

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18			
1	1,0 H Wasserstoff 1																	4,0 He Helium 2			
2	6,9 Li Lithium 3	9,0 Be Beryllium 4														16,0 O Sauerstoff 8	19,0 F Fluor 9	20,2 Ne Neon 10			
3	23,0 Na Natrium 11	24,3 Mg Magnesium 12														32,1 S Schwefel 16	35,5 Cl Chlor 17	39,9 Ar Argon 18			
4	39,1 K Kalium 19	40,1 Ca Calcium 20														79,0 Se Selen 34	79,9 Br Brom 35	83,8 Kr Krypton 36			
5	85,5 Rb Rubidium 37	87,6 Sr Strontium 38														127,6 Te Tellur 52	126,9 I Jod 53	131,3 Xe Xenon 54			
6	132,9 Cs Caesium 55	137,3 Ba Barium 56														(209) Po* Polonium 84	(210) At* Astat 85	(222) Rn* Radon 86			
7	(223) Fr* Francium 87	226,1 Ra* Radium 88														(284) Nh* Nihonium 113	(284) Fl* Flerovium 114	(284) Mc* Moscovium 115	(284) Lv* Livermorium 116	(284) Ts* Tenness 117	(284) Og* Oganesson 118

<p style="text-align: center;">Das Periodensystem der Elemente</p> <div style="display: flex; justify-content: center; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> <p>https://goo.gl/3Vf9yZ</p> </div> </div> <div style="display: flex; justify-content: center; margin-top: 10px;"> <div style="text-align: center; margin-right: 10px;"> <p>1,0 ↑ H Wasserstoff</p> </div> <div style="text-align: center; margin-right: 10px;"> <p>↑ H Name des Elements</p> </div> <div style="text-align: center; margin-right: 10px;"> <p>↑ H Ordnungszahl=</p> </div> </div> <p style="text-align: center; margin-top: 10px;"> ↑ Atommasse in u ↑ Elementsymbol ↑ Ordnungszahl= </p>																		
--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

	Nichtmetalle		Erdalkalimetalle		Übergangsmetalle		Lanthanoide		Metalle
	Alkalimetalle		Übergangsmetalle		Actinoide		Actinoide		Edelegase

* Nur radioaktive Isotope bekannt.

Anzahl der mit Elektronen besetzten Schichten.