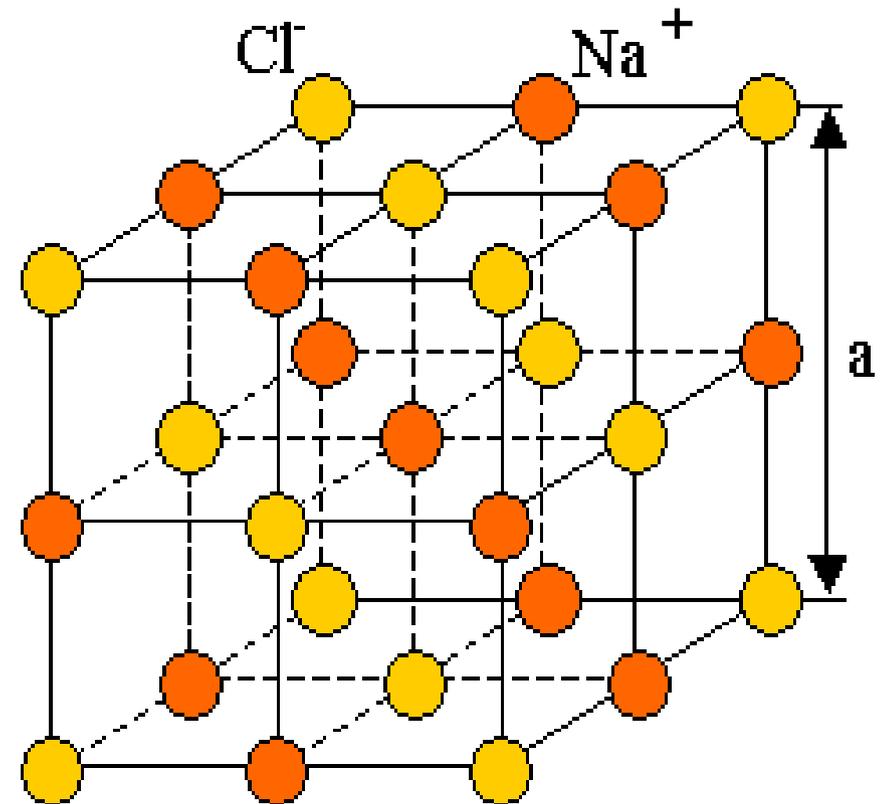
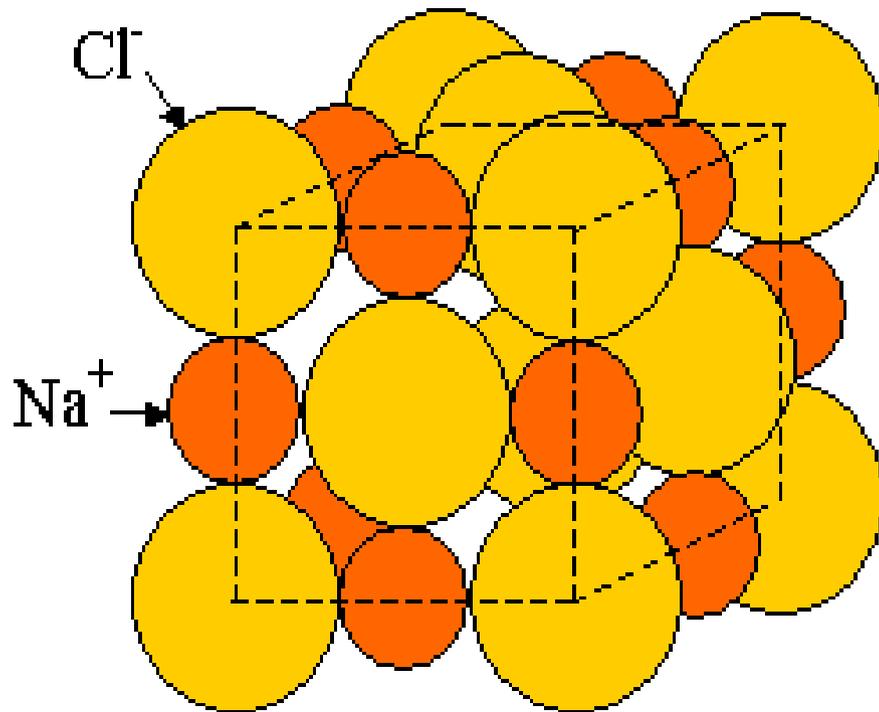


I. Les solides ioniques

Qu'est-ce qu'un solide (ou cristal) ionique ?

