

1 I a		Electronégativité $M_r$ 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 2,20		2 II a		3 III b	4 IV b	5 V b	6 VI b	7 VII b	8 VIII b			9	10	11 I b	12 II b	13 III a	14 IV a	15 V a	16 VI a	17 VII a	18 VIII a
Li 3 0,98		Be 4 1,57														B 5 2,04	C 6 2,55	N 7 3,04	O 8 3,44	F 9 3,98	Ne 10
Na 11 0,93		Mg 12 1,31		Sc 21 1,36	Ti 22 1,54	V 23 1,63	Cr 24 1,66	Mn 25 1,55	Fe 26 1,83	Co 27 1,88	Ni 28 1,91	Cu 29 1,90	Zn 30 1,65	Ga 31 1,81	Ge 32 2,01	As 33 2,18	Se 34 2,55	Br 35 2,96	Kr 36 3,00		
K 19 0,82		Ca 20 1,00		Y 39 1,22	Zr 40 1,33	Nb 41 1,60	Mo 42 2,16	Tc* 43 1,90	Ru 44 2,20	Rh 45 2,28	Pd 46 2,20	Ag 47 1,93	Cd 48 1,69	In 49 1,78	Sn 50 1,96	Sb 51 2,05	Te 52 2,10	I 53 2,66	Xe 54 2,60		
Rb 37 0,82		Sr 38 0,95		(1) 57-70	Lu 71 1,27	Hf 72 1,30	Ta 73 1,50	W 74 2,36	Re 75 1,90	Os 76 2,20	Ir 77 2,20	Pt 78 2,28	Au 79 2,54	Hg 80 2,00	Tl 81 1,62	Pb 82 2,33	Bi 83 2,02	Po* 84 2,00	At* 85 2,20	Rn* 86	
Cs 55 0,79		Ba 56 0,89		(2) 89-102	Lr* 103	Rf* 104	Db* 105	Sg* 106	Bh* 107	Hs* 108	Mt* 109	Ds* 110	Rg* 111	Cn* 112	Nh* 113	Fl* 114	Mc* 115	Lv* 116	Ts* 117	Og* 118	
Fr* 87 0,70		Ra* 88 0,89																			

(1) Lanthanides	1,10 La 57	1,12 Ce 58	1,13 Pr 59	1,14 Nd 60	1,13 Pm* 61	1,17 Sm 62	1,20 Eu 63	1,20 Gd 64	1,10 Tb 65	1,22 Dy 66	1,23 Ho 67	1,24 Er 68	1,25 Tm 69	1,10 Yb 70
(2) Actinides	1,10 Ac* 89	1,30 Th 90	1,50 Pa 91	1,38 U 92	Np* 93	Pu* 94	Am* 95	Cm* 96	Bk* 97	Cf* 98	Es* 99	Fm* 100	Md* 101	No* 102

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

<sup>1</sup> Données reprises dans John EMSLEY « The Elements, Oxford, Clarendon Press, 1989 »  
([https://www.angelo.edu/faculty/kboudrea/periodic/trends\\_electronegativity.htm](https://www.angelo.edu/faculty/kboudrea/periodic/trends_electronegativity.htm))