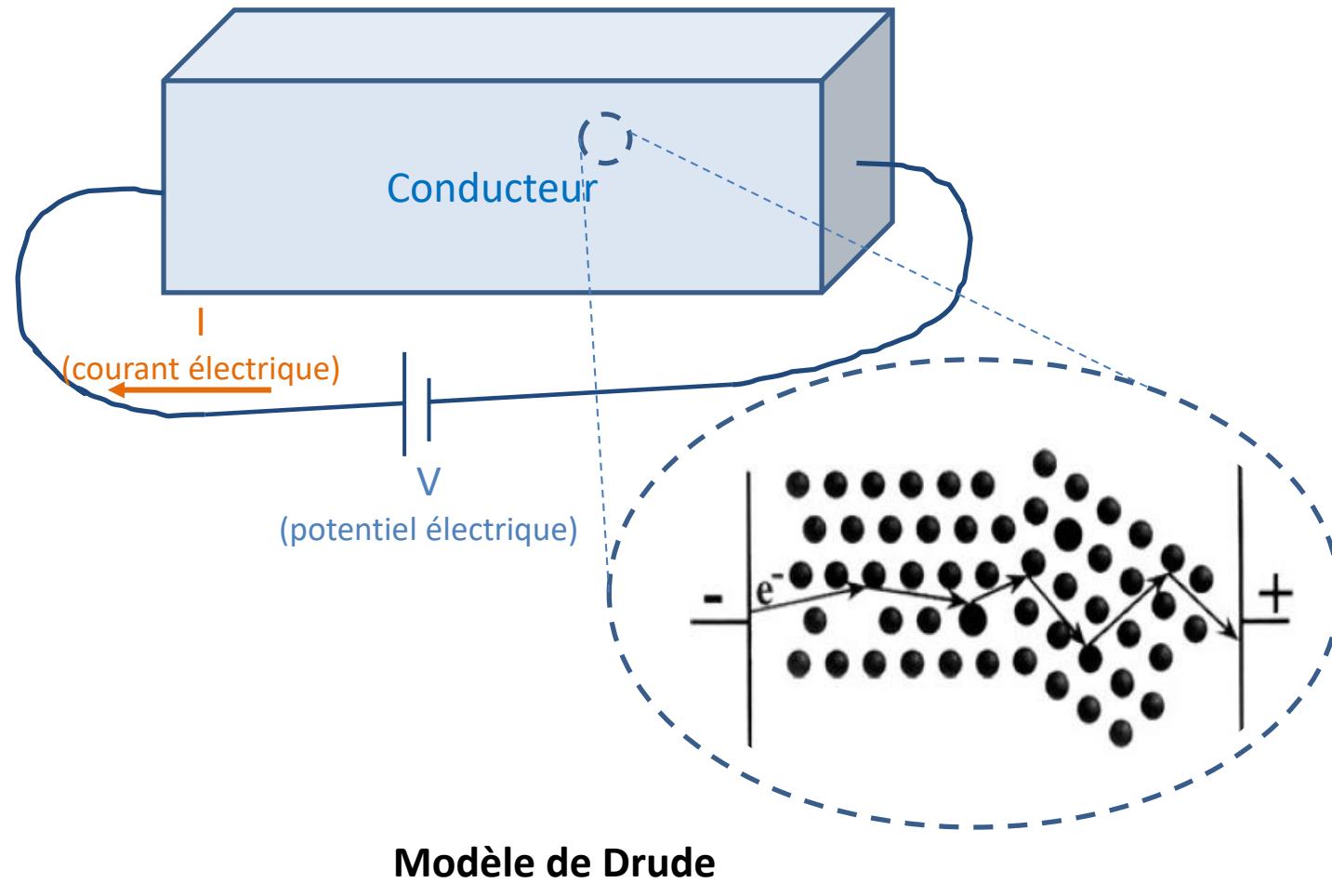


Propriétés électriques des solide ioniques et introduction aux propriétés optiques

- Resistivité et température dans les métaux
- Resistivité des alliages métalliques
- Solides ioniques et lacune
- Diffusivité et énergie d'activation
- Oxydes et polymères conducteurs
- Introduction aux propriétés dielectriques

