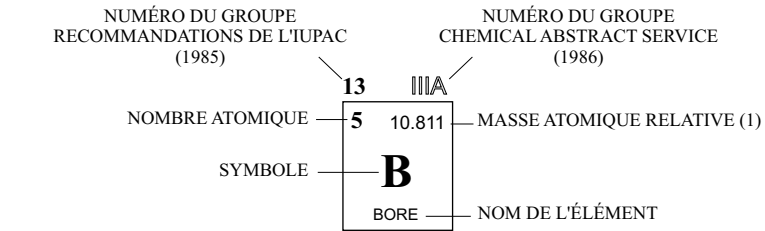


# TABLEAU PÉRIODIQUE DES ÉLÉMENTS

PÉRIODE	GROUPE 1 IA												GROUPE 18 VIIIA						
	1	2											13	14	15	16	17	18	
1	1 <b>H</b> HYDROGÈNE																		2 <b>He</b> HÉLIUM
2	3 <b>Li</b> LITHIUM	4 <b>Be</b> BÉRYLLIUM											5 <b>B</b> BORE	6 <b>C</b> CARBONE	7 <b>N</b> AZOTE	8 <b>O</b> OXYGÈNE	9 <b>F</b> FLUOR	10 <b>Ne</b> NÉON	
3	11 <b>Na</b> SODIUM	12 <b>Mg</b> MAGNÉSIMUM											13 <b>Al</b> ALUMINIUM	14 <b>Si</b> SILICIUM	15 <b>P</b> PHOSPHORE	16 <b>S</b> SOUFRE	17 <b>Cl</b> CHLORE	18 <b>Ar</b> ARGON	
4	19 <b>K</b> POTASSIUM	20 <b>Ca</b> CALCIUM	21 <b>Sc</b> SCANDIUM	22 <b>Ti</b> TITANE	23 <b>V</b> VANADIUM	24 <b>Cr</b> CHROME	25 <b>Mn</b> MANGANÈSE	26 <b>Fe</b> FER	27 <b>Co</b> COBALT	28 <b>Ni</b> NICKEL	29 <b>Cu</b> CUIVRE	30 <b>Zn</b> ZINC	31 <b>Ga</b> GALLIUM	32 <b>Ge</b> GERMANIUM	33 <b>As</b> ARSENIC	34 <b>Se</b> SÉLÉNIUM	35 <b>Br</b> BROME	36 <b>Kr</b> KRYPTON	
5	37 <b>Rb</b> RUBIDIUM	38 <b>Sr</b> STRONTIUM	39 <b>Y</b> YTTRIUM	40 <b>Zr</b> ZIRCONIUM	41 <b>Nb</b> NIOBIUM	42 <b>Mo</b> MOLYBDÈNE	43 <b>Tc</b> TECHNÉTIUM	44 <b>Ru</b> RUTHÉNIUM	45 <b>Rh</b> RHODIUM	46 <b>Pd</b> PALLADIUM	47 <b>Ag</b> ARGENT	48 <b>Cd</b> CADMIUM	49 <b>In</b> INDIUM	50 <b>Sn</b> ETAIN	51 <b>Sb</b> ANTIMOINE	52 <b>Te</b> TELLURE	53 <b>I</b> IODE	54 <b>Xe</b> XÉNON	
6	55 <b>Cs</b> CÉSIUM	56 <b>Ba</b> BARYUM	57-71 <b>La-Lu</b> Lanthanides	72 <b>Hf</b> HAFNIUM	73 <b>Ta</b> TANTALE	74 <b>W</b> TUNGSTÈNE	75 <b>Re</b> RHÉNIUM	76 <b>Os</b> OSMIUM	77 <b>Ir</b> IRIDIUM	78 <b>Pt</b> PLATINE	79 <b>Au</b> OR	80 <b>Hg</b> MERCURE	81 <b>Tl</b> THALLIUM	82 <b>Pb</b> PLOMB	83 <b>Bi</b> BISMUTH	84 <b>Po</b> POLONIUM	85 <b>At</b> ASTATE	86 <b>Rn</b> RADON	
7	87 (223) <b>Fr</b> FRANCIUM	88 (226) <b>Ra</b> RADIUM	89-103 <b>Ac-Lr</b> Actinides	104 (261) <b>Rf</b> RUTHERFORDIUM	105 (262) <b>Db</b> DUBNIUM	106 (266) <b>Sg</b> SEABORGIUM	107 (264) <b>Bh</b> BOHRIUM	108 (277) <b>Hs</b> HASSIUM	109 (268) <b>Mt</b> MEITNERIUM	110 (281) <b>Uun</b> UNUNNIUM	111 (272) <b>Uuu</b> UNUNUNIUM	112 (285) <b>Uub</b> UNUNBIUM		114 (289) <b>Uuq</b> UNUNQUADIUM					



## Lanthanides

57 138.91 <b>La</b> LANTHANE	58 140.12 <b>Ce</b> CÉRIUM	59 140.91 <b>Pr</b> PRASÉODYME	60 144.24 <b>Nd</b> NÉODYME	61 (145) <b>Pm</b> PROMÉTHIUM	62 150.36 <b>Sm</b> SAMARIUM	63 151.96 <b>Eu</b> EUROPIUM	64 157.25 <b>Gd</b> GADOLINIUM	65 158.93 <b>Tb</b> TERBIUM	66 162.50 <b>Dy</b> DYSPROSIUM	67 164.93 <b>Ho</b> HOLMIUM	68 167.26 <b>Er</b> ERBIUM	69 168.93 <b>Tm</b> THULIUM	70 173.04 <b>Yb</b> YTTERBIUM	71 174.97 <b>Lu</b> LUTÉTIUM
------------------------------------	----------------------------------	--------------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	------------------------------------	------------------------------------	--------------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------------	-----------------------------------	----------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	------------------------------------

## Actinides

89 (227) <b>Ac</b> ACTINIUM	90 232.04 <b>Th</b> THORIUM	91 231.04 <b>Pa</b> PROTACTINIUM	92 238.03 <b>U</b> URANIUM	93 (237) <b>Np</b> NEPTUNIUM	94 (244) <b>Pu</b> PLUTONIUM	95 (243) <b>Am</b> AMÉRICIUM	96 (247) <b>Cm</b> CURIUM	97 (247) <b>Bk</b> BERKÉLIUM	98 (251) <b>Cf</b> CALIFORNIUM	99 (252) <b>Es</b> EINSTEINIUM	100 (257) <b>Fm</b> FERMIUM	101 (258) <b>Md</b> MENDELÉVIUM	102 (259) <b>No</b> NOBÉLIUM	103 (262) <b>Lr</b> LAWRENCIUM
-----------------------------------	-----------------------------------	----------------------------------------	----------------------------------	------------------------------------	------------------------------------	------------------------------------	---------------------------------	------------------------------------	--------------------------------------	--------------------------------------	-----------------------------------	---------------------------------------	------------------------------------	--------------------------------------

(1) Pure Appl. Chem., 73, No. 4, 667-683 (2001)  
 La masse atomique relative est donnée avec cinq chiffres significatifs. Pour les éléments qui n'ont pas de nucléides stables, la valeur entre parenthèses indique le nombre de masse de l'isotope de l'élément ayant la durée de vie la plus grande.

Toutefois, pour les trois éléments Th, Pa et U qui ont une composition isotopique terrestre connue, une masse atomique est indiquée.