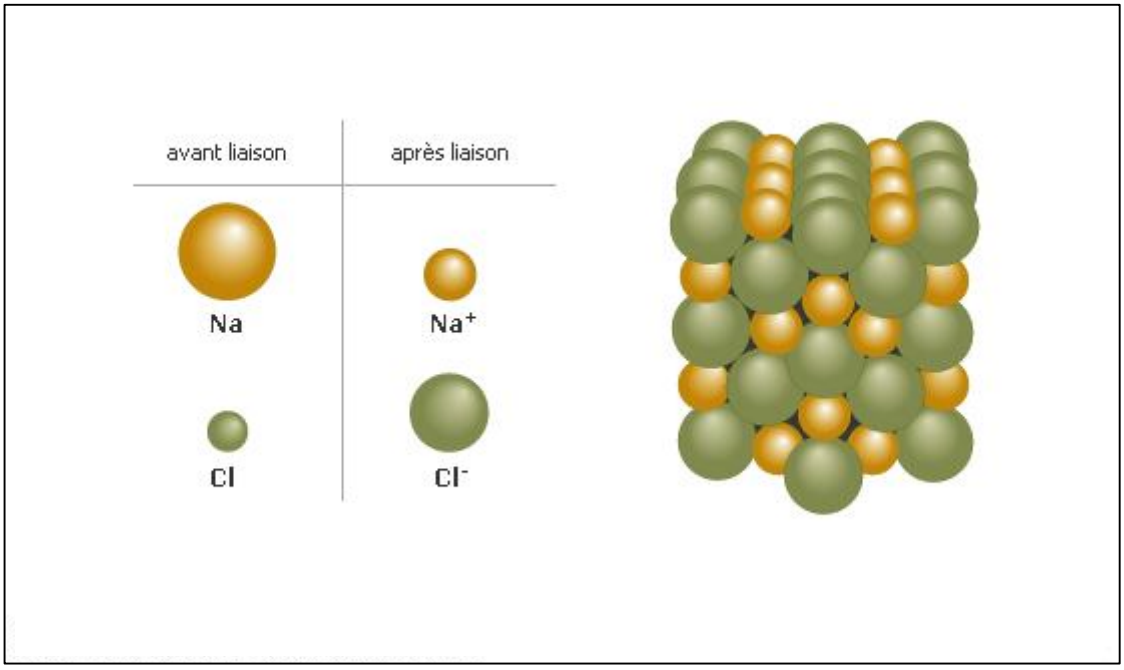
Fomesoutra.com
ça soutra !
Docs à portée de main





Le rayon inter-ionique R = $r_{(Cl^-)} + r_{(Na^+)}$



Liaisons ioniques dans un cristal de sel

Le chlorure de sodium (c'est-à-dire le sel de cuisine) est un cristal ionique de formule chimique NaCl. Il est constitué d'ions sodium (Na^+) et d'ions chlorures (Cl^-) qui occupent alternativement les sommets des cubes. Les ions chlorures ayant gagné un électron (d'où leur charge négative) sont plus volumineux que les ions sodium qui ont cédé un électron (d'où leur charge positive). La cohésion de cette structure cubique est assurée par les forces d'attraction électrostatique (ou liaisons ioniques) entre les deux espèces chargées.