Le cours de la semaine passée en bref



Définition de la conductivité dans le métaux

$$\sigma = \frac{N * e^2 * \tau}{m}$$

Charge des électrons [C] → \downarrow

Densité d'électrons [$\frac{1}{cm^3}$] → \downarrow

Temps moyen entre collisions [s] → \downarrow

Conductivité électrique [$\frac{1}{\Omega\text{hm} \cdot \text{cm}}$] → \uparrow

Masse d'un électron [kg ou MeV/c^2] → \downarrow

Mobilité électrique [$\frac{cm^2}{V \cdot s}$] → \uparrow

Définition de la mobilité dans le métal

$$\mu = \frac{e * \tau}{m}$$

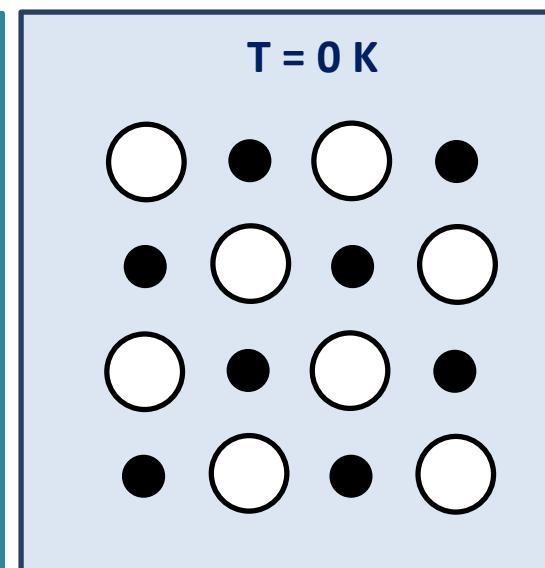
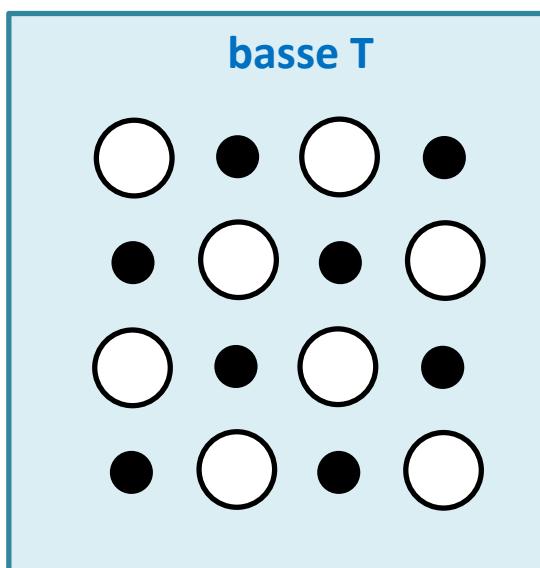
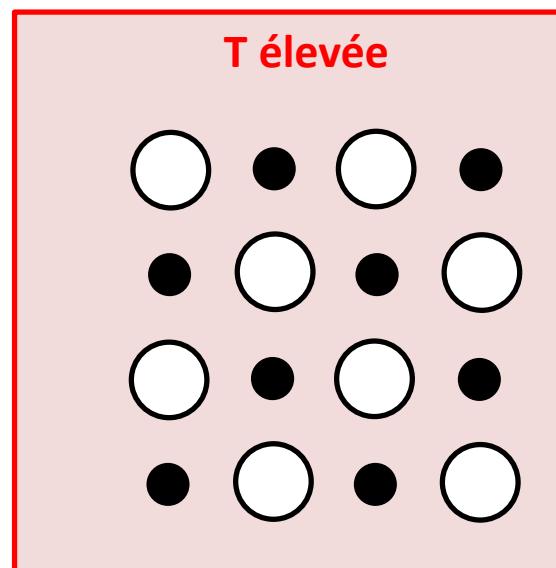
$\sigma = N * \mu * e$

Résistivité et température dans les métaux

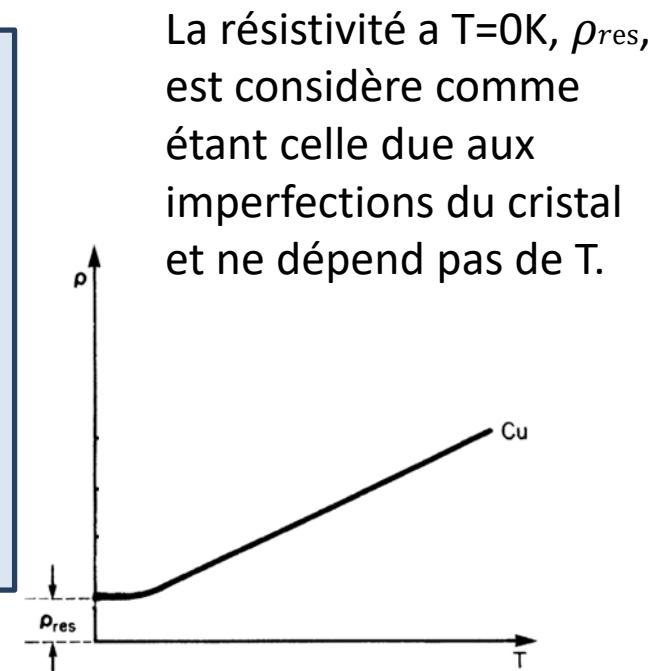
La résistivité des métaux décroît (de façon linéaire) avec la température jusqu'à une valeur finie.

$$\rho_2 = \rho_1 * [1 + \alpha(T_2 - T_1)]$$

Ou α est le coefficient linéaire en température de la résistivité. On peut comprendre ceci si on considère que les atomes ne restent pas immobiles dans leur position sur le réseau cristallin. Ils vibrent et oscillent autour de leur position d'équilibre.



Réseau cristallin idéal



Résistivité et température dans les métaux

En considérant:

$$\sigma = \frac{N * e^2 * \tau}{m}$$

ou τ est le temps moyen entre collisions

Et:

$$f = \frac{1}{\tau}$$

ou f est la fréquence moyenne de collisions

Plusieurs source de collisions donne un fréquence de collision totale

$$f_{tot} = \sum_i \frac{1}{\tau_i} \longrightarrow \rho_{tot} = \sum_i \rho_i$$

Pour exemple dans le métaux:

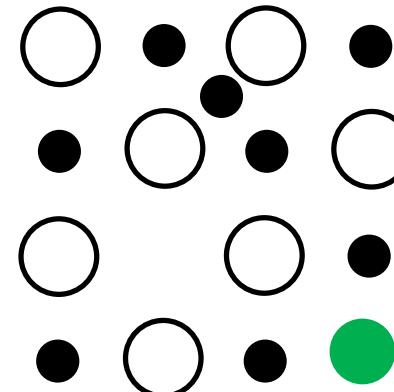
$$\rho_{tot} = \rho_{th} + \rho_{imp} + \rho_{def}$$

