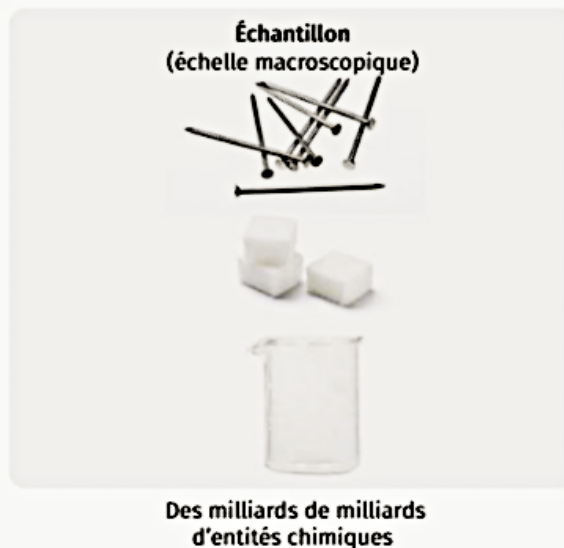
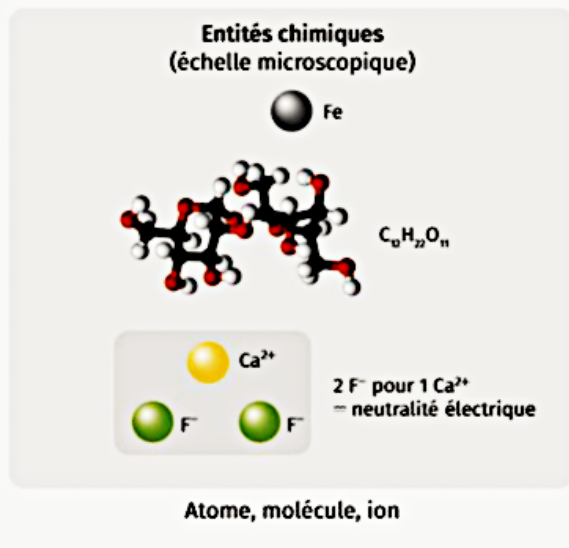




## Chapitre 3 : De l'espèce chimique à l'entité L'essentiel



### La matière vue à l'échelle micro/macrosopique



- Une **entité chimique** peut désigner un atome, une molécule ou un ion qui constitue la matière à l'échelle microscopique.
- Une **espèce chimique** est une collection d'un nombre très grand d'entités chimiques identiques.

### L'électroneutralité de la matière

La matière est électriquement neutre.

On appelle composés ioniques des corps constitués d'ions liés entre eux par des interactions électrostatiques. Mise en solution dans l'eau, ces composés ioniques se dissocient en deux types d'entités : des anions (-) et des cations(+).

Un solide ionique ou une solution ionique contient **autant de charges positives que de charges négatives**.

- Un ion monoatomique est constitué à partir d'un seul atome, tel que l'ion chlorure  $Cl^-$ .
- Un ion polyatomique est constitué à partir de plusieurs atomes, tel que l'ion carbonate  $CO_3^{2-}$  qui est constitué à partir d'un atome de carbone et de trois atomes d'oxygène, l'ensemble portant deux charges négatives.