

# Periodensystem der Elemente

1 / I																		18 / IIX																		
1	H							2							He																					
3	Li		Be		3							B		C		N		O		F		Ne														
11	Na		Mg		4							Al		Si		P		S		Cl		Ar														
19	K		Ca		Sc		Ti		V		Cr		Mn		Fe		Co		Ni		Cu		Zn		31		32		33		34		35		36	
37	Rb		Sr		Y		Zr		Nb		Mo		Tc		Ru		Rh		Pd		Ag		Cd		49		50		51		52		53		54	
55	Cs		Ba		La		Hf		Ta		W		Re		Os		Ir		Pt		Au		Hg		81		82		83		84		85		86	
87	Fr		Ra		Ac		Rf		Db		Sg		Bh		Hs		Mt		Ds		Rg		Cn		113		114		115		116		117		118	

Ordnungszahl: 107, 264.13  
 Elementsymbol\*: Bh  
 Elektronenkonfiguration: [Rn]5f<sup>14</sup>6d<sup>4</sup>7s<sup>2</sup>  
 Elementname: Bohrium  
 Schmelzpunkt (°C): -  
 Siedepunkt (°C): -  
 Oxidationszahl: 7  
 Atommasse (gerundet auf 2 Stellen):  
 Elektronegativität:  
 Dichte\*\*

\*Aggregatzustand:  
 Die Farbe des Elementsymbols signalisiert gleichzeitig den Aggregatzustand bei Raumtemperatur (20 °C)  
 Schwarz: fest  
 Blau: flüssig  
 Rot: gasförmig  
 Grau: keine Angabe

\*\*Dichte:  
 Für die meisten Elemente ist die Dichte in g/cm<sup>3</sup> angegeben.  
 Für Gase (rotes Elementsymbol) ist die Dichte in g/l angegeben.

58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
[Xe]4f <sup>1</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	[Xe]4f <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup>	[Xe]4f <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup>	[Xe]4f <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup>	[Xe]4f <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup>	[Xe]4f <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup>	[Xe]4f <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup>	[Xe]4f <sup>9</sup> 6s <sup>2</sup>	[Xe]4f <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup>	[Xe]4f <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup>	[Xe]4f <sup>12</sup> 6s <sup>2</sup>	[Xe]4f <sup>13</sup> 6s <sup>2</sup>	[Xe]4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>	[Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>
795 1.08 3443 6.77 3,4	935 1.07 3520 6.48 3,4	1024 1.07 3074 7 3	1042 1.07 3000 7.22 3	1072 1.07 1794 7.54 2,3	826 1.01 1529 5.25 2,3	1312 1.11 3273 7.89 3	1356 1.1 3230 8.25 1,2,3,4	1407 1.1 2567 8.56 2,3,4	1461 1.1 2720 8.78 2,3	1529 1.11 2868 9.05 3	1545 1.11 1950 9.32 2,3,4	824 1.06 1196 6.97 2,3	1652 1.14 3402 9.84 3
90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
[Rn]6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>3</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>4</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>6</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>7</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>9</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>11</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>12</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>13</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>14</sup> 7s <sup>2</sup>	[Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>
1842 1.11 4788 11.72 2,3,4	1568 1.14 4027 15.37 4,5	1132 1.22 4131 18.97 3,4,5,6	644 1.22 4000 20.48 3,4,5,6,7	639 1.22 3228 19.74 2,3,4,5,6,7	1176 1.2 2607 13.67 2,3,4,7	1340 1.2 3110 13.51 3,4	1050 1.2 - 13.25 3,4	900 1.2 - 15.1 2,3,4	860 1.2 - - 2,3	1527 1.2 - - (3)	827 1.2 - - (3)	827 1.2 - - (2,3)	1627 - - - (3)