Contribution thermique

Contribution impuretés

Contribution défaut réseau

Loi de Matthiesen



Réseau cristallin idéal

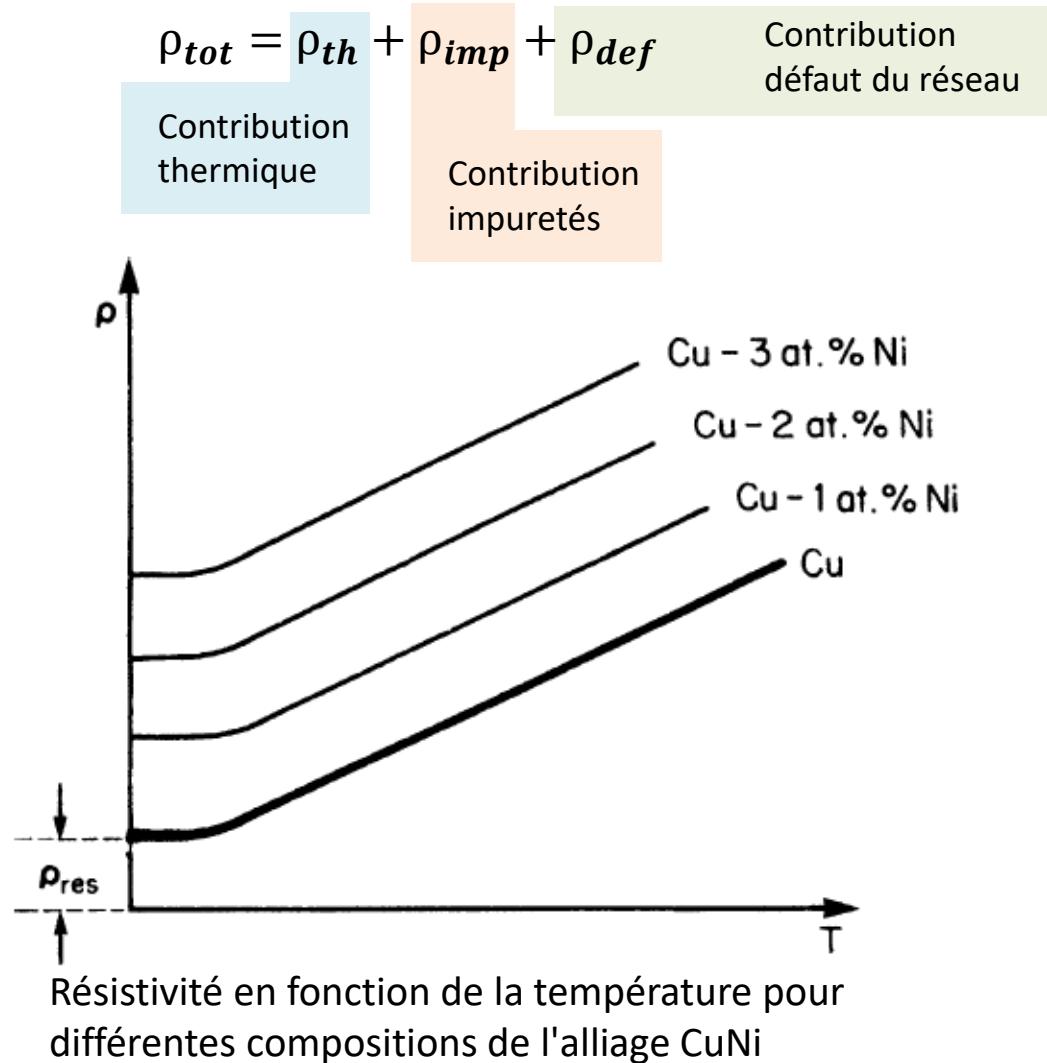
+

Impuretés

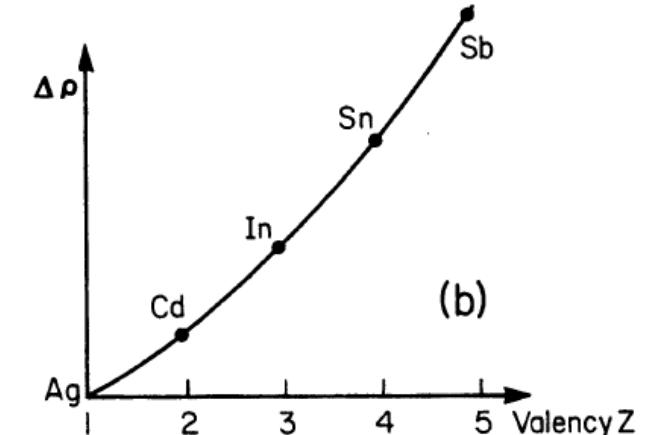
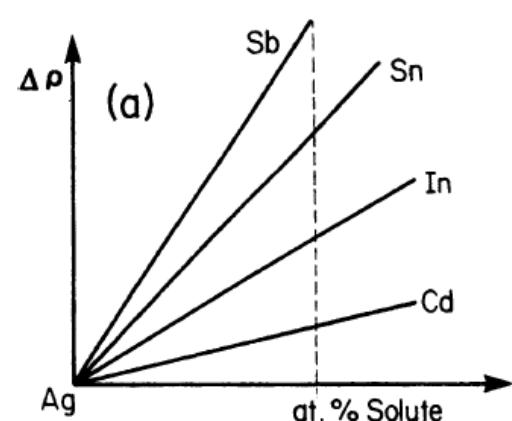
+

Défauts

Résistivité dans les alliages métalliques



- Origines de ρ_{imp} :**
1. Atomes de taille différente crée une forte variation dans le réseau. La probabilité de collision augmente
 2. Les atomes ayant des nombres différents d'électrons de valence peuvent créer des charges locales.
 3. Les atomes ayant des nombres différents d'électrons peuvent apporter ou enlever des électrons au total d'électrons libres.



