

# 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																	18																
3	6.941 Lithium <b>Li</b> 181 0.53 1347	4	9.0122 Beryllium <b>Be</b> 1278 1.85 2970																	10	20.180 Neon <b>Ne</b> -249 0.84 -246															
11	22.990 Natrium <b>Na</b> 98 0.97 883	12	24.305 Magnesium <b>Mg</b> 649 1.74 1090																	18	39.948 Argon <b>Ar</b> -189 1.66 -186															
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 <sup>+</sup> 5.72 615 <sup>+</sup>	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> <sup>*</sup> 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> <sup>*</sup> 254 9.2 962	85	209.99 Astat <b>At</b> <sup>*</sup> 302 337	86	222.02 Radon <b>Rn</b> <sup>*</sup> -71 9.23 -62
87	223.02 Francium <b>Fr</b> <sup>*</sup> 27 677	88	226.03 Radium <b>Ra</b> <sup>*</sup> 700 5.5 1140	Ac*-Lr*			104	261.11 Rutherfordium <b>Rf</b> <sup>*</sup> -	105	262.11 Dubnium <b>Db</b> <sup>*</sup> -	106	266.12 Seaborgium <b>Sg</b> <sup>*</sup> -	107	264.13 Bohrium <b>Bh</b> <sup>*</sup> -	108	277 Hassium <b>Hs</b> <sup>*</sup> -	109	268.14 Meitnerium <b>Mt</b> <sup>*</sup> -	110	281 Darmstadtium <b>Ds</b> <sup>*</sup> -	111	280 Roentgenium <b>Rg</b> <sup>*</sup> -	112	285 Copernicium <b>Cn</b> <sup>*</sup> -	113	284 Nihonium <b>Nh</b> <sup>*</sup> -	114	287 Flerovium <b>Fl</b> <sup>*</sup> -	115	288 Moscovium <b>Mc</b> <sup>*</sup> -	116	291 Livermorium <b>Lv</b> <sup>*</sup> -	117	294 Tennessine <b>Ts</b> <sup>*</sup> -	118	294 Oganesson <b>Og</b> <sup>*</sup> -

