

TABLEAU PÉRIODIQUE DES ÉLÉMENTS

1 (1c)																	18 (4p ; He : 1p)	
1 1 H +1 1.01 2.2 HYDROGÈNE																	2 2 He 4.00 HÉLIUM	
2 3 Li +1 6.94 1.0 LITHIUM	2 (2c) 4 Be +2 9.01 1.6 BÉRYLLIUM											13 (3c) 5 B +3 10.81 2.0 BORE	14 (4c) 6 C -4 +3 12.01 +4 2.5 CARBONE	15 (1p 3c) 7 N -3 +2 14.01 +3 3.0 +4 +5 AZOTE	16 (2p 2c) 8 O -2 16.00 +2 3.5 OXYGÈNE	17 (3p 1c) 9 F -1 19.00 +1 4.0 FLUOR	18 10 Ne 20.18 NÉON	
<p style="text-align: center;">Numéro atomique 42 Mo Symbole chimique</p> <p style="text-align: center;">Principaux nombres d'oxydation +2 +3 +4 +5 +6 Masse atomique 95.96 Electronégativité 2.2</p> <p style="text-align: center;">NOM DE L'ÉLÉMENT MOLYBDÈNE UN ASTÉRISQUE (*) INDIQUE QU'AUCUN ISOTOPE N'EST STABLE</p> <p style="text-align: center;">Entre parenthèses () figure la répartition la plus courante des électrons externes en paires (p) ou célibataires (c).</p>																		
3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 (3c) 13 Al +3 26.98 1.6 ALUMINIUM	14 (4c) 14 Si -4 +3 28.09 +4 1.9 SILICIUM	15 (1p 3c) 15 P -3 +3 30.97 +5 2.2 PHOSPHORE	16 (2p 2c) 16 S -2 +2 32.06 +4 2.6 +6 SOUFRE	17 (3p 1c) 17 Cl -1 +1 35.45 +3 3.2 +5 +7 CHLORE	18 18 Ar 39.95 ARGON			
4 19 K +1 39.10 0.8 POTASSIUM	20 20 Ca +2 40.08 1.0 CALCIUM	21 21 Sc +2 +3 44.96 1.4 SCANDIUM	22 22 Ti +3 +4 47.87 1.5 TITANE	23 23 V +2 +3 +4 50.94 +5 1.6 VANADIUM	24 24 Cr +2 +3 +4 52.00 +6 1.7 CHROME	25 25 Mn +2 +3 +4 54.94 +6 1.6 +7 MANGANÈSE	26 26 Fe +2 55.85 +3 1.8 FER	27 27 Co +2 58.93 +3 1.9 COBALT	28 28 Ni +2 58.69 +3 1.9 NICKEL	29 29 Cu +1 63.55 +2 1.9 CUIVRE	30 30 Zn +2 65.38 1.7 ZINC	31 31 Ga +3 69.72 1.8 GALLIUM	32 32 Ge -4 +2 72.63 +4 2.0 GERMANIUM	33 33 As -3 +3 74.92 +5 2.2 ARSENIC	34 34 Se -2 +2 78.96 +4 2.6 +6 SÉLÉNIUM	35 35 Br -1 +1 79.90 +3 3.0 +5 +7 BROME	36 36 Kr 83.80 KRYPTON	
5 37 Rb +1 85.47 0.8 RUBIDIUM	38 38 Sr +2 87.62 1.0 STRONTIUM	39 39 Y +2 +3 88.91 1.2 YTRIUM	40 40 Zr +4 91.22 1.3 ZIRCONIUM	41 41 Nb +3 +5 92.91 1.6 NIOBIUM	42 42 Mo +2 +3 +4 95.96 +5 2.2 +6 MOLYBDÈNE	43 43 Tc +4 96.91 1.9 TECHNÉTIUM*	44 44 Ru +2 +3 +4 101.07 +6 2.2 +8 RUTHÉNIUM	45 45 Rh +2 102.91 +3 2.3 RHODIUM	46 46 Pd +2 106.42 +4 2.2 PALLADIUM	47 47 Ag +1 107.87 1.9 ARGENT	48 48 Cd +2 112.41 1.7 CADMIUM	49 49 In +1 114.82 +3 1.8 INDIUM	50 50 Sn -4 +2 118.71 +4 2.0 ETAIN	51 51 Sb -3 +3 121.75 +5 2.1 ANTIMOINE	52 52 Te -2 +2 127.60 +4 2.1 +6 TELLURE	53 53 I -1 +1 126.90 +3 2.7 +5 +7 IODE	54 54 Xe 131.29 XÉNON	
6 55 Cs +1 132.91 0.8 CÉSIUM	56 56 Ba +2 137.34 0.9 BARYUM	LANTHANIDES 57 - 71		72 72 Hf +4 178.49 1.3 HAFNIUM	73 73 Ta +5 180.95 1.5 TANTALE	74 74 W +2 +3 +4 183.84 +5 2.4 +6 TUNGSTÈNE	75 75 Re +2 +3 +4 186.21 +6 1.9 +7 RHÉNIUM	76 76 Os +2 +3 +4 190.23 +6 2.2 +8 OSMIUM	77 77 Ir +2 192.22 +3 2.2 +4 IRIDIUM	78 78 Pt +2 195.08 +4 2.3 PLATINE	79 79 Au +1 196.97 +3 2.5 OR	80 80 Hg +1 200.59 +2 2.0 MERCURE	81 81 Tl +1 204.38 +3 1.6 THALLIUM	82 82 Pb +2 207.19 +4 1.9 PLOMB	83 83 Bi +3 208.98 +5 2.0 BISMUTH	84 84 Po +2 208.98 +4 2.0 POLONIUM*	85 85 At -1 +1 209.99 +3 2.2 ASTATE*	86 86 Rn 222.02 RADON*
7 87 Fr +1 223.02 0.7 FRANCIUM*	88 88 Ra +2 226.03 0.9 RADIUM*	ACTINIDES 89 - 103		104 104 Rf +4 267.12 RUTHERFORDIUM*	105 105 Db +5 268.13 DUBNIUM*	106 106 Sg +6 269.13 SEABORGIUM*	107 107 Bh +7 270.13 BOHRIUM*	108 108 Hs +8 269.15 HASSIUM*	109 109 Mt 278.15 MEITNERIUM*	110 110 Ds 281.16 DARMSTADIUM*	111 111 Rg 280.16 ROENTGENIUM*	112 112 Cn 285.17 COPERNICIUM*	113 113 Nh 286.18 NIHONIUM*	114 114 Fl 288.19 FLÉROVIUM*	115 115 Mc 268.19 MOSCOVIUM*	116 116 Lv 293.20 LIVERMORIUM*	117 117 Ts 293.21 TENNESSE*	118 118 Og 294.21 OGANESSON*

