

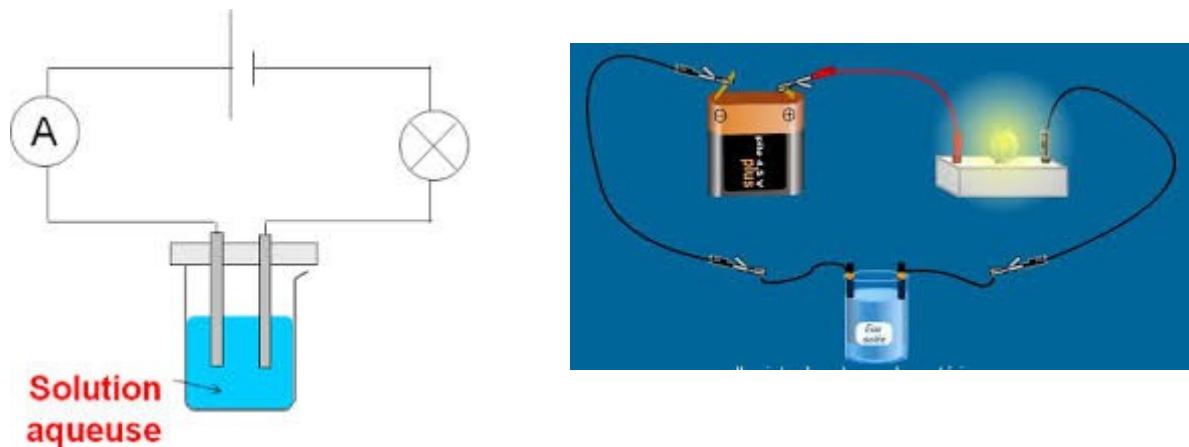
SOLUCIONS AQUOSAS

E

CONDUCCION ELECTRICA

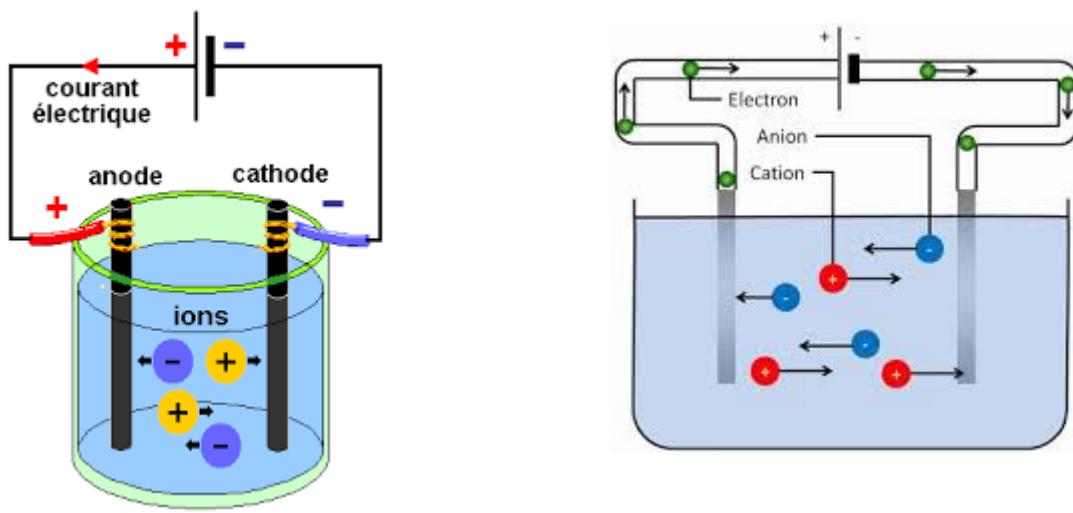
1. Lo corrent electric dins las solucions aquosas.

- Per saupre se una solucion aquosa condutz lo corrent electric, metèm **doas electròdes** dins la solucion e realizam un circuit electric amb una lampa que permet de saupre se lo corrent electric passa.
- La lampa **escandilha** amb las **solutions de sal**, mas **escandilha pas** amb l'**aiga pura**, tanpauc amb las **solutions de sucres**.
- Las solucions aquosas son pas totas conductrises d'electricitat.



