

## ♦ ATOME

1 H hydrogène 1,0						4 He hélium 4,0	
7 Li lithium 6,9	9 Be béryllium 9,0	11 B bore 10,8	12 C carbone 12,0	14 N azote 14,0	16 O oxygène 16,0	19 F fluor 19,0	20 Ne néon 20,2
23 Na sodium 23,0	24 Mg magnésium 24,3	27 Al aluminium 27,0	28 Si silicium 28,1	31 P phosphore 31,0	32 S soufre 32,1	35 Cl chlore 35,5	40 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<sup>ème</sup> période : **L**ili **b**êcha **b**ien **c**hez **n**otre **o**ncle **F**erdinand **N**estor.

Moyen mnémotechnique pour retenir la 3<sup>ème</sup> période : **N**apoléon **m**angea **a**llègrement **s**ix **p**oulets sans **cl**aquer **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
Formule de l'ion	$HO^-$ BASIQUE	$Cl^-$	$SO_4^{2-}$	$NO_3^-$