Métaux	Métaux de transition
Non-métaux	Gaz nobles
Éléments artificiels	

57 La +2 138.91 +3 1.1 LANTHANE	58 Ce +2 +3 140.12 +4 1.1 CÉRIUM	59 Pr +2 +3 140.91 +4 1.1 PRASÉODYME	60 Nd +2 +3 144.24 +4 1.1 NÉODYME	61 Pm +2 144.91 +3 1.1 PROMÉTHIUM*	62 Sm +2 150.36 +3 1.2 SAMARIUM	63 Eu +2 151.96 +3 1.2 EUROPIUM	64 Gd +1 +2 157.25 +3 1.1 GADOLINIUM	65 Tb +1 +2 158.93 +3 1.2 TERBIUM	66 Dy +2 +3 162.50 +4 1.2 DYSPROSIUM	67 Ho +2 164.93 +3 1.2 HOLMIUM	68 Er +2 167.26 +3 1.2 ERBIUM	69 Tm +2 168.93 +3 1.3 THULIUM	70 Yb +2 173.04 +3 1.2 YTTERBIUM	71 Lu +3 174.97 1.3 LUTÉCIUM
89 Ac +2 227.03 +3 1.1 ACTINIUM*	90 Th +2 +3 232.04 +4 1.3 THORIUM*	91 Pa +3 +4 231.04 +5 1.5 PROTACTINIUM*	92 U +3 +4 238.03 +5 1.4 +6 URANIUM*	93 Np +3 +4 237.05 +5 1.3 NEPTUNIUM*	94 Pu +3 +4 244.06 +5 1.3 PLUTONIUM*	95 Am +3 +4 243.06 +5 1.1 AMÉRICIUM*	96 Cm +2 +3 247.07 +4 1.3 CURIUM*	97 Bk +2 +3 247.07 +4 1.3 BERKÉLIUM*	98 Cf +2 +3 251.08 +4 1.3 CALIFORNIUM*	99 Es +2 +3 252.08 +4 1.3 EINSTEINIUM*	100 Fm +2 +3 257.10 1.3 FERMIUM*	101 Md +2 258.10 +3 1.3 MENDÉLÉVIUM*	102 No +2 259.10 +3 1.3 NOBELIUM*	103 Lw +3 262.11 1.3 LAWRENCIUM*

Masses atomiques actualisées tirées du site www.webelements.com
Electronégativités de Pauling tirées du CRC Handbook of Chemistry and Physics 91^{ème} éd. (p. 9-77, version web 2011)

Michel GERORGIOU & Michel SCHWARZENBACH (1977) ; Stephan MULLER & Adrien OULEVEY (2021)
ECG Jean Piaget