

## CHAPITRE 3 STRUCTURE DE LA MATIÈRE



atome : particule élémentaire constituée d'un noyau contenant les nucléons (protons positifs et neutrons) autour duquel tournent des électrons

électron : corps chargé négativement tournant sur des orbites autour du noyau de l'atome

ion : atome ou molécule ayant gagné ou perdu des électrons donc possédant une charge électrique

cation : ion positif

anion : ion négatif

cristal ionique : empilement compact et régulier d'anions et d'anions liés

molécule : groupe neutre d'atomes liés

mole : unité de quantité de matière ayant pour référence le nombre d'Avogadro  $N_A$

$N_A$  : nombre d'atomes dans 12g de carbone ( $6,02 \cdot 10^{23}$ )

$N$ :nombre d'entités &  $n$ : quantité de matière (nombre de moles)  $N = n \times N_A$

