




Hauptgruppen			<div></div> <h1>Periodensystem der Elemente (PSE)</h1> <div><b>chemie-master.de - Website für den Chemieunterricht</b></div> <p>Die Zahl über dem Symbol gibt die <b>Atommasse</b> an (Maßeinheit u). Die <b>Ordnungszahl</b> (= Kernladungszahl) steht unter dem Symbol.</p> <p>■ Metalle (rot)    ● Halbmatalle (gelb)    ◆ Nichtmetalle (grün)    ▼ Edelgase (blau)</p>																Hauptgruppen							
I	II	III																	IV	V	VI	VII	VIII			
1.	1,0 ◆ <b>H</b> 1																	4,0 ▼ <b>He</b> 2								
2.	6,9 ■ <b>Li</b> 3	9,0 ■ <b>Be</b> 4																10,8 ● <b>B</b> 5	12,0 ◆ <b>C</b> 6	14,0 ◆ <b>N</b> 7	16,0 ◆ <b>O</b> 8	19,0 ◆ <b>F</b> 9	20,2 ▼ <b>Ne</b> 10			
3.	23,0 ■ <b>Na</b> 11	24,3 ■ <b>Mg</b> 12	Nebengruppen																27,0 ■ <b>Al</b> 13	28,1 ● <b>Si</b> 14	31,0 ◆ <b>P</b> 15	32,1 ◆ <b>S</b> 16	35,5 ◆ <b>Cl</b> 17	40,0 ▼ <b>Ar</b> 18		
			III b	IV b	V b	VI b	VII b	..... VIII b .....				I b	II b													
4.	39,1 ■ <b>K</b> 19	40,1 ■ <b>Ca</b> 20		45,0 ■ <b>Sc</b> 21	47,9 ■ <b>Ti</b> 22	50,9 ■ <b>V</b> 23	52,0 ■ <b>Cr</b> 24	54,9 ■ <b>Mn</b> 25	55,9 ■ <b>Fe</b> 26	58,9 ■ <b>Co</b> 27	58,7 ■ <b>Ni</b> 28	63,6 ■ <b>Cu</b> 29	65,4 ■ <b>Zn</b> 30	69,7 ■ <b>Ga</b> 31	72,6 ● <b>Ge</b> 32	74,9 ● <b>As</b> 33	79,0 ● <b>Se</b> 34	79,9 ◆ <b>Br</b> 35	83,8 ▼ <b>Kr</b> 36							
5.	85,5 ■ <b>Rb</b> 37	87,6 ■ <b>Sr</b> 38		88,9 ■ <b>Y</b> 39	91,2 ■ <b>Zr</b> 40	92,9 ■ <b>Nb</b> 41	95,9 ■ <b>Mo</b> 42	[98] ■ <b>Tc</b> 43	101,1 ■ <b>Ru</b> 44	102,9 ■ <b>Rh</b> 45	106,4 ■ <b>Pd</b> 46	107,9 ■ <b>Ag</b> 47	112,4 ■ <b>Cd</b> 48	114,8 ■ <b>In</b> 49	118,7 ■ <b>Sn</b> 50	121,8 ● <b>Sb</b> 51	127,6 ● <b>Te</b> 52	126,9 ◆ <b>I</b> 53	131,3 ▼ <b>Xe</b> 54							
6.	132,9 ■ <b>Cs</b> 55	137,3 ■ <b>Ba</b> 56	57 - 70	175,0 ■ <b>Lu</b> 71	178,5 ■ <b>Hf</b> 72	181,0 ■ <b>Ta</b> 73	183,8 ■ <b>W</b> 74	186,2 ■ <b>Re</b> 75	190,2 ■ <b>Os</b> 76	192,2 ■ <b>Ir</b> 77	195,1 ■ <b>Pt</b> 78	197,0 ■ <b>Au</b> 79	200,6 ■ <b>Hg</b> 80	204,4 ■ <b>Tl</b> 81	207,2 ■ <b>Pb</b> 82	209,0 ■ <b>Bi</b> 83	[209] ■ <b>Po</b> 84	[210] ● <b>At</b> 85	[222] ▼ <b>Rn</b> 86							
7.	[223] ■ <b>Fr</b> 87	[226] ■ <b>Ra</b> 88	89 - 102	[262] ■ <b>Lr</b> 103	[261] ■ <b>Rf</b> 104	[262] ■ <b>Db</b> 105	[268] ■ <b>Sg</b> 106	[264] ■ <b>Bh</b> 107	[277] ■ <b>Hs</b> 108	[268] ■ <b>Mt</b> 109	[281] ■ <b>Ds</b> 110	[280] ■ <b>Rg</b> 111	[285] ■ <b>Cn</b> 112	[284] * <b>Uut</b> 113	[289] * <b>Fl</b> 114	[288] * <b>Uup</b> 115	[292] * <b>Lv</b> 116	[293] * <b>Uus</b> 117	[294] * <b>Uuo</b> 118							
			* Art noch unbekannt																							
Lanthanoide 57 - 70			138,9 ■ <b>La</b> 57	140,1 ■ <b>Ce</b> 58	140,9 ■ <b>Pr</b> 59	144,2 ■ <b>Nd</b> 60	[145] ■ <b>Pm</b> 61	150,4 ■ <b>Sm</b> 62	152,0 ■ <b>Eu</b> 63	157,3 ■ <b>Gd</b> 64	159,0 ■ <b>Tb</b> 65	162,5 ■ <b>Dy</b> 66	164,9 ■ <b>Ho</b> 67	167,3 ■ <b>Er</b> 68	168,9 ■ <b>Tm</b> 69	173,0 ■ <b>Yb</b> 70										
Actinoide 89 - 102			227,0 ■ <b>Ac</b> 89	232,0 ■ <b>Th</b> 90	[231] ■ <b>Pa</b> 91	238,0 ■ <b>U</b> 92	[237] ■ <b>Np</b> 93	[244] ■ <b>Pu</b> 94	[243] ■ <b>Am</b> 95	[247] ■ <b>Cm</b> 96	[247] ■ <b>Bk</b> 97	[251] ■ <b>Cf</b> 98	[252] ■ <b>Es</b> 99	[257] ■ <b>Fm</b> 100	[258,1] ■ <b>Md</b> 101	[259] ■ <b>No</b> 102										