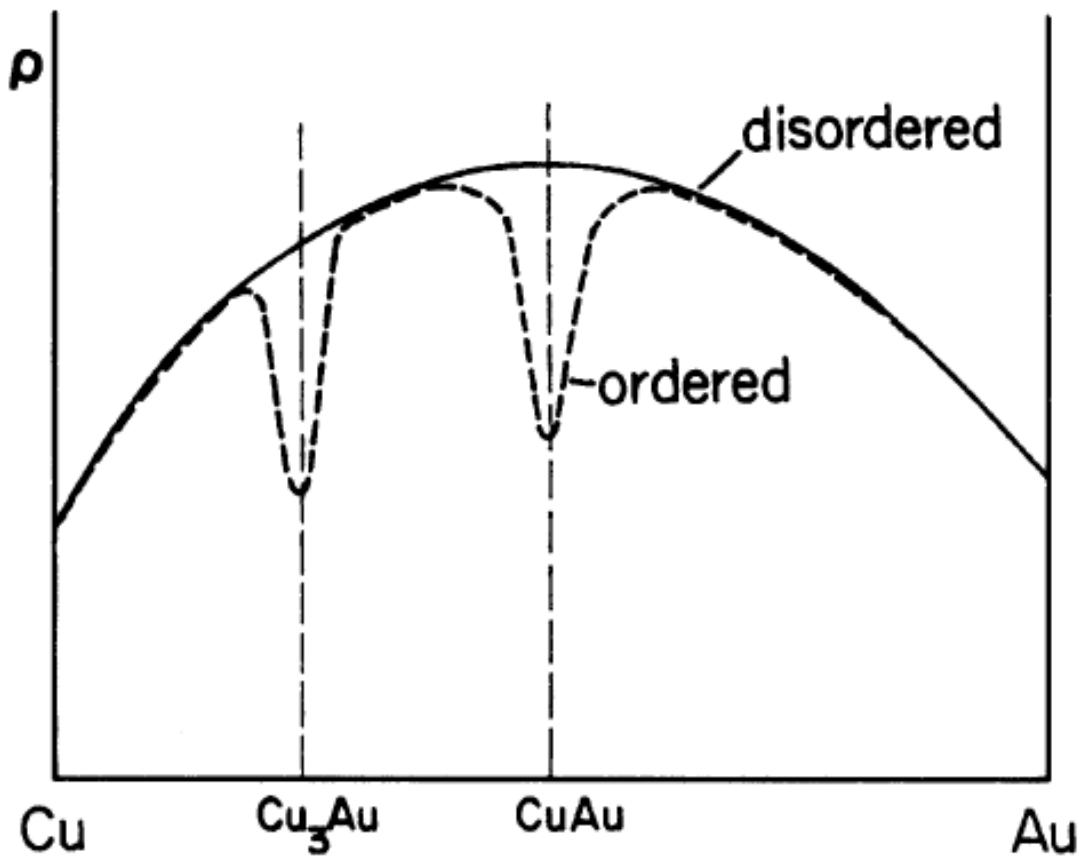
Résistivité dans les alliages métalliques

Règle de Nordheim (alliages pas ordonné):

$$\rho = x_A \rho_A + x_B \rho_B + C x_A x_B$$

Ou C dépend du matériau.

Cette règle ne tient pas compte des changement dans la densité d'états ou de la formation de phases ordonnées.



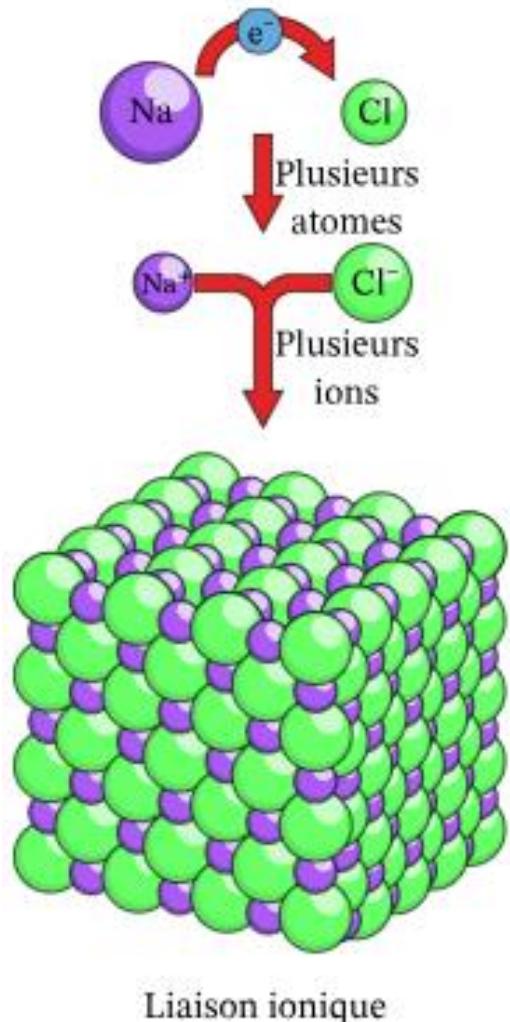
Exercice (10 minutes)

- a) Calculer la conductivité ($\frac{1}{\text{Ohm} * \text{m}}$) du cuivre à température ambient en sachant sa densité d'électrons ($N = 8.47 \times 10^{22} \text{ cm}^{-3}$) et le temps moyen de collision ($\tau = 2.47 \times 10^{-14} \text{ s}$).
- b) La résistivité de l' aluminium à température ambient est de $2.625 \times 10^{-8} \text{ Ohm} * \text{m}$ et son coefficient de coefficient linéaire en température de la résistivité de 0.0043 K^{-1} . À quelle température sa résistivité devient-elle égale à la résistivité du cuivre trouvée précédemment ?

	Symbol		Unité
Charge électron	e	1.602×10^{-19}	C
Masse électron	m	9.11×10^{-31}	kg

Pause (5 minutes)

Conduction dans solides ioniques



Est-ce qu'on peut utiliser le modèle de Drude pour tout les matériaux? Pourquoi?

Le courant électrique est transporté par un gaz d'électrons à travers un réseau d'atomes qui vibrent.

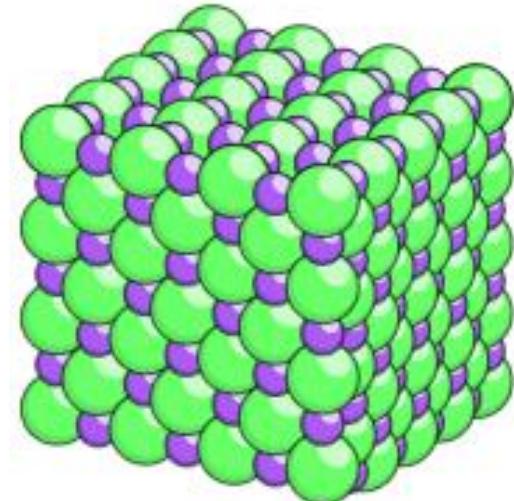
NO

La présence d'un gaz d'électron dépend du type de liaison chimique

Conduction dans solides ioniques

Les cristaux ioniques sont ceux dont les atomes sont devenus des anions (charge négatif) ou des cations (charge positif) en transférant leurs électrons afin de former les liaisons ioniques.

