

# PERIODENSYSTEM DER ELEMENTE

GRUPPE 1

1	1.0079 Wasserstoff <b>H</b> -259 0.09 -253	2	4.0026 Helium <b>He</b> -272 0.17 -269											13	10.811 Bor <b>B</b> 2075 2.46 4000	14	12.011 Kohlenstoff <b>C</b> 3550 3.51 4827	15	14.007 Stickstoff <b>N</b> -210 1.17 -196	16	15.999 Sauerstoff <b>O</b> -218 1.33 -183	17	18.998 Fluor <b>F</b> -220 1.58 -188	18	39.948 Argon <b>Ar</b> -189 1.66 -186										
3	6.941 Lithium <b>Li</b> 181 0.53 1347	4	9.0122 Beryllium <b>Be</b> 1278 1.85 2970											13	26.982 Aluminium <b>Al</b> 660 2.70 2467	14	28.086 Silicium <b>Si</b> 1410 2.33 2355	15	30.974 Phosphor <b>P</b> 44 1.82 280	16	32.065 Schwefel <b>S</b> 113 2.06 445	17	35.453 Chlor <b>Cl</b> -101 2.95 -35	18	79.904 Brom <b>Br</b> -189 3.48 -152										
11	22.990 Natrium <b>Na</b> 98 0.97 883	12	24.305 Magnesium <b>Mg</b> 649 1.74 1090											13	69.723 Gallium <b>Ga</b> 30 5.91 2403	14	72.64 Germanium <b>Ge</b> 937 5.32 2830	15	74.922 Arsen <b>As</b> 615 5.72 615	16	78.96 Selen <b>Se</b> 217 4.82 685	17	79.904 Brom <b>Br</b> -7 3.14 59	18	83.798 Krypton <b>Kr</b> -157 3.48 -152										
19	39.098 Kalium <b>K</b> 64 0.86 774	20	40.078 Calcium <b>Ca</b> 839 1.54 1484	21	44.956 Scandium <b>Sc</b> 1541 2.99 2831	22	47.867 Titan <b>Ti</b> 1660 4.51 3287	23	50.942 Vanadium <b>V</b> 1890 6.09 3380	24	51.996 Chrom <b>Cr</b> 1857 7.14 2672	25	54.938 Mangan <b>Mn</b> 1244 7.44 1962	26	55.845 Eisen <b>Fe</b> 1535 7.87 2750	27	58.933 Cobalt <b>Co</b> 1495 8.89 2870	28	58.693 Nickel <b>Ni</b> 1453 8.91 2732	29	63.546 Kupfer <b>Cu</b> 1083 8.92 2567	30	65.409 Zink <b>Zn</b> 420 7.14 907	31	69.723 Gallium <b>Ga</b> 30 5.91 2403	32	72.64 Germanium <b>Ge</b> 937 5.32 2830	33	74.922 Arsen <b>As</b> 615 5.72 615	34	78.96 Selen <b>Se</b> 217 4.82 685	35	79.904 Brom <b>Br</b> -7 3.14 59	36	83.798 Krypton <b>Kr</b> -157 3.48 -152
37	85.468 Rubidium <b>Rb</b> 39 1.53 688	38	87.62 Strontium <b>Sr</b> 769 2.63 1384	39	88.906 Yttrium <b>Y</b> 1522 4.47 3338	40	91.224 Zirkonium <b>Zr</b> 1852 6.51 4377	41	92.906 Niob <b>Nb</b> 2468 8.58 4742	42	95.94 Molybdän <b>Mo</b> 2617 10.28 4612	43	97.907 Technetium <b>Tc*</b> 2172 11.49 4877	44	101.07 Ruthenium <b>Ru</b> 2310 12.45 3900	45	102.91 Rhodium <b>Rh</b> 1966 12.41 3727	46	106.42 Palladium <b>Pd</b> 1552 12.02 3140	47	107.87 Silber <b>Ag</b> 962 10.49 2212	48	112.41 Cadmium <b>Cd</b> 321 8.64 765	49	114.82 Indium <b>In</b> 156 7.31 2080	50	118.71 Zinn <b>Sn</b> 232 7.29 2270	51	121.76 Antimon <b>Sb</b> 631 6.69 1750	52	127.6 Tellur <b>Te</b> 450 6.25 990	53	126.91 Iod <b>I</b> 114 4.94 184	54	131.29 Xenon <b>Xe</b> -112 4.49 -107
55	132.91 Cäsium <b>Cs</b> 28 1.9 678	56	137.33 Barium <b>Ba</b> 725 3.65 1640	La-Lu		72	178.49 Hafnium <b>Hf</b> 2227 13.31 4602	73	180.95 Tantal <b>Ta</b> 2996 16.68 5425	74	183.84 Wolfram <b>W</b> 3410 19.26 5660	75	186.21 Rhenium <b>Re</b> 3180 21.03 5627	76	190.23 Osmium <b>Os</b> 3045 22.61 5027	77	192.22 Iridium <b>Ir</b> 2410 22.65 4130	78	195.08 Platin <b>Pt</b> 1772 21.45 3827	79	196.97 Gold <b>Au</b> 1064 19.32 2807	80	200.59 Quecksilber <b>Hg</b> -39 13.55 357	81	204.38 Thallium <b>Tl</b> 304 11.85 1457	82	207.2 Blei <b>Pb</b> 328 11.34 1740	83	208.98 Bismut <b>Bi</b> 271 9.8 1560	84	208.98 Polonium <b>Po*</b> 254 9.2 962	85	209.99 Astat <b>At*</b> 302 337	86	222.02 Radon <b>Rn*</b> -71 9.23 -62
87	223.02 Francium <b>Fr*</b> 27 677	88	226.03 Radium <b>Ra*</b> 700 5.5 1140	Ac*-Lr*		104	261.11 Rutherfordium <b>Rf*</b> - 18.1	105	262.11 Dubnium <b>Db*</b> - -39	106	266.12 Seaborgium <b>Sg*</b> - -35	107	264.13 Bohrium <b>Bh*</b> - -37	108	277 Hassium <b>Hs*</b> - -41	109	268.14 Meitnerium <b>Mt*</b> - -35	110	281 Darmstadtium <b>Ds*</b> - 21.46	111	280 Roentgenium <b>Rg*</b> - 19.28	112	285 Copernicium <b>Cn*</b> - -												

