Tableau périodique : groupes principaux

ChemTable chemtable.org

	I 1	II 2	III 13	IV 14	V 15	VI 16	VII 17	VIII 18
1	1 · 2,20 · H Hydrogène 1,0080 1							2 · He Hélium 4,0026 2
2	3 · 0,98 · Li Lithium 6,94 2-1	4 · 1,57 · Be Béryllium 9,0122 2-2	5 · 2,04 · B Bore 10,81 2-3	6 · 2,55 · C Carbone 12,011 2-4	7 · 3,04 · N Azote 14,007 2-5	8 · 3,44 · O Oxygène 15,999 2-6	9 · 3,98 · F Fluor 18,998 2-7	10 · Ne Néon 20,180 2-8
3	11 · 0,93 · Na Sodium 22,990 2-8-1	12 · 1,31 · Mg Magnésium 24,305 2-8-2	13 · 1,61 · Al Aluminium 26,982 2-8-3	14 · 1,90 · Si Silicium 28,085 2-8-4	15 · 2,19 · P Phosphore 30,974 2-8-5	16 · 2,58 · S Soufre 32,06 2-8-6	17 · 3,16 · Cl Chlore 35,45 2-8-7	18 · Ar Argon 39,95 2-8-8
4	19 · 0,82 · K Potassium 39,098 2-8-8-1	20 · 1,00 · Ca Calcium 40,078 2-8-8-2	31 · 1,81 · Ga Gallium 69,723 2-8-18-3	32 · 2,01 · Ge Germanium 72,630 2-8-18-4	33 · 2,18 · As Arsenic 74,922 2-8-18-5	34 · 2,55 · Se Sélénium 78,971 2-8-18-6	35 · 2,96 · Br Brome 79,904 2-8-18-7	36 · 3,00 · Kr Krypton 83,798 2-8-18-8
5	37 · 0,82 · Rb Rubidium 85,468 2-8-18-8-1	38 · 0,95 · Sr Strontium 87,62 2-8-18-8-2	49 · 1,78 · In Indium 114,82 2-8-18-18-3	50 · 1,96 · Sn Étain 118,71 2-8-18-18-4	51 · 2,05 · Sb Antimoine 121,76 2-8-18-18-5	52 · 2,1 · Te Tellure 127,60 2-8-18-18-6	53 · 2,66 · I Iode 126,90 2-8-18-18-7	54 · 2,6 · Xe Xénon 131,29 2-8-18-18-8
6	55 · 0,79 · Cs Césium 132,91 2-8-18-18-8-1	56 · 0,89 · Ba Baryum 137,33 2-8-18-18-8-2	81 · 1,62 · Tl Thallium 204,38 2-8-18-32-18-3	82 · 1,87 · Pb Plomb 207,2 2-8-18-32-18-4	83 · 2,02 · Bi Bismuth 208,98 2-8-18-32-18-5	84 · 2,0 · Po Polonium [209] 2-8-18-32-18-6	85 · At Astate [210] 2-8-18-32-18-7	86 · Rn Radon [222] 2-8-18-32-18-8
7	87 · Fr Francium [223] 2-8-18-32-18-8-1	88 · 0,9 · Ra Radium [226] 2-8-18-32-18-8-2	113 · Nh Nihonium [286] 2-8-18-32-32-18-3	114 · Fl Flérovium [289] 2-8-18-32-32-18-4	115 · Mc Moscovium [290] 2-8-18-32-32-18-5	116 · Lv Livermorium [293] 2-8-18-32-32-18-6	117 · Ts Tennesse [294] 2-8-18-32-32-18-7	118 · Og Oganesson [294] 2-8-18-32-32-18-8

[227] — nombre de masse de l'isotope le plus stable

8 · 3,44 · O
Oxygène
15,999
2-6

Numéro atomique · χ

Symbole ; les points sont les électrons de valence

Nom
Masse atomique
Électrons par couche

Groupes principaux

I–VIII : numéro du groupe principal, avec en dessous le numéro de groupe IUPAC (1, 2, 13–18). Le numéro du groupe principal est égal au nombre d'électrons de valence ; l'hélium en a 2.

- Métaux alcalins
- Métaux alcalino-terreux
- Métaux pauvres
- Métalloïdes
- Non-métaux
- Halogènes
- Gaz nobles

Sources des données: IUPAC CIAAW, NIST, PubChem (NIH), Wikidata · CC BY 4.0 · 2026-10-25