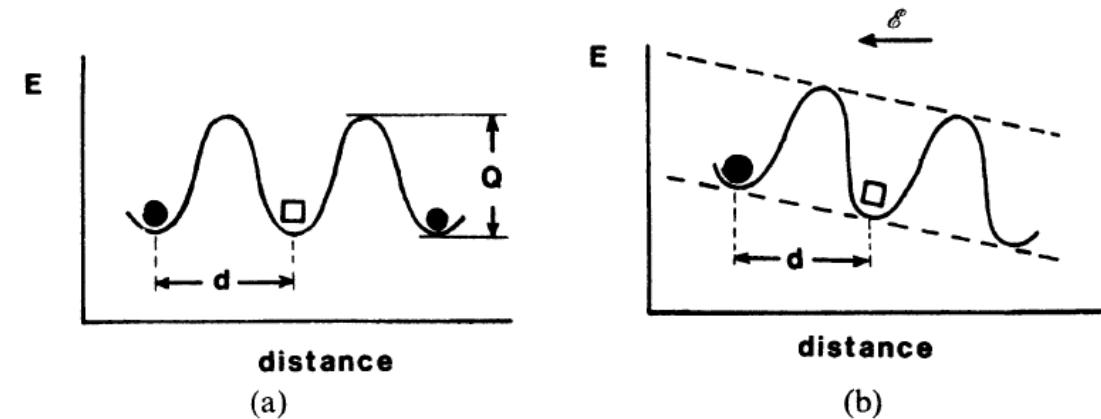
Vue que les électrons ne sont pas partagés entre des atomes, on ne peut pas utiliser la théorie des bandes.



Liaison ionique

La charge électrique des anions et cations permet de avoir conduction électrique quand les ions bougent dans le réseau cristalline. Pour ça, il faut avoir des places vides (vacances).

Dans ce cas (●ion; □vacance), les ions peuvent «sauter» dans les sites vides (lacunes) sous l'effet d'un champ électrique («Hopping conduction») de façon similaire à ce que on observe pour les électrolytes aqueuses.

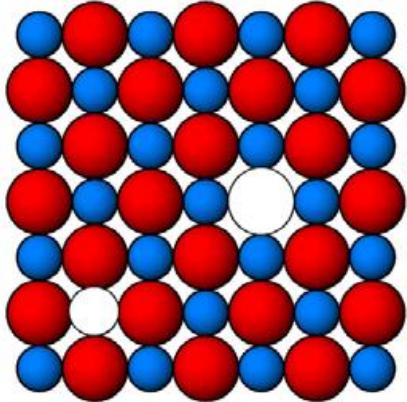


La conductivité ionique peut être décrite comme:

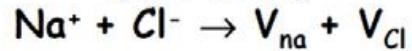
$$\sigma_{ion} = Z * e * N_{ion} * \mu_{ion}$$

Ou Z est la charge de l'ion
 N_{ion} est la densité des ions qui peuvent «sauter»
 μ_{ion} est la mobilité des ions

Conduction comme diffusion des ions



Schottky Defect
(i.e. NaCl)



$$\sigma_{ion} = Z * e * N_{ion} * \mu_{ion}$$

Afin que les ions puissent se déplacer dans le cristal, il faut qu'il y ait une lacune, puis ils doivent passer une barrière énergétique (Q , énergie d'activation) pour changer de position. Ceci veut dire que N_{ion} dépend de la concentration de lacunes du cristal.

La théorie de la conduction ionique possède des éléments essentiels de la théorie de diffusion.

Cette théorie montre qu'il y a un lien entre le coefficient de diffusion D et la mobilité d'un ion:

$$\mu_{ion} = \frac{DZe}{k_b T}$$

Où D est le coefficient de diffusion

$$D = D_0 * \exp\left(-\frac{Q}{k_b T}\right)$$

Conduction ionique et température

$$\left\{ \begin{array}{l} \sigma_{ion} = Z * e * N_{ion} * \mu_{ion} \\ \mu_{ion} = \frac{DZe}{k_b T} \\ D = D_0 * \exp\left(-\frac{Q}{k_b T}\right) \end{array} \right. \quad \longrightarrow$$

On peut déduire Q en mesurant :

$$\ln(\sigma_{ion}) = \ln(\sigma_0) - \frac{Q}{k_b} * \frac{1}{T}$$

Cette formule décrit le déclin de la conductivité en fonction de $1/T$.

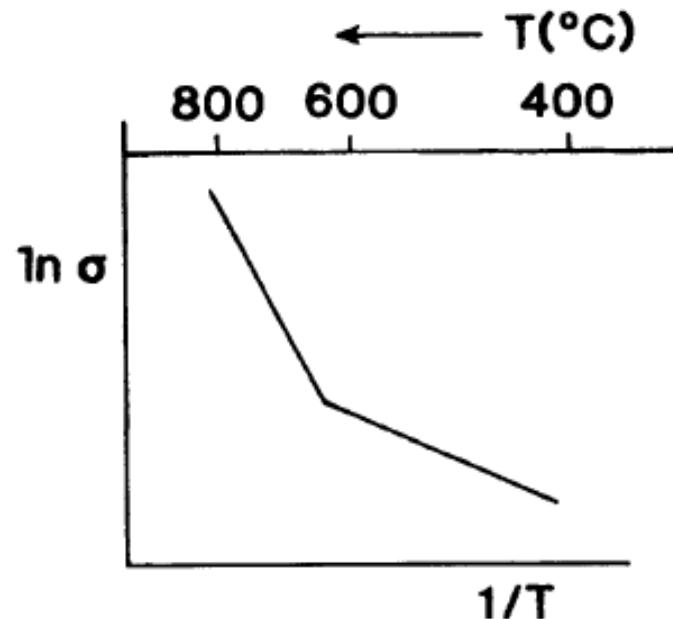
Parfois, il y a deux régimes avec deux énergies d'activations différentes :

