Tavola periodica: gruppi principali

ChemTable chemtable.org

	I 1	II 2	III 13	IV 14	V 15	VI 16	VII 17	VIII 18
1	**1** 2,20 H Idrogeno 1,0080 1							**2** He Elio 4,0026 2
2	**3** 0,98 Li Litio 6,94 2-1	**4** 1,57 Be Berillio 9,0122 2-2	**5** 2,04 B Boro 10,81 2-3	**6** 2,55 C Carbonio 12,011 2-4	**7** 3,04 N Azoto 14,007 2-5	**8** 3,44 O Ossigeno 15,999 2-6	**9** 3,98 F Fluoro 18,998 2-7	**10** Ne Neon 20,180 2-8
3	**11** 0,93 Na Sodio 22,990 2-8-1	**12** 1,31 Mg Magnesio 24,305 2-8-2	**13** 1,61 Al Alluminio 26,982 2-8-3	**14** 1,90 Si Silicio 28,085 2-8-4	**15** 2,19 P Fosforo 30,974 2-8-5	**16** 2,58 S Zolfo 32,06 2-8-6	**17** 3,16 Cl Cloro 35,45 2-8-7	**18** Ar Argon 39,95 2-8-8
4	**19** 0,82 K Potassio 39,098 2-8-8-1	**20** 1,00 Ca Calcio 40,078 2-8-8-2	**31** 1,81 Ga Gallio 69,723 2-8-18-3	**32** 2,01 Ge Germanio 72,630 2-8-18-4	**33** 2,18 As Arsenico 74,922 2-8-18-5	**34** 2,55 Se Selenio 78,971 2-8-18-6	**35** 2,96 Br Bromo 79,904 2-8-18-7	**36** 3,00 Kr Kripton 83,798 2-8-18-8
5	**37** 0,82 Rb Rubidio 85,468 2-8-18-8-1	**38** 0,95 Sr Stronzio 87,62 2-8-18-8-2	**49** 1,78 In Indio 114,82 2-8-18-18-3	**50** 1,96 Sn Stagno 118,71 2-8-18-18-4	**51** 2,05 Sb Antimonio 121,76 2-8-18-18-5	**52** 2,1 Te Tellurio 127,60 2-8-18-18-6	**53** 2,66 I Iodio 126,90 2-8-18-18-7	**54** 2,6 Xe Xeno 131,29 2-8-18-18-8
6	**55** 0,79 Cs Cesio 132,91 2-8-18-18-8-1	**56** 0,89 Ba Bario 137,33 2-8-18-18-8-2	**81** 1,62 Tl Tallio 204,38 2-8-18-32-18-3	**82** 1,87 Pb Piombo 207,2 2-8-18-32-18-4	**83** 2,02 Bi Bismuto 208,98 2-8-18-32-18-5	**84** 2,0 Po Polonio [209] 2-8-18-32-18-6	**85** At Astato [210] 2-8-18-32-18-7	**86** Rn Radon [222] 2-8-18-32-18-8
7	**87** Fr Francio [223] 2-8-18-32-18-8-1	**88** 0,9 Ra Radio [226] 2-8-18-32-18-8-2	**113** Nh Nihonio [286] 2-8-18-32-32-18-3	**114** Fl Flerovio [289] 2-8-18-32-32-18-4	**115** Mc Moscovio [290] 2-8-18-32-32-18-5	**116** Lv Livermorio [293] 2-8-18-32-32-18-6	**117** Ts Tennesso [294] 2-8-18-32-32-18-7	**118** Og Oganesson [294] 2-8-18-32-32-18-8

8 3,44
O
Ossigeno
15,999
2-6

Numero atomico · χ
Simbolo; i punti sono gli elettroni di valenza
Nome
Massa atomica
Elettroni per guscio

Gruppi principali

I–VIII: numero del gruppo principale, sotto il numero di gruppo IUPAC (1, 2, 13–18). Il numero del gruppo principale è uguale al numero di elettroni di valenza; l'elio ne ha 2.

- Metalli alcalini
- Metalli alcalino-terrosi
- Metalli post-transizione
- Semimetalli
- Non metalli
- Alogeni
- Gas nobili

[227] — numero di massa dell'isotopo più stabile

Fonti dei dati: IUPAC CIAAW, NIST, PubChem (NIH), Wikidata · CC BY 4.0 · 2026-10-25