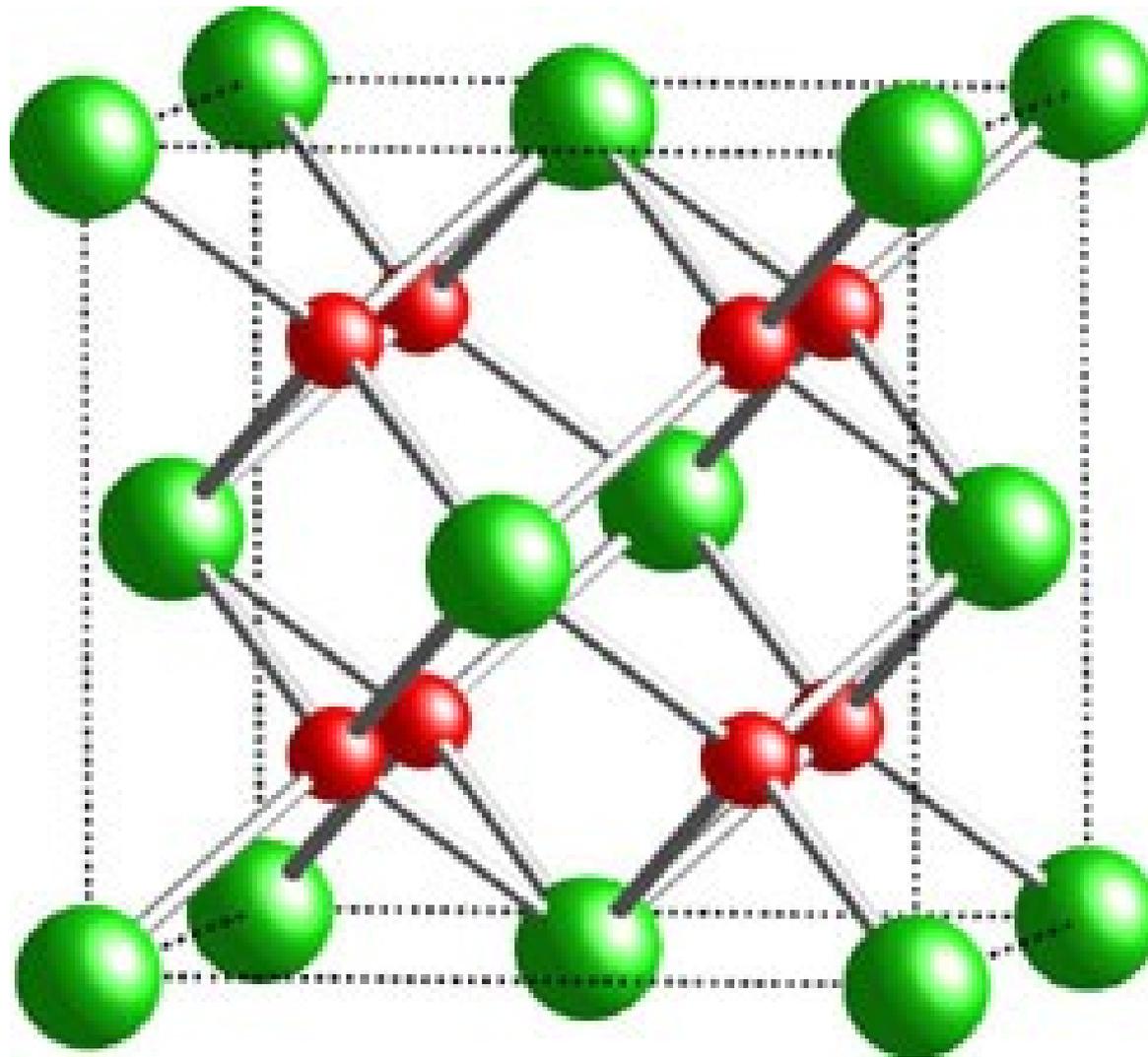
Chlorure de sodium



Constitué des ions Na^+ et Cl^-

Formule du solide ionique : NaCl

Fluorure de calcium



En vert : fluorure

En rouge : calcium