- À basse température, l'énergie thermique est suffisante pour permettre aux ions de bouger dans des lacunes
- À des températures élevées, l'énergie thermique est suffisante pour créer des nouvelles lacunes. L'énergie d'activation mesurée est la somme de celles responsables de la création des lacunes et du déplacement des ions.

$$\sigma_{ion} = \frac{N_{ion} * Z^2 * e^2 * D_0}{k_b T} \exp\left(-\frac{Q}{k_b T}\right)$$

$$\sigma_{ion} = \sigma_0 \exp\left(-\frac{Q}{k_b T}\right)$$

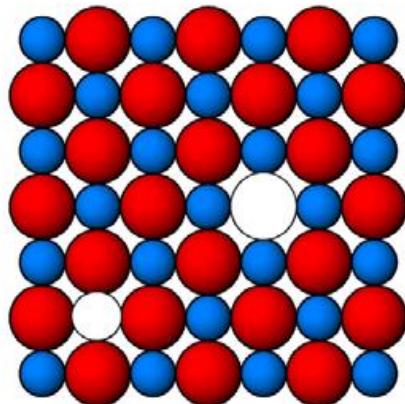
Quelle est la différence la plus importante avec le modèle de Drude ?



Courbe d'Arrhenius pour le chlorure de sodium, NaCl

Défauts cristallines

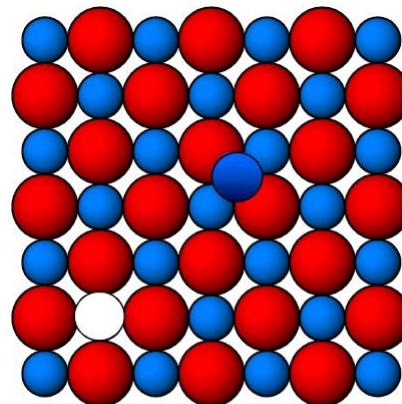
Les lacunes sont défauts thermodynamiques. Donc quand une lacune est créée dans un cristal ionique, il faut que la neutralité de charges soit maintenue.



Schottky Defect
(i.e. NaCl)
 $\text{Na}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow V_{\text{Na}} + V_{\text{Cl}}$

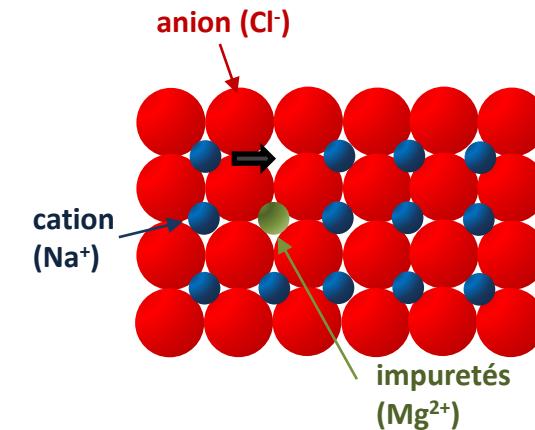
Ceci veut dire qu'un anion et un cation déplacés vont créer deux lacunes, par exemple.

Ceci s'appelle un *défaut Schottky*.



Frenkel Defect
(i.e. AgCl)
 $\text{Ag}^+ \rightarrow V_{\text{Ag}} + \text{Ag}^+_{\text{interstitial}}$

Il est aussi possible de créer une paire lacune-défaut interstiel quand un des ions se déplace entre des autres ions. Ceci s'appelle un *défaut Frenkel*.



Un ion peut aussi être substitué par une impureté avec un degré différent d'oxydation. Le principe de neutralité de charges cause la formation d'une lacune.