PERIODE

ELEKTRONSCHALE

Ordnungszahl (Protonenzahl) Elementname Elementsymbol

Schmelztemperatur (gerundet) in °C Siedetemperatur (gerundet) in °C

1 1.0079 Wasserstoff **H** -259 0.09 -253

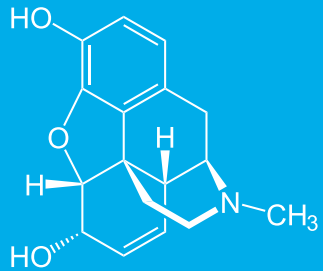
Atommasse in u (gerundet) Dichte in g/cm<sup>3</sup>, bei Gasen in g/l (20°C, 1013 mbar)

Metalle Halbmetalle Nichtmetalle

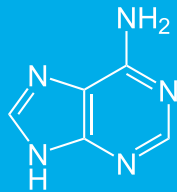
\* : radioaktives Element  
 ☉ : Flüssigkeit  
 ☁ : Gas  
 ☾ : künstliches Element



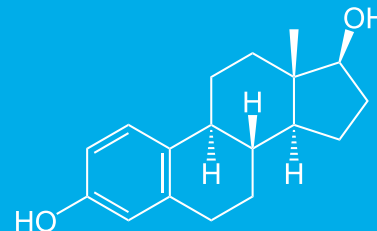
57	138.91 Lanthan <b>La</b> 921 6.16 3457	58	140.12 Cer <b>Ce</b> 799 6.77 3426	59	140.91 Praseodym <b>Pr</b> 931 6.48 3512	60	144.24 Neodym <b>Nd</b> 1021 7 3068	61	144.91 Promethium <b>Pm*</b> 1168 7.22 2460	62	150.36 Samarium <b>Sm</b> 1077 7.54 1791	63	151.96 Europium <b>Eu</b> 822 5.25 1597	64	157.25 Gadolinium <b>Gd</b> 1313 7.89 3266	65	158.93 Terbium <b>Tb</b> 1356 8.25 3123	66	162.50 Dysprosium <b>Dy</b> 1412 8.56 2562	67	164.93 Holmium <b>Ho</b> 1474 8.78 2695	68	167.26 Erbium <b>Er</b> 1497 9.05 2900	69	168.93 Thulium <b>Tm</b> 1545 9.32 1947	70	173.04 Ytterbium <b>Yb</b> 819 6.97 1194	71	174.97 Lutetium <b>Lu</b> 1663 9.84 3395
89	227.03 Actinium <b>Ac*</b> 1050 10.07 3200	90	232.04 Thorium <b>Th*</b> 1750 11.72 4790	91	231.04 Protactinium <b>Pa*</b> 1600 15.37 4027	92	238.03 Uran <b>U*</b> 1132 18.97 3818	93	237.05 Neptunium <b>Np*</b> 640 20.48 3902	94	244.06 Plutonium <b>Pu*</b> 641 19.74 3332	95	243.06 Americium <b>Am*</b> 994 13.67 2607	96	247.07 Curium <b>Cm*</b> 1340 13.51 3100	97	247.07 Berkelium <b>Bk*</b> - 13.25	98	251.08 Californium <b>Cf*</b> - 15.1	99	252.08 Einsteinium <b>Es*</b> -	100	257.10 Fermium <b>Fm*</b> -	101	258.10 Mendelevium <b>Md*</b> -	102	259.10 Nobelium <b>No*</b> -	103	262.11 Lawrencium <b>Lr*</b> -



