

♦ ATOME

| | | | | | | | |
|---|--|--|---|---|--|---|--|
| 1 1 H hydrogène 1,0 | | | | | | 4 2 He hélium 4,0 | |
| 7 3 Li lithium 6,9 | 9 4 Be béryllium 9,0 | 11 5 B bore 10,8 | 12 6 C carbone 12,0 | 14 7 N azote 14,0 | 16 8 O oxygène 16,0 | 19 9 F fluor 19,0 | 20 10 Ne néon 20,2 |
| 23 11 Na sodium 23,0 | 24 12 Mg magnésium 24,3 | 27 13 Al aluminium 27,0 | 28 14 Si silicium 28,1 | 31 15 P phosphore 31,0 | 32 16 S soufre 32,1 | 35 17 Cl chlore 35,5 | 40 18 Ar argon 39,9 |

Il serait bon de connaître les éléments des trois premières périodes de la classification périodique.
Attention, vous confondez souvent Na : élément sodium et N : élément azote

Moyen mnémotechnique pour retenir la 2^{ème} période : **Lili bêcha bien chez notre oncle Ferdinand Nestor.**
Moyen mnémotechnique pour retenir la 3^{ème} période : **Napoléon mangea allègrement six poulets sans claquer d'argent.**

♦ MOLECULE

Molécule d'eau : H_2O (Test caractéristique : sulfate de cuivre anhydre)

Molécule de dioxyde de carbone : CO_2 (Test caractéristique : test à l'eau de chaux qui se trouble)

Molécule de dioxygène : O_2 (Test caractéristique : test de la buchette incandescente qui se rallume)

Molécule de dihydrogène : H_2 (Test caractéristique : test de l'aboiement : détonation au contact d'une flamme)

Molécule de diazote : N_2

Molécule de chlorure d'hydrogène (acide chlorhydrique) : HCl

Molécule d'acide sulfurique : H_2SO_4

♦ ION

Les ions positifs : CATIONS

| Nom de l'ion | Ion fer II | Ion fer III | Ion cuivre | Ion sodium | Ion hydrogène | Ion zinc | Ion aluminium | Ion argent | Ion potassium |
|------------------|------------------|------------------|------------------|---------------|-----------------------|------------------|------------------|---------------|---------------|
| Formule de l'ion | Fe^{2+} | Fe^{3+} | Cu^{2+} | Na^+ | H^+ ACIDE | Zn^{2+} | Al^{3+} | Ag^+ | K^+ |

Les ions négatifs: ANIONS

| Nom de l'ion | Ion hydroxyde | Ion chlorure | Ion sulfate | Ion nitrate | Ions permanganate |
|------------------|--------------------------|---------------|--------------------|-----------------|-------------------|
| Formule de l'ion | HO^- BASIQUE | Cl^- | SO_4^{2-} | NO_3^- | MnO_4^- |