Exemple: batterie

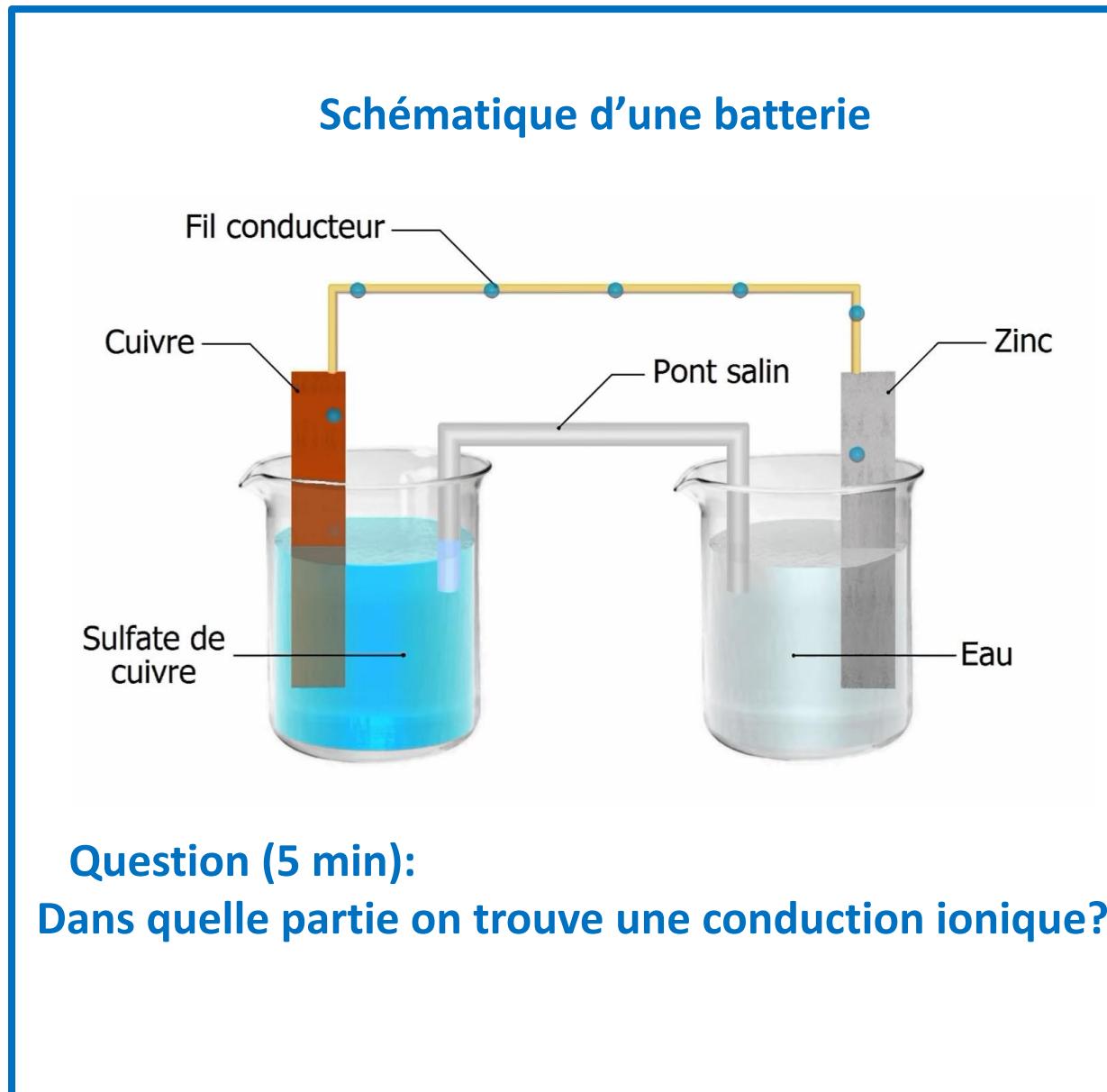
Principe de fonctionnement: Réaction d'oxydoréduction

- réduction de l'oxyde de fer : $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6 \text{e}^- \rightarrow 2 \text{Fe} + 3 \text{O}^{2-}$
- oxydation de l'aluminium : $2 \text{Al} + 3 \text{O}^{2-} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 6 \text{e}^-$

Quelques potentiels redox standard à 25°C

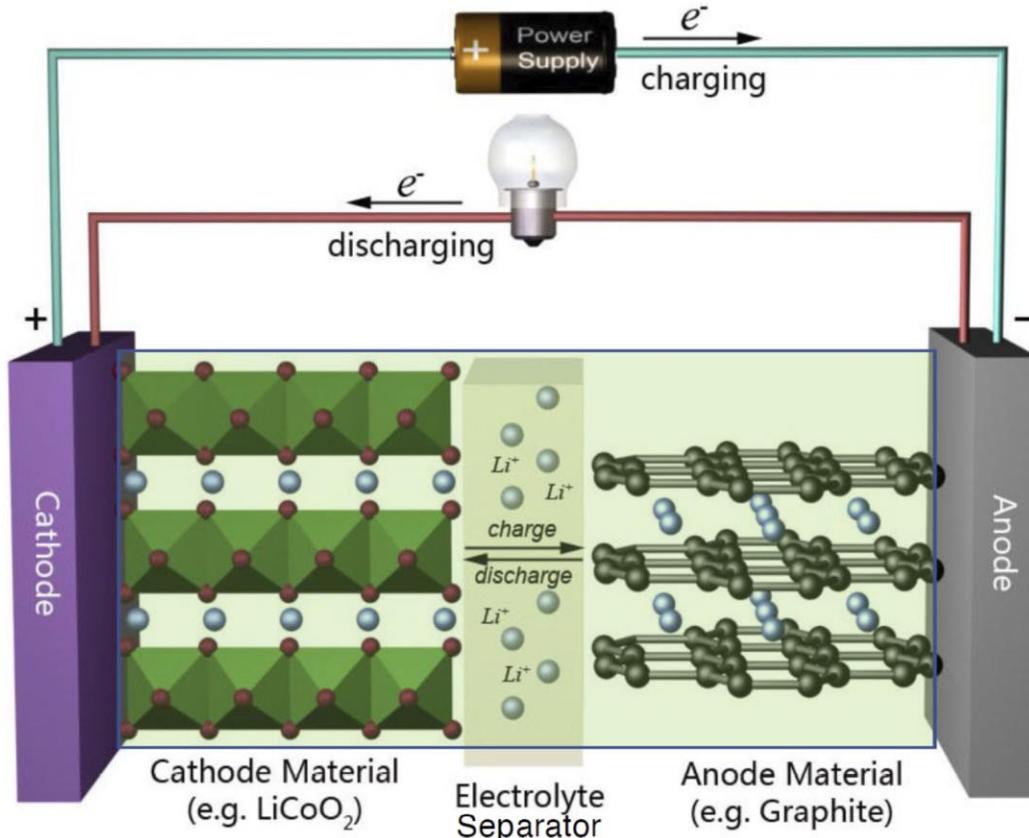
	Réducteur	Oxydant	E° (V)
Or	Au	Au^{3+}	1,50
Eau	H_2O	O_2	1,23
Mercure	Hg	Hg^{2+}	0,85
Argent	Ag	Ag^+	0,80
Ion fer II	Fe^{2+}	Fe^{3+}	0,77
Cuivre	Cu	Cu^{2+}	0,34
Dihydrogène	H_2	H^+	0
Plomb	Pb	Pb^{2+}	-0,13
Etain	Sn	Sn^{2+}	-0,14
Nickel	Ni	Ni^{2+}	-0,23
Cobalt	Co	Co^{2+}	-0,29
Cadmium	Cd	Cd^{2+}	-0,40
Fer	Fe	Fe^{2+}	-0,44
Zinc	Zn	Zn^{2+}	-0,76
Aluminium	Al	Al^{3+}	-1,67
Magnésium	Mg	Mg^{2+}	-2,37
Sodium	Na	Na^+	-2,71
Potassium	K	K^+	-2,92
Lithium	Li	Li^+	-3,02

