

1 I a		Masse atomique relative $M_r$ X Symbole de l'élément										13 III a					14 IV a	15 V a	16 VI a	17 VII a	18 VIII a
H 1		2 II a		3 III b	4 IV b	5 V b	6 VI b	7 VII b	8 VIII b			9 I b	10 II b		11 III a	12 IV a	13 V a	14 VI a	15 VII a	16 VIII a	
6,94 <b>Li</b> 3	9,01 <b>Be</b> 4														10,81 <b>B</b> 5	12,01 <b>C</b> 6	14,01 <b>N</b> 7	16,00 <b>O</b> 8	19,00 <b>F</b> 9	20,18 <b>Ne</b> 10	
22,99 <b>Na</b> 11	24,31 <b>Mg</b> 12														26,98 <b>Al</b> 13	28,09 <b>Si</b> 14	30,97 <b>P</b> 15	32,07 <b>S</b> 16	35,45 <b>Cl</b> 17	39,95 <b>Ar</b> 18	
39,10 <b>K</b> 19	40,08 <b>Ca</b> 20	44,96 <b>Sc</b> 21	47,87 <b>Ti</b> 22	50,94 <b>V</b> 23	52,00 <b>Cr</b> 24	54,94 <b>Mn</b> 25	55,85 <b>Fe</b> 26	58,93 <b>Co</b> 27	58,69 <b>Ni</b> 28	63,55 <b>Cu</b> 29	65,39 <b>Zn</b> 30	69,72 <b>Ga</b> 31	72,61 <b>Ge</b> 32	74,92 <b>As</b> 33	78,96 <b>Se</b> 34	79,90 <b>Br</b> 35	83,80 <b>Kr</b> 36				
85,47 <b>Rb</b> 37	87,62 <b>Sr</b> 38	88,91 <b>Y</b> 39	91,22 <b>Zr</b> 40	92,91 <b>Nb</b> 41	95,94 <b>Mo</b> 42	<b>Tc*</b> 43	101,07 <b>Ru</b> 44	102,91 <b>Rh</b> 45	106,42 <b>Pd</b> 46	107,87 <b>Ag</b> 47	112,41 <b>Cd</b> 48	114,82 <b>In</b> 49	118,71 <b>Sn</b> 50	121,76 <b>Sb</b> 51	127,60 <b>Te</b> 52	126,90 <b>I</b> 53	131,29 <b>Xe</b> 54				
132,91 <b>Cs</b> 55	137,33 <b>Ba</b> 56	(1) 57-70	174,97 <b>Lu</b> 71	178,49 <b>Hf</b> 72	180,95 <b>Ta</b> 73	183,84 <b>W</b> 74	186,21 <b>Re</b> 75	190,21 <b>Os</b> 76	192,23 <b>Ir</b> 77	195,08 <b>Pt</b> 78	196,97 <b>Au</b> 79	200,59 <b>Hg</b> 80	204,38 <b>Tl</b> 81	207,21 <b>Pb</b> 82	208,98 <b>Bi</b> 83	<b>Po*</b> 84	<b>At*</b> 85	<b>Rn*</b> 86			
<b>Fr*</b> 87	<b>Ra*</b> 88	(2) 89-102	<b>Lr*</b> 103	<b>Rf*</b> 104	<b>Db*</b> 105	<b>Sg*</b> 106	<b>Bh*</b> 107	<b>Hs*</b> 108	<b>Mt*</b> 109	<b>Ds*</b> 110	<b>Rg*</b> 111	<b>Cn*</b> 112	<b>Nb*</b> 113	<b>Fl*</b> 114	<b>Mc*</b> 115	<b>Lv*</b> 116	<b>Ts*</b> 117	<b>Og*</b> 118			

(1) Lanthanides	138,91 <b>La</b> 57	140,12 <b>Ce</b> 58	140,91 <b>Pr</b> 59	144,24 <b>Nd</b> 60	<b>Pm*</b> 61	150,36 <b>Sm</b> 62	151,96 <b>Eu</b> 63	157,25 <b>Gd</b> 64	158,93 <b>Tb</b> 65	162,50 <b>Dy</b> 66	164,93 <b>Ho</b> 67	167,26 <b>Er</b> 68	168,93 <b>Tm</b> 69	173,04 <b>Yb</b> 70
(2) Actinides	<b>Ac*</b> 89	232,04 <b>Th</b> 90	231,04 <b>Pa</b> 91	238,03 <b>U</b> 92	<b>Np*</b> 93	<b>Pu*</b> 94	<b>Am*</b> 95	<b>Cm*</b> 96	<b>Bk*</b> 97	<b>Cf*</b> 98	<b>Es*</b> 99	<b>Fm*</b> 100	<b>Md*</b> 101	<b>No*</b> 102

\* Eléments n'ayant pas de nucléide (isotope) de durée suffisamment longue et n'ayant donc pas une composition terrestre caractéristique

<sup>1</sup> Les masses atomiques arrondies à deux décimales proviennent de «[https://fr.wikipedia.org/wiki/Tableau\\_périodique\\_des\\_éléments\\_détaillé](https://fr.wikipedia.org/wiki/Tableau_périodique_des_éléments_détaillé)»