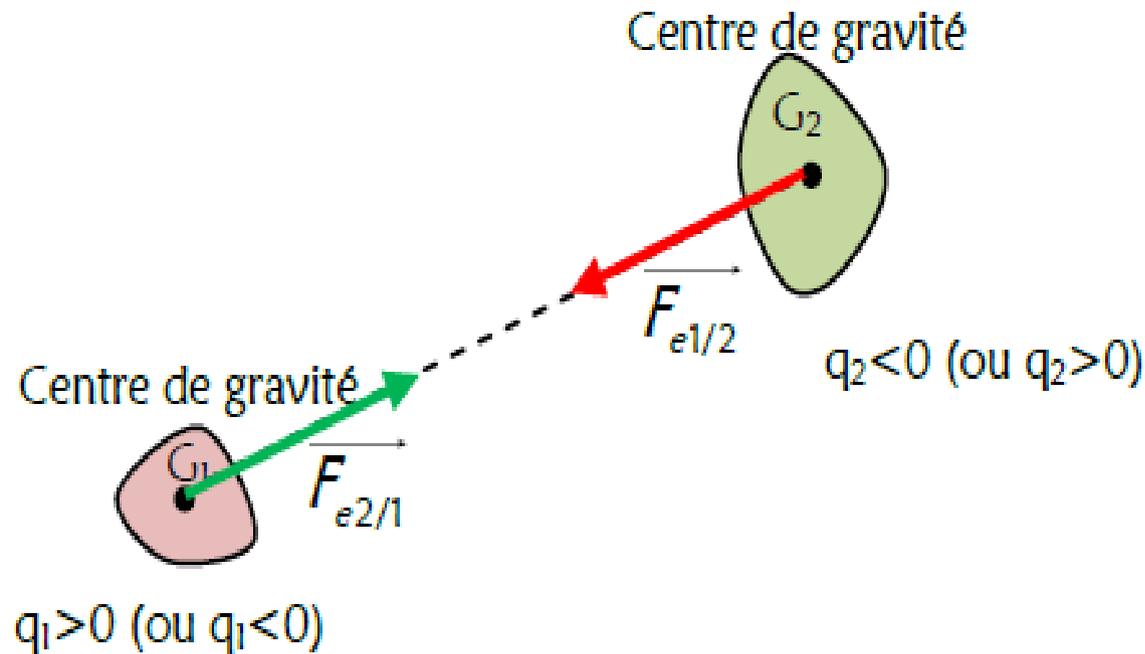
Constitué des ions Ca^{2+} et F^-

Formule du solide ionique : CaF_2

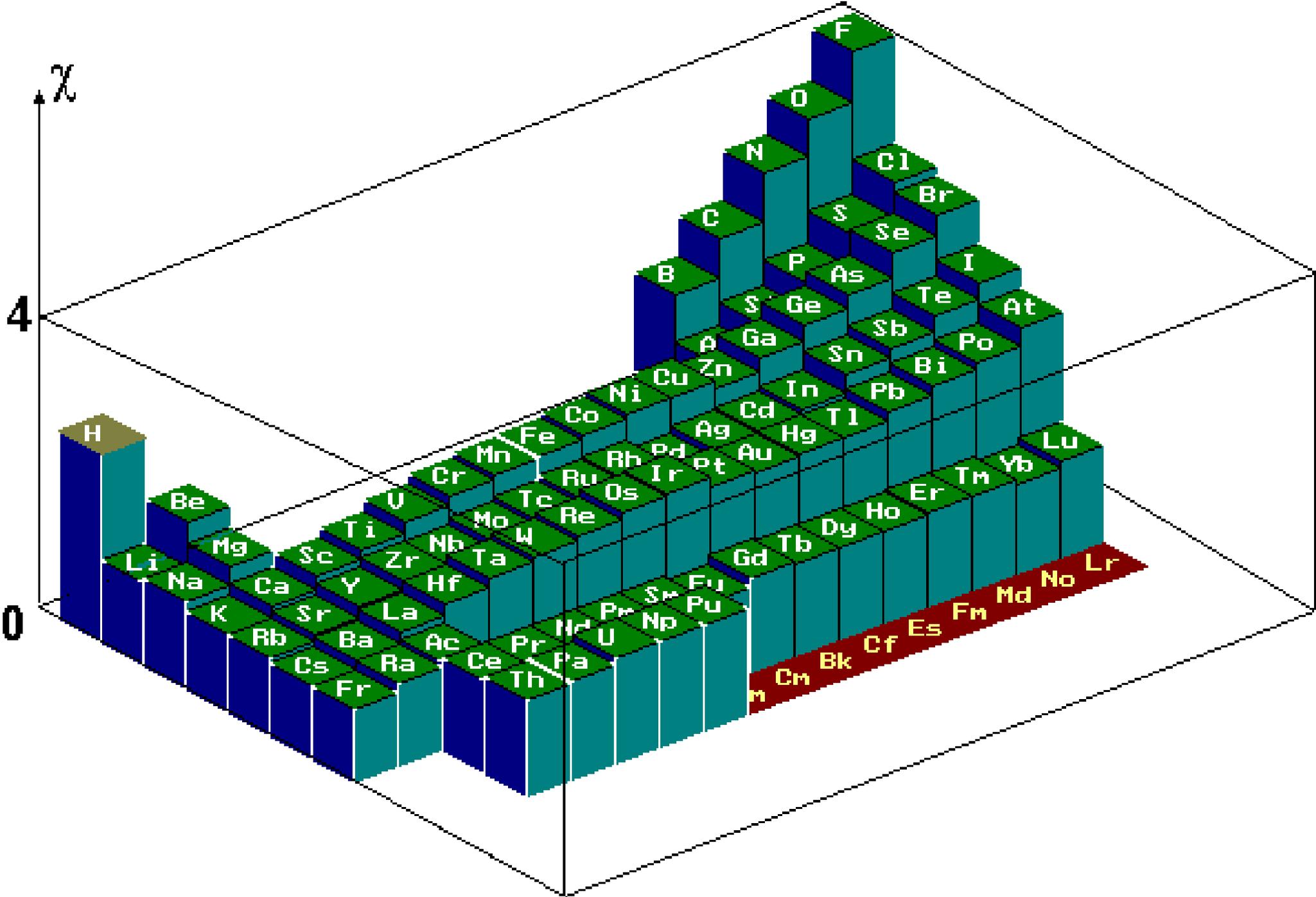
Interaction électromagnétique

Loi de Coulomb :