↑
Du moins réducteur au plus oxydant
↓
au plus réducteur Du moins oxydant

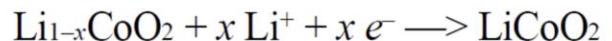


Exemple: batterie

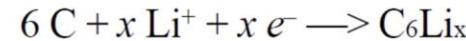
Intercalation reactions Lithium-ion battery



<http://www.scs.illinois.edu/murphy/Ran/research/energystorage.html>



$$E = 0.9 \text{ V vs SHE}$$



$$E = -2.9 \text{ V vs SHE}$$

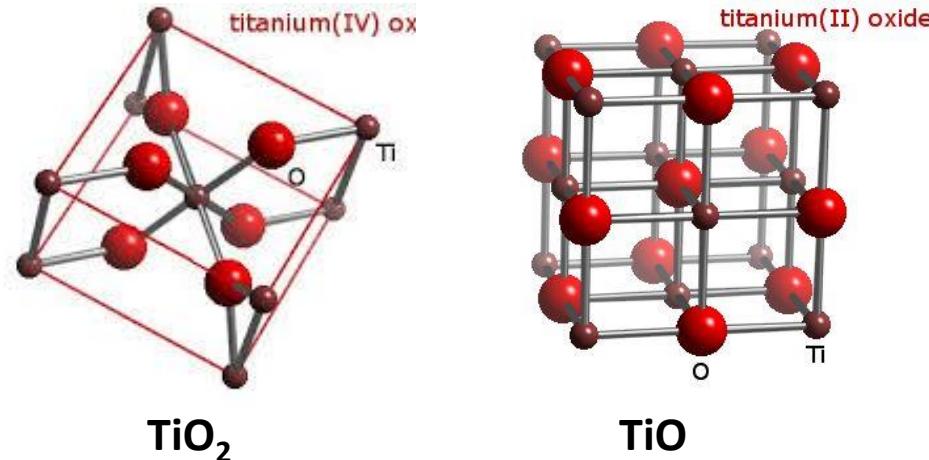
1 kWh - 3 kg battery with 160 g lithium

Autres mécanismes de conductions: les oxydes

Les oxydes conducteurs trouvent des applications dans des dispositifs où il faut un recouvrement transparent qui peut conduire le courant. Les applications typiques sont dans les domaines des écrans plats et du photovoltaïque.

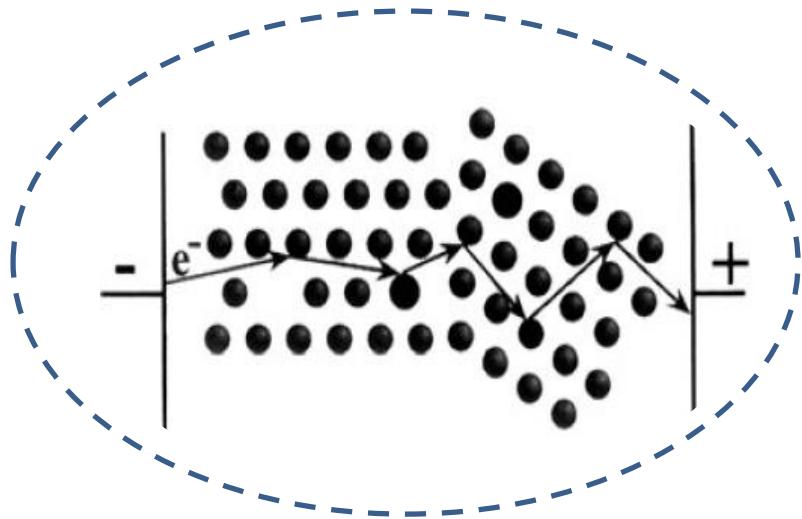
Le point intéressant des oxydes est que leur stœchiométrie peut changer complètement leurs propriétés.

Exemple



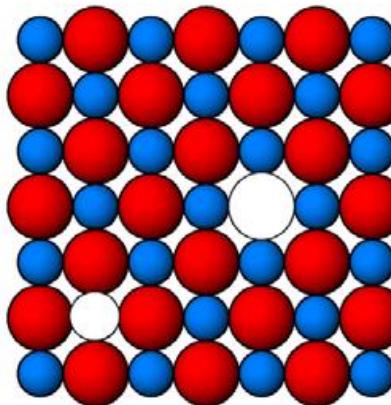
Titane a 4 électrons de valence:
 $\text{TiO}_2 \rightarrow$ peut conducteur
 $\text{TiO} \rightarrow$ bonne conducteur

Faible mobilité



Metaux
(Semiconducteurs dopés, voir Ch7)

Bonne mobilité des charges électriques



Schottky Defect
(i.e. NaCl)
 $\text{Na}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{V}_{\text{Na}} + \text{V}_{\text{Cl}}$

Cristaux ioniques avec lacunes

Bonne mobilité des ions

?

Matériaux covalent
Cristaux avec très peu de lacunes

Faible mobilité (charges, ions)

Les matériaux diélectriques ou isolants

Si les charges ne peuvent pas se déplacer sous un potentiel électrique, ils s'accumulent dans les matériaux. Ces matériaux s'appellent diélectriques ou isolants.

La capacité du matériau d'accumuler de charge Q à cause d'une différence de potentiel électrique est la capacité diélectrique C :

$$C = \frac{Q}{V}$$

Si un voltage trop grand est appliqué et trop de charges sont emmagasiné dans le matériau, il y a une phénomène de décharge électrique disruptif (claquage).

Avez-vous jamais observé une phénomène de décharge électrique?

