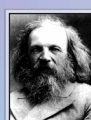


TABLEAU PÉRIODIQUE DES ÉLÉMENTS

Colonnes																		1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
Période	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18																	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18																	
1	1,0 H Hydrogène																	2 4,0 He Hélium																	
2	3 6,9 Li Lithium	4 9,0 Be Béryllium																10 20,2 Ne Néon																	
3	11 23,0 Na Sodium	12 24,3 Mg Magnésium																18 39,9 Ar Argon																	
4	19 39,1 K Potassium	20 40,1 Ca Calcium	21 45,0 Sc Scandium	22 47,9 Ti Titane	23 50,9 V Vanadium	24 52,0 Cr Chrome	25 54,9 Mn Manganèse	26 55,8 Fe Fer	27 58,9 Co Cobalt	28 58,7 Ni Nickel	29 63,5 Cu Cuivre	30 65,4 Zn Zinc	31 69,7 Ga Gallium	32 72,6 Ge Germanium	33 74,9 As Arsenic	34 79,0 Se Sélénium	35 79,9 Br Brome	36 83,8 Kr Krypton																	
5	37 85,5 Rb Rubidium	38 87,6 Sr Strontium	39 88,9 Y Yttrium	40 91,2 Zr Zirconium	41 92,9 Nb Niobium	42 95,9 Mo Molybdène	43 (98) Tc Technétium	44 101,1 Ru Ruthénium	45 102,9 Rh Rhodium	46 106,4 Pd Palladium	47 107,9 Ag Argent	48 112,4 Cd Cadmium	49 114,8 In Indium	50 118,7 Sn Étain	51 121,8 Sb Antimoine	52 127,6 Te Tellure	53 126,9 I Iode	54 131,3 Xe Xénon																	
6	55 132,9 Cs Césium	56 137,3 Ba Baryum	57 138,9 La Lanthane	72 178,5 Hf Hafnium	73 180,9 Ta Tantale	74 183,8 W Tungstène	75 186,2 Re Rhénium	76 190,2 Os Osmium	77 192,2 Ir Iridium	78 195,1 Pt Platine	79 197,0 Au Or	80 200,6 Hg Mercure	81 204,4 Tl Thallium	82 207,2 Pb Plomb	83 209,0 Bi Bismuth	84 (209) Po Polonium	85 (210) At Astate	86 (222) Rn Radon																	
7	87 (223) Fr Francium	88 (226) Ra Radium	89 (227) Ac Actinium	104 (261) Rf Rutherfordium	105 (262) Db Dubnium	106 (266) Sg Seaborgium	107 (264) Bh Bohrium	108 (269) Hs Hassium	109 (268) Mt Meitnerium	110 (269) Uun Ununillium	111 (272) Uuu Unununium	112 (277) Uub Unbibium	114 Uuq Ununquadium	116 Uuh Ununhexium	118 Uuo Ununoctium																				

Numéro atomique → **Z** ← Masse molaire atomique (g.mol⁻¹)
Symbole atomique → **X** ← Famille
Nom



Dmitri Ivanovitch Mendeleïev (1834 - 1907) est un chimiste russe connu pour ses travaux sur la classification périodique des éléments. En 1869, il publia une première version de son tableau périodique des éléments appelé aussi tableau de Mendeleïev. Il déclara que les éléments chimiques pouvaient être arrangés selon un modèle qui permettait de prévoir les propriétés des éléments non encore découverts.

58 140,1 Ce Cérium	59 140,9 Pr Praséodyme	60 144,2 Nd Néodyme	61 (145) Pm Prométhium	62 150,4 Sm Samarium	63 152,0 Eu Europium	64 157,4 Gd Gadolinium	65 158,9 Tb Terbium	66 162,5 Dy Dysprosium	67 164,9 Ho Holmium	68 167,3 Er Erbium	69 168,9 Tm Thulium	70 173,0 Yb Ytterbium	71 175,0 Lu Lutétium
90 232,0 Th Thorium	91 231,0 Pa Protactinium	92 238,0 U Uranium	93 (237) Np Neptunium	94 (244) Pu Plutonium	95 (243) Am Américium	96 (247) Cm Curium	97 (247) Bk Berkélium	98 (251) Cf Californium	99 (254) Es Einsteinium	100 (257) Fm Fermium	101 (258) Md Mendélévium	102 (259) No Nobélium	103 (260) Lw Lawrencium



CERIMES
Centre de ressources et d'information
sur les universités
pour l'enseignement supérieur

DÉLÉGATION INTERNET

Élément solide	Élément liquide	Élément gazeux	Élément artificiel
Non-métaux	Métaux alcalins	Métaux alcalino-terreux	Métaux de transition
			Lanthanides
			Actinides
			Métaux pauvres
			Halogènes
			Gaz rares

Science.gouv.fr
<http://www.science.gouv.fr>