$$F_{E1/2} = k \times \frac{|q_1 \times q_2|}{d^2}$$



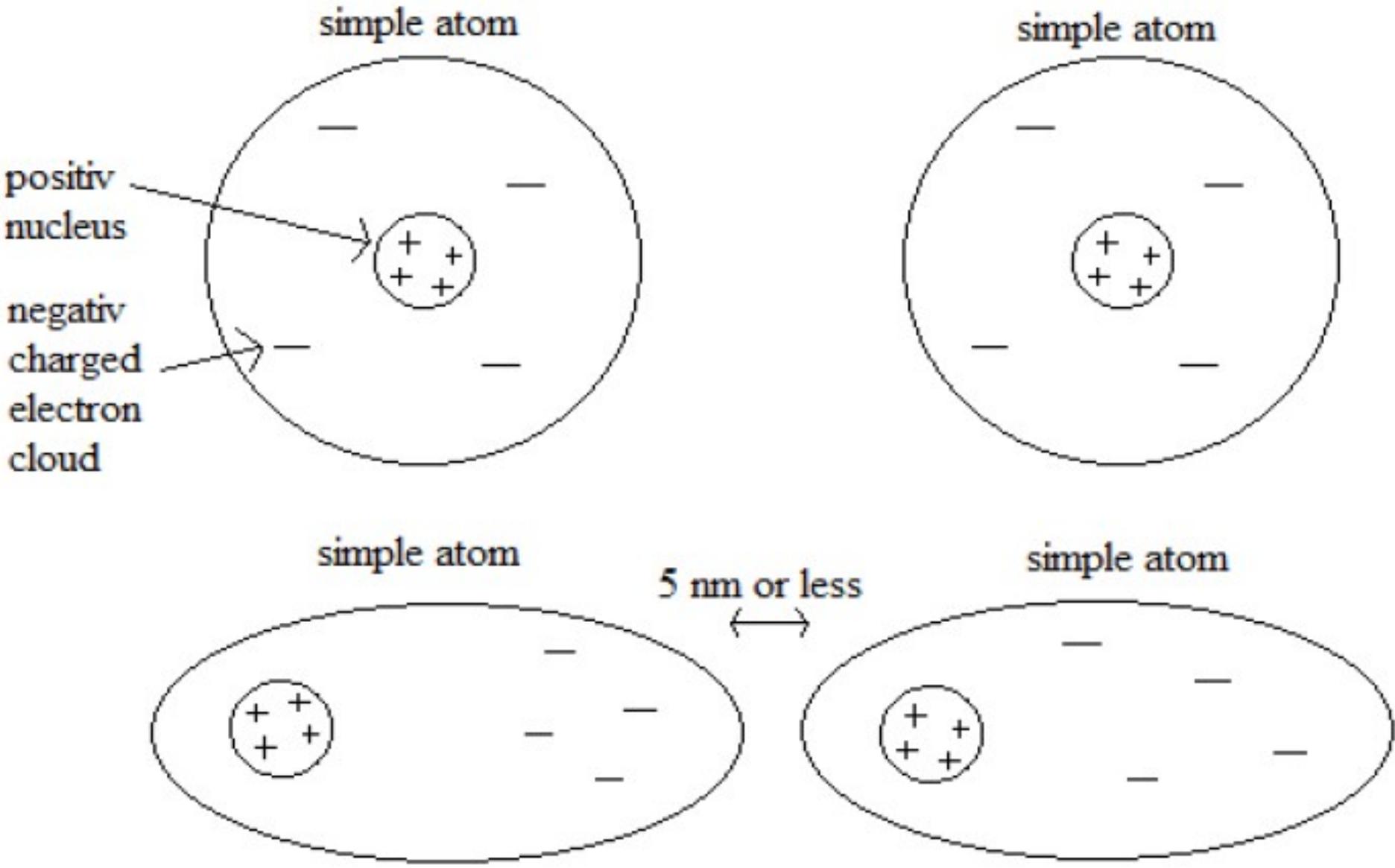
Électronégativité

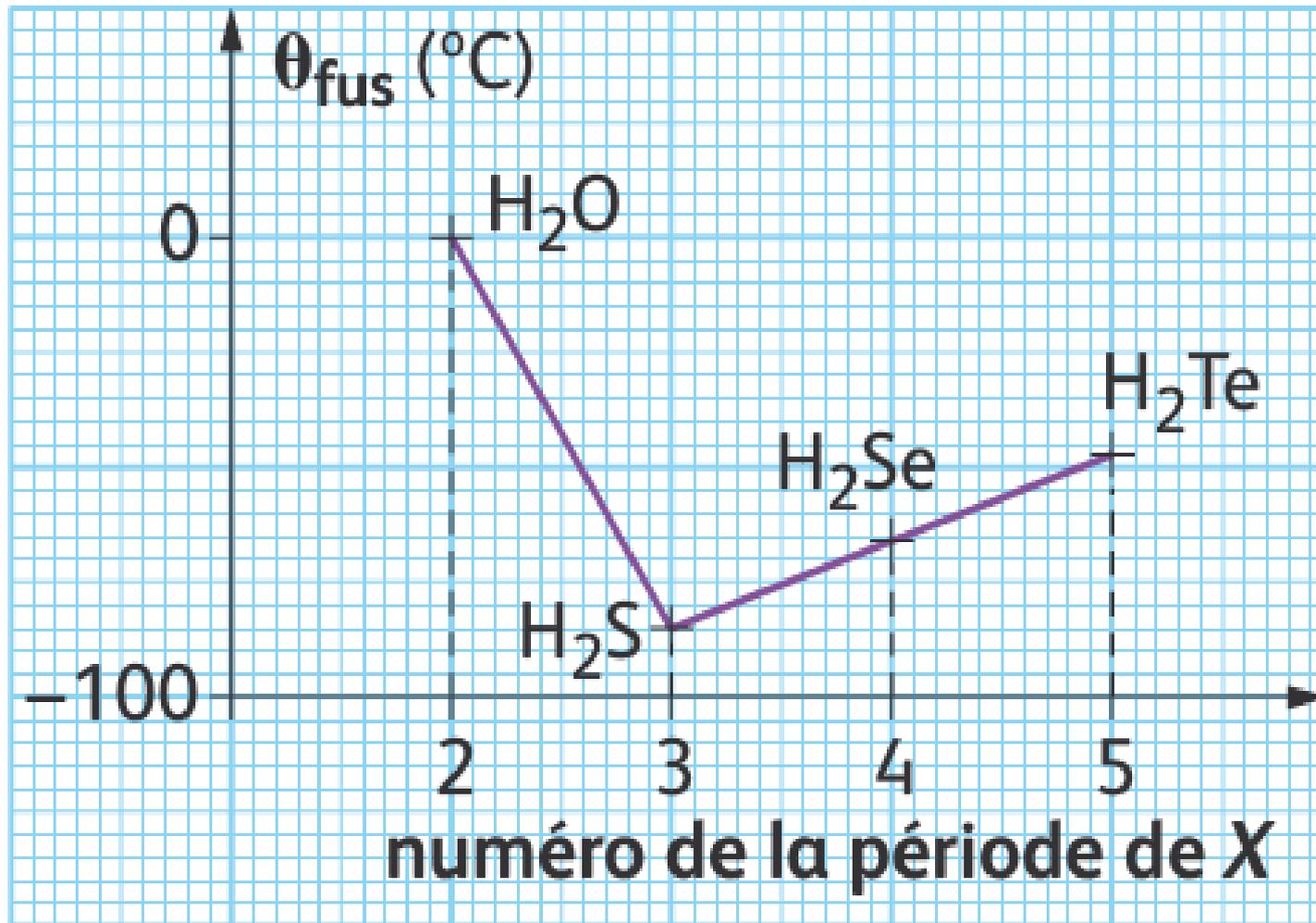


Quelques températures de fusion :

- eau : 0°C
- diiode : 113°C
- chlorure de sodium : 801°C
- fluorure de calcium : 1360°C