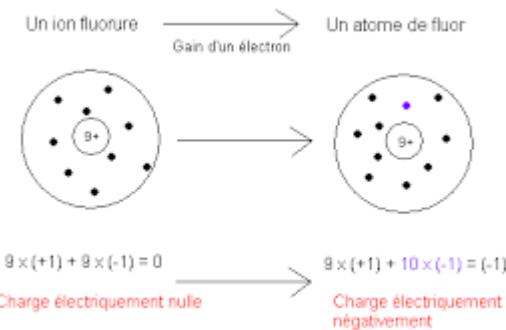
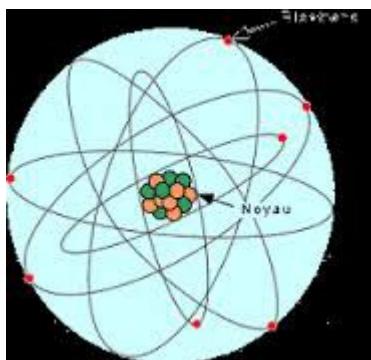
2. Natura del corrent electric dins una solucion.

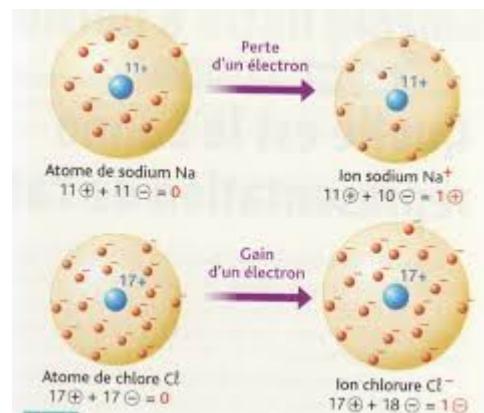
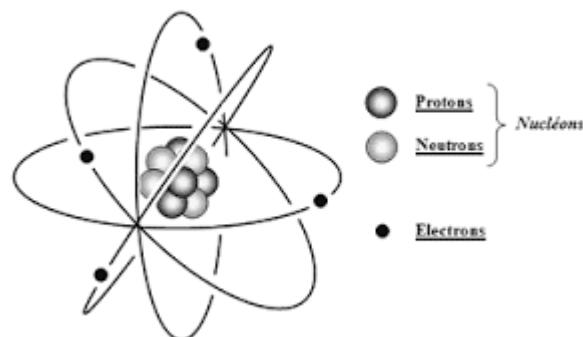
- Un ion es un espècia quimica cargada electricament.
- Lo **corrent electric** dins una **solucion aquosa** correspond a un **desplaçament d'ensem d'ions** dins aquesta solucion.
- Lo **solide ionic** de clorure de sodium conten de ions pas mobils, donc es un **isolador**.
- Per contre, la **solucion aquosa** de clorure de sodium es **conductritz**, perque los ions dispersats en solucion son alara mobils e lo generador pòt los metre en **movement** d'ensem.



3. La constitucion de la matèria.

- La matèria es constituïda d'**atòms**.
- Los atòms son compausats d'un **nucli** al centre e d'**electrons** entre los quals i a lo vuèg.
- Disèm que la matèria a una **estructura lacunaira**.
- La **carga positiva** del nucli es compensada per la **carga negativa** dels electrons, donc los **atòms** e las **moleculas** son **electricament neutres**.
- Se un atòm o un grop d'atòms ganha o pèrd un o de electrons, se forma un **ion**.
- Donc los ions e los electrons responsables del corrent electric venon dels atòms.





4. Matèria e corrent electric.

- Lo corrent electric dins una solucion aquosa es degut a un **desplaçament d'ensem d'ions**.
- Una experíència de migracion d'ions mostra que los **ions de carga positiva** se desplaçan dins lo **meteis sens que lo sens convencional** del corrent electric e los ions de carga negativa dins lo sens opausat.
- Lo corrent electric dins un metal es degut a un desplaçament d'ensem d'**electrons** dins lo **sens opausat** al sens convencional del corrent electric, perque son cargats negativament.

