

# LA CONDUCCION IONICA

## I. Solucion ionica.

Una solucion aquosa de sulfate de coire daïssa passar lo corrent electric.

Lo sulfate de coire es un solid. Quand es mes dins l'aiga, se dissocia en particulas cargadas apeladas **ions**.

Los ions asseguraran lo passatge del corrent electric dins una solucion ionica.

Donc una solucion que daïssa passar lo corrent electric es una solucion ionica.

## II. Los ions

Existís dos tipus d'ions :

- los ions positius apelats : **cations**

- los ions negatius apelats : **anions**

Un ion es constituït d'un atòm o d'un grop d'atòms qu'a perdut o ganhat un o mai d'un electron.

Un atòm es constituït d'un nucli compausat **de protons e de neutrons** e a l'entorn del nucli viran dels electrons.

Los protons son cargats positivament, e los electrons son cargats negativament.

Un atòm es electricament neutre, donc lo nombre dels protons es egal al nombre dels **electrons**.

Un ion positiu a donc perdut dels electrons.

Un ion negatiu a donc ganhat dels electrons.

Parlam d'**ions monoatomic** se son formats a partir d'un sol atòm : ex :  $\text{Na}^+$

Parlam d'**ions poliatomic** se son formats a partir d'un grop d'atòms : ex :  $\text{OH}^-$   
(veire la tièra dels ions : fuèlh fotocopia)

## III. Esquematisacion

Los esquemas d'un atòm e d'un ion son sul fuèlh balhat.

## IV. Las solucions conductrises e lo corrent electric

Una solucion aquosa deu aver dels ions per èsser conductritz.

Una solucion es electricament **neutra**, donc conten lo meteïs nombre de cargas positivas e de cargas negativas.

Al moment del passatge del corrent electric dins una solucion ionica, los ions positius se desplaçan dins lo sens convencionnal del corrent electric (donc de la bòrna positiva a la bòrna negativa de la pila).

Los ions negatius se desplaçan dins lo sens contrari.