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

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

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

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