CLASSIFICATION PÉRIODIQUE DES ÉLÉMENTS

ÉLECTRONÉGATIVITÉS DES ÉLÉMENTS

ÉCHELLE DE PAULING

valeurs calculées selon la méthode de Pauling par A.L. Allred, *J. Inorg.Nuclear Chem.*, 1961, **17**, 215 *in* Cotton and Wilkinson, *Advanced inorganic chemistry*, John Wiley, New York, 1972, p. 115

ÉLECTRONÉGATIVITÉS DES ÉLÉMENTS

éléments de transition

	1 IA	2 II A	3 III B	4 IV B	5 V B	6 VI B	7 VII B	8 VIII B	9 IX B	10 X B	11 I B	12 II B	13 III A	14 IV A	15 V A	16 VI A	17 VII A	18 VIII A
1	1 H 2.20																1 H 2.20	2 He
2	3 Li 0.98	4 Be 1.57											5 B 2.04	6 C 2.55	7 N 3.04	8 O 3.44	9 F 3.98	10 Ne
3	11 Na 0.93	12 Mg 1.31											13 Al 1.61	14 Si 1.90	15 P 2.19	16 S 2.58	17 Cl 3.16	18 Ar
4	19 K 0.82	20 Ca 1.00	21 Sc 1.36	22 Ti 1.54	23 V 1.63	24 Cr 1.66	25 Mn 1.55	26 Fe 1.83	27 Co 1.88	28 Ni 1.91	29 Cu 1.90	30 Zn 1.65	31 Ga 1.81	32 Ge 2.01	33 As 2.18	34 Se 2.55	35 Br 2.96	36 Kr
5	37 Rb 0.82	38 Sr 0.95	39 Y 1.22	40 Zr 1.33	41 Nb 1.60	42 Mo 2.16	43 Tc 1.90	44 Ru 2.20	45 Rh 2.28	46 Pd 2.20	47 Ag 1.93	48 Cd 1.69	49 In 1.78	50 Sn 1.96	51 Sb 2.05	52 Te 2.10	53 I 2.66	54 Xe
6	55 Cs 0.79	56 Ba 0.89	57 La 1.10	72 Hf 1.30	73 Ta 1.50	74 W 2.36	75 Re 1.90	76 Os 2.20	77 Ir 2.20	78 Pt 2.28	79 Au 2.54	80 Hg 2.00	81 Tl 2.04	82 Pb 2.33	83 Bi 2.02	84 Po 2.00	85 At 2.20	86 Rn
7	87 Fr 0.70	88 Ra 0.90	89 Ac 1.10	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Uub	113 Uut	114 Uuq	115 Uup	116 Uuh		

	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
6	58 Ce 1.12	59 Pr 1.13	60 Nd 1.14	61 Pm 1.13	62 Sm 1.17	63 Eu 1.20	64 Gd 1.20	65 Tb 1.20	66 Dy 1.22	67 Ho 1.23	68 Er 1.24	69 Tm 1.25	70 Yb 1.10	71 Lu 1.27
7	90 Th 1.30	91 Pa 1.50	92 U 1.38	93 Np 1.36	94 Pu 1.28	95 Am 1.30	96 Cm 1.30	97 Bk 1.30	98 Cf 1.30	99 Es 1.30	100 Fm 1.30	101 Md 1.30	102 No 1.30	103 Lr

groupe (UICPA) — **groupe** (nomenclature européenne)

Z numéro atomique

symbole d'élément : **E** naturel, **E** artificiel

période

électronégativité

électronégativité

tableau réalisé avec RagTime 6

- métaux représentatifs
- métaux de transition
- métaux dont seuls les ions présentent une structure de transition
- métaux de transition interne
- métaux à caractère ou possédant une forme allotropique semi-métallique
- non-métaux à caractère ou possédant une forme allotropique semi-métallique
- non-métaux
- gaz nobles

jacques villars
lycée cantonal, porrentruy
1995 / nouv. éd. mai 2011