Interactions de Van de Waals

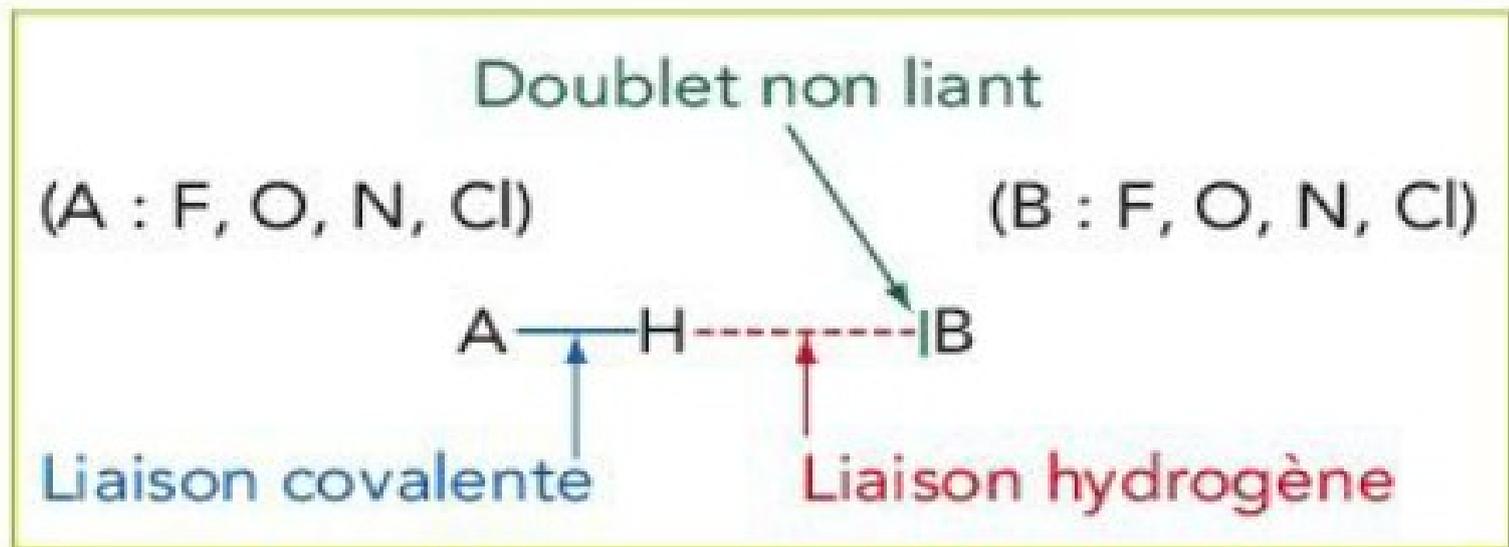
