

LA STABILITÉ DES ESPÈCES CHIMIQUES

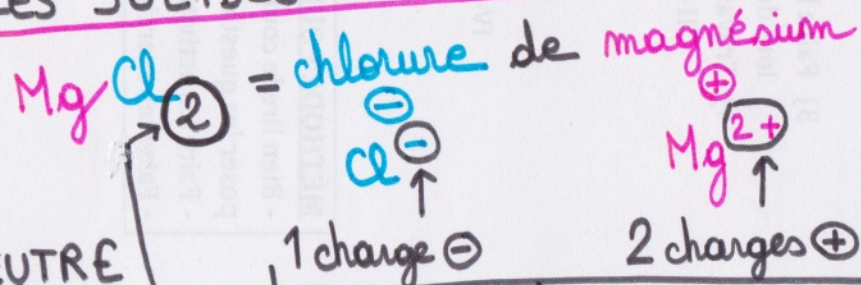
FORMATION D'IONS MONOATOMIQUES

1 atome

gagne ou perd des électrons

Position dans la classification périodique

LES SOLIDES IONIQUES



Les atomes veulent avoir la même configuration électronique que les gaz nobles

couche de valence saturée

$\hookrightarrow 2e^-$: DUET
 $\hookrightarrow 8e^-$: OCTET

stables et inertes

H^+ ; Na^+ ; K^+
hydrogène Sodium potassium

Ca^{2+} ; Mg^{2+}
calcium magnésium

Cl^- ; F^-
chlorure fluorure

FORMATION DE MOLÉCULES (schéma de Lewis)

$H \rightarrow 1$ doublet :

$C ; O ; N$
4 doublets :: ::

liants et/ou non liants
 $C-C$ NI

Energie de liaison
= énergie pour ROMPRE la liaison