Ordnungszahl (Protonenzahl) Elementname Elementsymbol

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

1 1.0079 Wasserstoff **H**

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

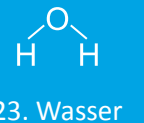
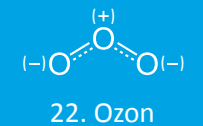
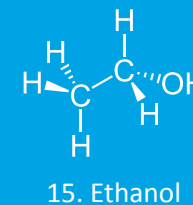
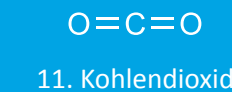
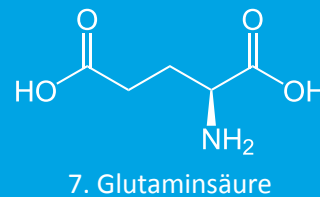
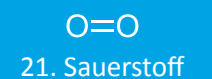
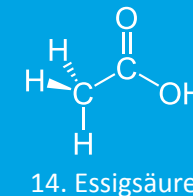
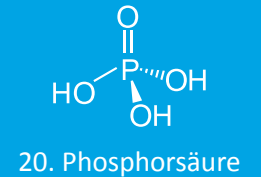
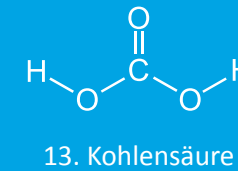
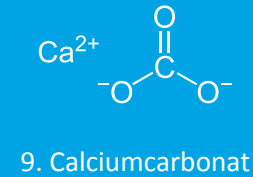
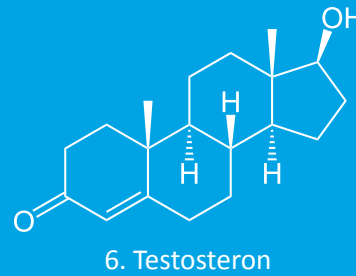
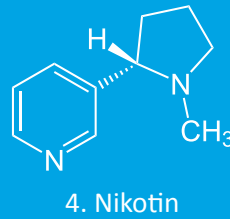
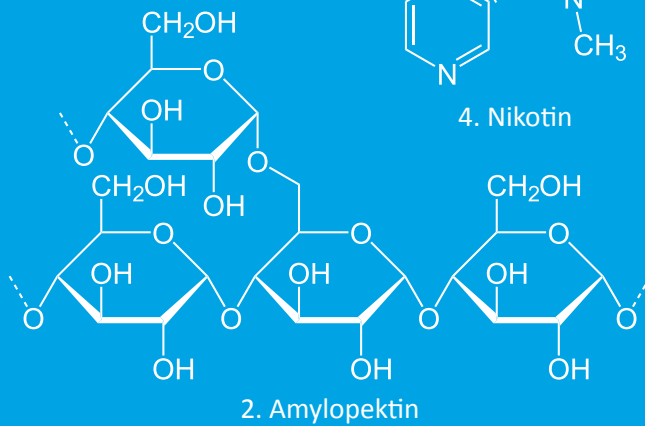
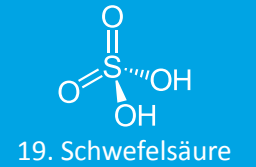
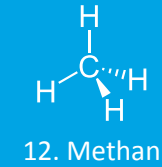
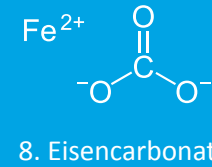
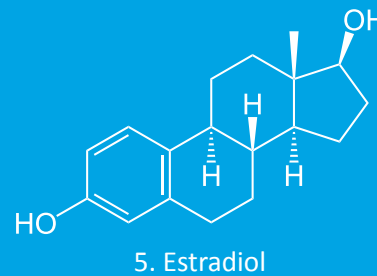
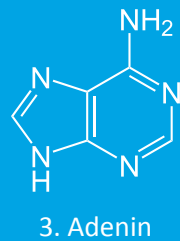
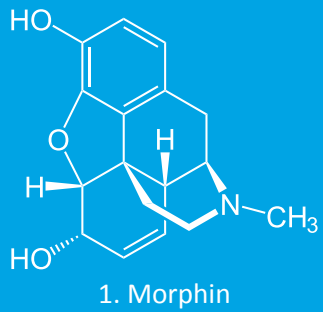
\*sublimiert bei 615°C unter Normaldruck (1013 mbar)

PERIODE

ELEKTRONENSCHALE



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> <sup>*</sup> 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> <sup>*</sup> 1050 10.07 3200	90	232.04 Thorium <b>Th</b> <sup>*</sup> 1750 11.72 4790	91	231.04 Protactinium <b>Pa</b> <sup>*</sup> 1600 15.37 4027	92	238.03 Uran <b>U</b> <sup>*</sup> 1132 18.97 3818	93	237.05 Neptunium <b>Np</b> <sup>*</sup> 640 20.48 3902	94	244.06 Plutonium <b>Pu</b> <sup>*</sup> 641 19.74 3332	95	243.06 Americium <b>Am</b> <sup>*</sup> 994 13.67 2607	96	247.07 Curium <b>Cm</b> <sup>*</sup> 1340 13.51 3100	97	247.07 Berkelium <b>Bk</b> <sup>*</sup> - 13.25 -	98	251.08 Californium <b>Cf</b> <sup>*</sup> - 15.1 -	99	252.08 Einsteinium <b>Es</b> <sup>*</sup> -	100	257.10 Fermium <b>Fm</b> <sup>*</sup> -	101	258.10 Mendelevium <b>Md</b> <sup>*</sup> -	102	259.10 Nobelium <b>No</b> <sup>*</sup> -	103	262.11 Lawrencium <b>Lr</b> <sup>*</sup> -



## 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)

