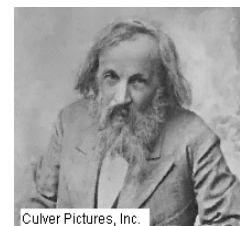


Tout ce qu'il y a sur la terre est composé à partir de certains des **109 éléments** chimiques naturels différents existants.

Un élément est symbolisé par une lettre majuscule suivie ou non d'une minuscule.

Exemples : L'hydrogène : symbole **H**
 Le cuivre : symbole **Cu**

Pour s'y retrouver, les chimistes ont classé les éléments dans un tableau appelé classification périodique des éléments. Le premier à les avoir classés est un chimiste Russe du nom de Dimitri Mendeleïev.



Classification périodique des éléments simplifiée.

couche	I	II											III	IV	V	VI	VII	VIII
K	${}^1_1\text{H}$ hydrogène 1		Nombre de masse : A ↓ Nombre de charge ou numéro atomique : Z → ${}^A_Z\text{X}$ M ← Masse molaire atomique (g / mol)															${}^4_2\text{He}$ hélium 4
L	${}^7_3\text{Li}$ lithium 7	${}^9_4\text{Be}$ beryllium 9											${}^{11}_5\text{B}$ bore 11	${}^{12}_6\text{C}$ carbone 12	${}^{14}_7\text{N}$ azote 14	${}^{16}_8\text{O}$ oxygène 16	${}^{19}_9\text{F}$ fluor 19	${}^{20}_{10}\text{Ne}$ néon 20
M	${}^{23}_{11}\text{Na}$ sodium 23	${}^{24}_{12}\text{Mg}$ magnésium 24											${}^{27}_{13}\text{Al}$ aluminium 27	${}^{28}_{14}\text{Si}$ silicium 28	${}^{31}_{15}\text{P}$ phosphore 31	${}^{32}_{16}\text{S}$ soufre 32	${}^{35}_{17}\text{Cl}$ chlore 35	${}^{40}_{18}\text{Ar}$ argon 40
N	${}^{39}_{19}\text{K}$ potassium 39	${}^{40}_{20}\text{Ca}$ calcium 40	${}^{45}_{21}\text{Sc}$ scandium 45	${}^{48}_{22}\text{Ti}$ titane 48	${}^{51}_{23}\text{V}$ vanadium 51	${}^{52}_{24}\text{Cr}$ chrome 52	${}^{55}_{25}\text{Mn}$ manganèse 55	${}^{56}_{26}\text{Fe}$ fer 56	${}^{59}_{27}\text{Co}$ cobalt 59	${}^{58}_{28}\text{Ni}$ nickel 59	${}^{63}_{29}\text{Cu}$ cuivre 64	${}^{64}_{30}\text{Zn}$ zinc 65	${}^{69}_{31}\text{Ga}$ gallium 70	${}^{74}_{32}\text{Ge}$ germanium 73	${}^{75}_{33}\text{As}$ arsenic 75	${}^{80}_{34}\text{Se}$ sélénium 79	${}^{79}_{35}\text{Br}$ brome 80	${}^{84}_{36}\text{Kr}$ krypton 84