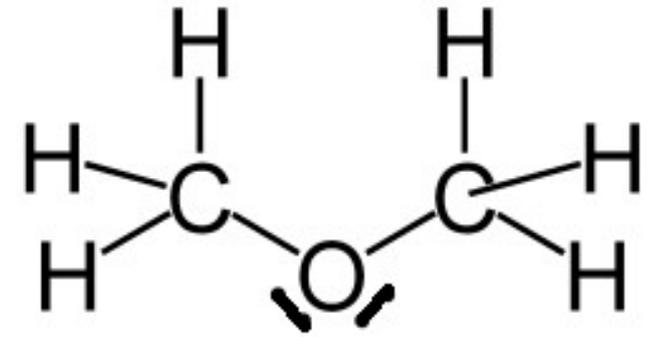
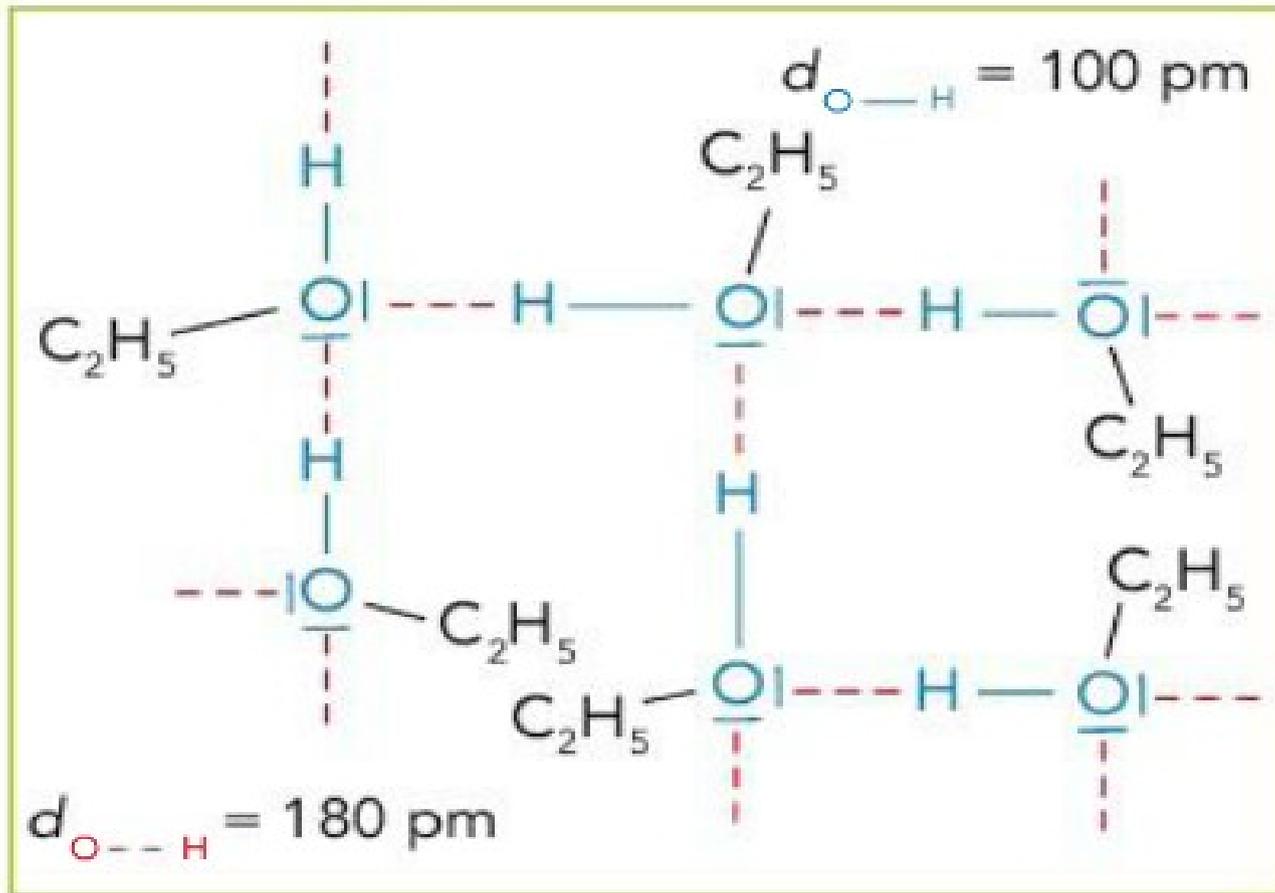


