

TABLEAU PERIODIQUE DES ELEMENTS

MS © cours-pharmacie.com

1 (IA)																		18 (VIIIA)	
1 1,0079 H Hydrogène																		2 4,0026 He Hélium	K
2 (IIA)																			
3 6,941 Li Lithium	4 9,0122 Be Béryllium																	10 20,180 Ne Néon	K L
11 22,990 Na Sodium	12 24,305 Mg Magnésium																	18 39,948 Ar Argon	K L M
19 39,098 K Potassium	20 40,078 Ca Calcium	21 44,956 Sc Scandium	22 47,967 Ti Titane	23 50,942 V Vanadium	24 51,996 Cr Chrome	25 54,938 Mn Manganèse	26 55,845 Fe Fer	27 58,933 Co Cobalt	28 58,693 Ni Nickel	29 63,546 Cu Cuivre	30 65,39 Zn Zinc	31 69,723 Ga Gallium	32 72,64 Ge Germanium	33 74,922 As Arsenic	34 78,96 Se Sélénium	35 79,904 Br Brome	36 83,80 Kr Krypton	K L M N	
37 85,468 Rb Rubidium	38 87,62 Sr Strontium	39 88,906 Y Yttrium	40 91,224 Zr Zirconium	41 92,906 Nb Niobium	42 95,94 Mo Molybdène	43 (98) Tc Technétium	44 101,07 Ru Ruthénium	45 102,91 Rh Rhodium	46 106,42 Pd Palladium	47 107,87 Ag Argent	48 112,41 Cd Cadmium	49 114,82 In Indium	50 118,71 Sn Étain	51 121,76 Sb Antimoine	52 127,60 Te Tellure	53 126,90 I Iode	54 131,29 Xe Xénon	K L M N O	
55 132,91 Cs Césium	56 137,33 Ba Baryum		72 178,49 Hf Hafnium	73 180,95 Ta Tantale	74 183,84 W Tungstène	75 186,21 Re Rhénium	76 190,23 Os Osmium	77 192,22 Ir Iridium	78 195,08 Pt Platine	79 196,97 Au Or	80 200,59 Hg Mercure	81 204,38 Tl Thallium	82 207,2 Pb Plomb	83 208,98 Bi Bismuth	84 (209) Po Polonium	85 (210) At Astate	86 (222) Rn Radon	K L M N O P	
87 (223) Fr Francium	88 (226) Ra Radium		104 (261) Rf Rutherfordium	105 (262) Db Dubnium	106 (266) Sg Seaborgium	107 (264) Bh Bohrium	108 (277) Hs Hassium	109 (268) Mt Meitnerium	110 (281) Uun Ununnilium	111 (272) Uuu Unununium	112 (285) Uub Ununbium	113 (284) Uut Ununtrium	114 (289) Uuq Ununquadium	115 (288) Uup Ununpentium	116 (292) Uuh Ununhexium	117 Uus Ununseptium	118 Uuo Ununoctium	K L M N O P Q	

Numéro atomique

Masse molaire atomique relative

Symbole

Nom de l'élément

MÉTALLAUX ALCAINS (M)

MÉTALLAUX ALCAINO-TERREUX (M)

LANTHANIDES & ACTINIDES (M)

MÉTALLAUX DE TRANSITION (M)

MÉTALLAUX ALCAINS (M)

MÉTALLOÏDES

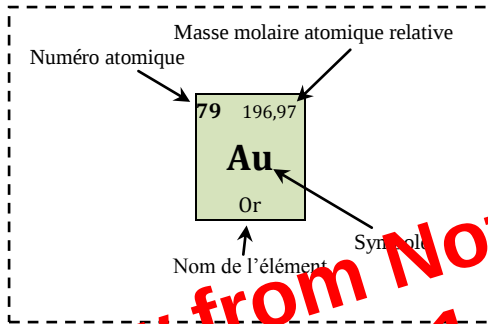
NON MÉTALLAUX (NM)

MÉTALLAUX ALCAINS (M)

MÉTALLAUX ALCAINS (M)

GAZ NOBLES (NM)

ÉTAT PHYSIQUES DES ÉLÉMENTS (100°C ; 101 kPa) :
G - GAZ
L - LIQUIDE
S - SOLIDE
E - SYNTHÉTIQUE



L LANTHANIDES
57-71

57 138,91 La Lanthane	58 140,12 Ce Cérium	59 140,91 Pr Praséodyme	60 144,24 Nd Néodyme	61 (145) Pm Prométhium	62 150,36 Sm Samarium	63 151,96 Eu Europium	64 157,25 Gd Gadolinium	65 158,93 Tb Terbium	66 162,50 Dy Dysprosium	67 164,93 Ho Holmium	68 167,26 Er Erbium	69 168,93 Tm Thulium	70 173,04 Yb Ytterbium	71 174,97 Lu Lutétium
--	--	--	---	---	--	--	--	---	--	---	--	---	---	--

A ACTINIDES
89-103

89 (227) Ac Actinium	90 232,04 Th Thorium	91 231,04 Pa Protactinium	92 238,03 U Uranium	93 (237) Np Neptunium	94 (244) Pu Plutonium	95 (243) Am Américium	96 (247) Cm Curium	97 (247) Bk Berkélium	98 (251) Cf Californium	99 (252) Es Einsteinium	100 (257) Fm Fermium	101 (258) Md Mendélévium	102 (259) No Nobélium	103 (262) Lr Lawrencium
---	---	--	--	--	--	--	---	--	--	--	---	---	--	--

Pour les éléments qui n'ont pas de nucléides stables, la valeur entre parenthèse indique le nombre de masse de l'isotope de l'élément ayant la durée de vie la plus grande.