# Periodensystem: Hauptgruppen

**ChemTable** chemtable.org

| | I<br>1 | II<br>2 | III<br>13 | IV<br>14 | V<br>15 | VI<br>16 | VII<br>17 | VIII<br>18 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| 1 | **1** 2,20<br>**H**<br>Wasserstoff<br>1,0080<br>1 | | | | | | | **2**<br>**He**<br>Helium<br>4,0026<br>2 |
| 2 | **3** 0,98<br>**Li**<br>Lithium<br>6,94<br>2-1 | **4** 1,57<br>**Be**<br>Beryllium<br>9,0122<br>2-2 | **5** 2,04<br>**B**<br>Bor<br>10,81<br>2-3 | **6** 2,55<br>**C**<br>Kohlenstoff<br>12,011<br>2-4 | **7** 3,04<br>**N**<br>Stickstoff<br>14,007<br>2-5 | **8** 3,44<br>**O**<br>Sauerstoff<br>15,999<br>2-6 | **9** 3,98<br>**F**<br>Fluor<br>18,998<br>2-7 | **10**<br>**Ne**<br>Neon<br>20,180<br>2-8 |
| 3 | **11** 0,93<br>**Na**<br>Natrium<br>22,990<br>2-8-1 | **12** 1,31<br>**Mg**<br>Magnesium<br>24,305<br>2-8-2 | **13** 1,61<br>**Al**<br>Aluminium<br>26,982<br>2-8-3 | **14** 1,90<br>**Si**<br>Silicium<br>28,085<br>2-8-4 | **15** 2,19<br>**P**<br>Phosphor<br>30,974<br>2-8-5 | **16** 2,58<br>**S**<br>Schwefel<br>32,06<br>2-8-6 | **17** 3,16<br>**Cl**<br>Chlor<br>35,45<br>2-8-7 | **18**<br>**Ar**<br>Argon<br>39,95<br>2-8-8 |
| 4 | **19** 0,82<br>**K**<br>Kalium<br>39,098<br>2-8-8-1 | **20** 1,00<br>**Ca**<br>Calcium<br>40,078<br>2-8-8-2 | **31** 1,81<br>**Ga**<br>Gallium<br>69,723<br>2-8-18-3 | **32** 2,01<br>**Ge**<br>Germanium<br>72,630<br>2-8-18-4 | **33** 2,18<br>**As**<br>Arsen<br>74,922<br>2-8-18-5 | **34** 2,55<br>**Se**<br>Selen<br>78,971<br>2-8-18-6 | **35** 2,96<br>**Br**<br>Brom<br>79,904<br>2-8-18-7 | **36** 3,00<br>**Kr**<br>Krypton<br>83,798<br>2-8-18-8 |
| 5 | **37** 0,82<br>**Rb**<br>Rubidium<br>85,468<br>2-8-18-8-1 | **38** 0,95<br>**Sr**<br>Strontium<br>87,62<br>2-8-18-8-2 | **49** 1,78<br>**In**<br>Indium<br>114,82<br>2-8-18-18-3 | **50** 1,96<br>**Sn**<br>Zinn<br>118,71<br>2-8-18-18-4 | **51** 2,05<br>**Sb**<br>Antimon<br>121,76<br>2-8-18-18-5 | **52** 2,1<br>**Te**<br>Tellur<br>127,60<br>2-8-18-18-6 | **53** 2,66<br>**I**<br>Iod<br>126,90<br>2-8-18-18-7 | **54** 2,6<br>**Xe**<br>Xenon<br>131,29<br>2-8-18-18-8 |
| 6 | **55** 0,79<br>**Cs**<br>Caesium<br>132,91<br>2-8-18-18-8-1 | **56** 0,89<br>**Ba**<br>Barium<br>137,33<br>2-8-18-18-8-2 | **81** 1,62<br>**Tl**<br>Thallium<br>204,38<br>2-8-18-32-18-3 | **82** 1,87<br>**Pb**<br>Blei<br>207,2<br>2-8-18-32-18-4 | **83** 2,02<br>**Bi**<br>Bismut<br>208,98<br>2-8-18-32-18-5 | **84** 2,0<br>**Po**<br>Polonium<br>[209]<br>2-8-18-32-18-6 | **85**<br>**At**<br>Astat<br>[210]<br>2-8-18-32-18-7 | **86**<br>**Rn**<br>Radon<br>[222]<br>2-8-18-32-18-8 |
| 7 | **87**<br>**Fr**<br>Francium<br>[223]<br>2-8-18-32-18-8-1 | **88** 0,9<br>**Ra**<br>Radium<br>[226]<br>2-8-18-32-18-8-2 | **113**<br>**Nh**<br>Nihonium<br>[286]<br>2-8-18-32-32-18-3 | **114**<br>**Fl**<br>Flerovium<br>[289]<br>2-8-18-32-32-18-4 | **115**<br>**Mc**<br>Moscovium<br>[290]<br>2-8-18-32-32-18-5 | **116**<br>**Lv**<br>Livermorium<br>[293]<br>2-8-18-32-32-18-6 | **117**<br>**Ts**<br>Tenness<br>[294]<br>2-8-18-32-32-18-7 | **118**<br>**Og**<br>Oganesson<br>[294]<br>2-8-18-32-32-18-8 |

[227] — Massenzahl des stabilsten Isotops

**8** 3,44
**O**
Sauerstoff
15,999
2-6

Ordnungszahl · χ

Symbol, Punkte: Valenzelektronen

Name
Atommasse
Elektronen pro Schale

## Hauptgruppen

I–VIII: Nummer der Hauptgruppe, darunter die Gruppennummer nach IUPAC (1, 2, 13–18). Die Nummer der Hauptgruppe ist gleich der Zahl der Valenzelektronen; Helium hat 2.

- Alkalimetalle
- Erdalkalimetalle
- Post-Übergangsmetalle
- Halbmetalle
- Nichtmetalle
- Halogene
- Edelgase

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