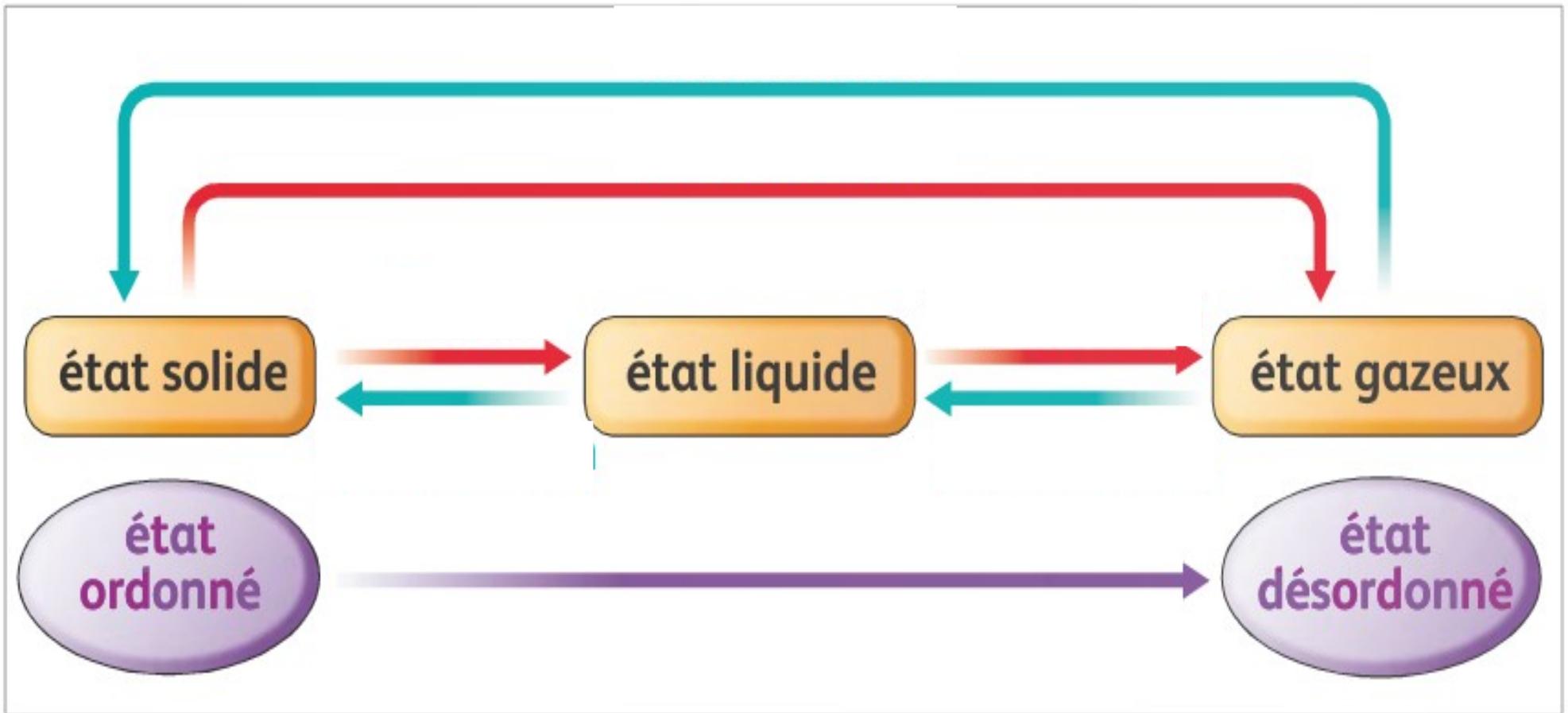


12

Comparaison des températures de fusion, à pression atmosphérique, de H_2X , où X est un élément appartenant à la colonne de l'oxygène.

Éthanol	Méthoxyméthane
$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$	$\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH}_3$





8 Noms des changements d'état d'un corps pur. Schéma p.206