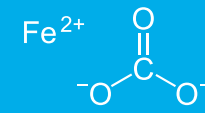
1. Morphin



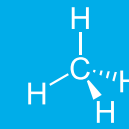
3. Adenin



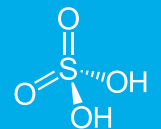
5. Estradiol



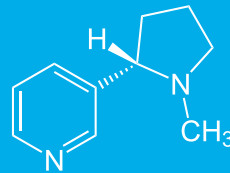
8. Eisencarbonat



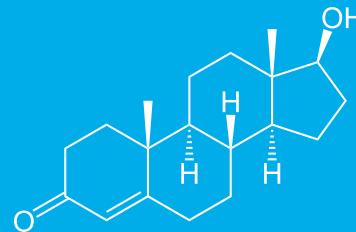
12. Methan



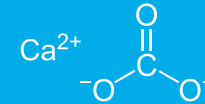
19. Schwefelsäure



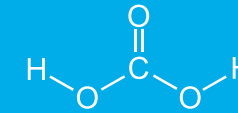
4. Nikotin



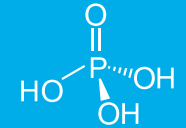
6. Testosteron



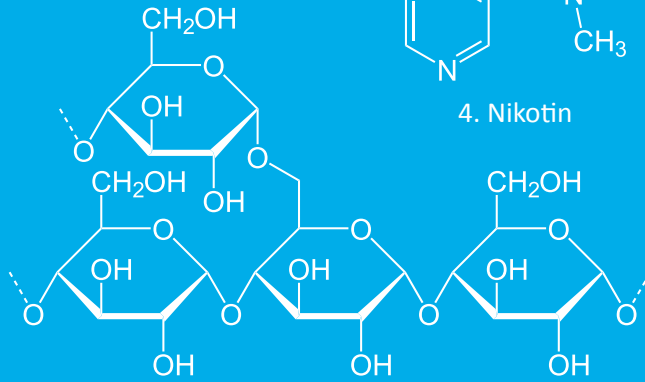
9. Calciumcarbonat



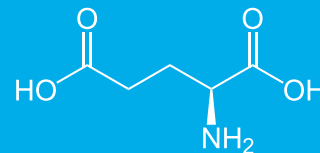
13. Kohlensäure



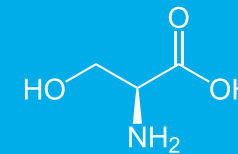
20. Phosphorsäure



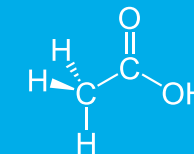
2. Amylopektin



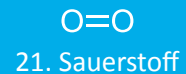
7. Glutaminsäure



10. Serin



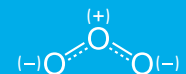
14. Essigsäure



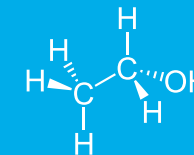
21. Sauerstoff



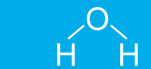
11. Kohlendioxid



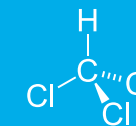
22. Ozon



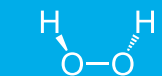
15. Ethanol



23. Wasser



16. Chloroform



24. Wasserstoffperoxid



17. Blausäure



25. Chlor



18. Stickstoff



26. Natriumchlorid

## Welche chemische Verbindung ist gemeint?

- |   |  |
|---|--|
| A. Einer der vier DNA-Basenbausteine  | M. Ist für das „China-Restaurant-Syndrom“ verantwortlich                   |
| B. Falschen Blondinen aus dem Coiffeursalon bekannt                                       | N. Entsteht bei der Zellatmung und ist Ausgangsstoff für die Photosynthese |
| C. Hauptbestandteil der pflanzlichen Stärke   | O. Hauptbestandteil von Luft (78.1%)                                       |
| D. Damit schützen manche Pflanzen ihre Samen vor gefräßigen Tieren                        | P. Gibt vielen Getränken den gewissen „Spritz“                             |
| E. Hauptbestandteil von Kalkstein, Muschelschalen und Schneckenhäusern                    | Q. Hauptbestandteil von Erdgas und Grubengas, brennbar                     |
| F. Einziges Molekül, das in unserer täglichen Umwelt fest, flüssig und gasförmig vorkommt | R. Von Hefezellen durch Vergärung von Zucker produziert                    |
| G. Männliches Sexualhormon  | S. Wird aus Schlafmohn gewonnen  |
| H. Im Schwimmbad bekommt man rote Augen davon   | T. Der wichtigste Mineralstoff für Menschen und Tiere                      |
| I. Lösungsmittel, früher als Narkosemittel eingesetzt                                     | U. Eine der Aminosäuren und Baustein von Proteinen                         |
| J. Ein wertvolles Erz   | V. Macht den Regen sauer   |
| K. Von Bakterien gebildet und im Salatdressing verwendet                                  | W. Starkes Nervengift  |
| L. Weibliches Sexualhormon  | X. Schützt das Leben vor UV-Strahlung                                      |
|   | Y. In Ketten bildet dieses Molekül das Rückgrat der DNA                    |
|   | Z. Bestandteil der Atmosphäre (20.9%)                                      |

Lösungen & mehr Infos auf [SimplyScience.ch](http://SimplyScience.ch)

