

♦ 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 : **L**ili **b**êcha **b**ien **c**hez **n**otre **o**ncle **F**erdinand **N**estor.
Moyen mnémotechnique pour retenir la 3^{ème} période : **N**apoléon **m**angea **a**llègrement **s**ix **p**oulets sans **c**laquer **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^-