Periodensystem der Elemente (PSE)

chemie-master.de - Website für den Chemieunterricht

Die Zahl über dem Symbol gibt die **Atommasse** an (Maßeinheit u).
Die **Ordnungszahl** (= Kernladungszahl) steht unter dem Symbol.

□ Metalle (rot) ○ Halbmetalle (gelb) ◆ Nichtmetalle (grün) ✦ Edelgase (blau)

	Hauptgruppen I	Hauptgruppen II		Nebengruppen III b	IV b	V b	VI b	VII b	.....VIII b			I b	II b	Hauptgruppen III	IV	V	VI	VII	VIII
1.	1,0 ◆ **H** 1 Wasser-stoff																		4,0 ✦ **He** 2 Helium
2.	6,9 □ **Li** 3 Lithium	9,0 □ **Be** 4 Beryllium												10,8 ○ **B** 5 Bor	12,0 ◆ **C** 6 Kohlen-stoff	14,0 ◆ **N** 7 Stick-stoff	16,0 ◆ **O** 8 Sauer-stoff	19,0 ◆ **F** 9 Fluor	20,2 ✦ **Ne** 10 Neon
3.	23,0 □ **Na** 11 Natrium	24,3 □ **Mg** 12 Magne-sium												27,0 □ **Al** 13 Alumi-nium	28,1 ○ **Si** 14 Silicium	31,0 ◆ **P** 15 Phosphor	32,1 ◆ **S** 16 Schwefel	35,5 ◆ **Cl** 17 Chlor	40,0 ✦ **Ar** 18 Argon
4.	39,1 □ **K** 19 Kalium	40,1 □ **Ca** 20 Calcium		45,0 □ **Sc** 21 Scandium	47,9 □ **Ti** 22 Titan	50,9 □ **V** 23 Vanadium	52,0 □ **Cr** 24 Chrom	54,9 □ **Mn** 25 Mangan	55,9 □ **Fe** 26 Eisen	58,9 □ **Co** 27 Cobalt	58,7 □ **Ni** 28 Nickel	63,6 □ **Cu** 29 Kupfer	65,4 □ **Zn** 30 Zink	69,7 □ **Ga** 31 Gallium	72,6 ○ **Ge** 32 Germa-nium	74,9 ○ **As** 33 Arsen	79,0 ○ **Se** 34 Selen	79,9 ◆ **Br** 35 Brom	83,8 ✦ **Kr** 36 Krypton
5.	85,5 □ **Rb** 37 Rubidium	87,6 □ **Sr** 38 Strontium		88,9 □ **Y** 39 Yttrium	91,2 □ **Zr** 40 Zirconium	92,9 □ **Nb** 41 Niob	95,9 □ **Mo** 42 Molybdän	[98] □ **Tc** 43 Techne-tium	101,1 □ **Ru** 44 Ruthe-nium	102,9 □ **Rh** 45 Rhodium	106,4 □ **Pd** 46 Palla-dium	107,9 □ **Ag** 47 Silber	112,4 □ **Cd** 48 Cadmium	114,8 □ **In** 49 Indium	118,7 □ **Sn** 50 Zinn	121,8 ○ **Sb** 51 Antimon	127,6 ○ **Te** 52 Tellur	126,9 ◆ **I** 53 Iod	131,3 ✦ **Xe** 54 Xenon
6.	132,9 □ **Cs** 55 Caesium	137,3 □ **Ba** 56 Barium	57 - 70	175,0 □ **Lu** 71 Lutetium	178,5 □ **Hf** 72 Hafnium	181,0 □ **Ta** 73 Tantal	183,8 □ **W** 74 Wolfram	186,2 □ **Re** 75 Rhenium	190,2 □ **Os** 76 Osmium	192,2 □ **Ir** 77 Iridium	195,1 □ **Pt** 78 Platin	197,0 □ **Au** 79 Gold	200,6 □ **Hg** 80 Queck-silber	204,4 □ **Tl** 81 Thallium	207,2 □ **Pb** 82 Blei	209,0 □ **Bi** 83 Bismut	[209] □ **Po** 84 Polo-nium	[210] ○ **At** 85 Astat	[222] ✦ **Rn** 86 Radon
7.	[223] □ **Fr** 87 Francium	[226] □ **Ra** 88 Radium	89 - 102	[262] □ **Lr** 103 Lawren-cium	[261] □ **Rf** 104 Ruther-fordium	[262] □ **Db** 105 Dubnium	[268] □ **Sg** 106 Seabor-gium	[264] □ **Bh** 107 Bohrium	[277] □ **Hs** 108 Hassium	[268] □ **Mt** 109 Meit-nerium	[281] □ **Ds** 110 Darm-stadtium	[272] □ **Rg** 111 Roent-genium	[277] □ 112						

Lanthanoide 57 - 70	138,9 □ **La** 57 Lanthan	140,1 □ **Ce** 58 Cer	140,9 □ **Pr** 59 Praseo-dym	144,2 □ **Nd** 60 Neodym	[145] □ **Pm** 61 Prome-thium	150,4 □ **Sm** 62 Samarium	152,0 □ **Eu** 63 Euro-pium	157,3 □ **Gd** 64 Gadoli-nium	159,0 □ **Tb** 65 Terbium	162,5 □ **Dy** 66 Dyspro-sium	164,9 □ **Ho** 67 Holmium	167,3 □ **Er** 68 Erbium	168,9 □ **Tm** 69 Thulium	173,0 □ **Yb** 70 Ytterbium
Actinoide 89 - 102	227,0 □ **Ac** 89 Actinium	232,0 □ **Th** 90 Thorium	[231] □ **Pa** 91 Prot-actinium	238,0 □ **U** 92 Uran	[237] □ **Np** 93 Neptu-nium	[244] □ **Pu** 94 Pluto-nium	[243] □ **Am** 95 Ameri-cium	[247] □ **Cm** 96 Curium	[247] □ **Bk** 97 Berke-lium	[251] □ **Cf** 98 Califor-nium	[252] □ **Es** 99 Einstei-nium	[257] □ **Fm** 100 Fermium	[258,1] □ **Md** 101 Mende-levium	[259] □ **No** 102 Nobelium

Chemie Blatt Nr. _____

http://www.chemie-master.de

© Werner Thum

Bitte dieses Periodensystem sorgfältig und für den Unterricht griffbereit aufbewahren.