

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18			
1	1,0 <b>H</b> Wasserstoff 1																	4,0 <b>He</b> Helium 2			
2	6,9 <b>Li</b> Lithium 3	9,0 <b>Be</b> Beryllium 4														16,0 <b>O</b> Sauerstoff 8	19,0 <b>F</b> Fluor 9	20,2 <b>Ne</b> Neon 10			
3	23,0 <b>Na</b> Natrium 11	24,3 <b>Mg</b> Magnesium 12														32,1 <b>S</b> Schwefel 16	35,5 <b>Cl</b> Chlor 17	39,9 <b>Ar</b> Argon 18			
4	39,1 <b>K</b> Kalium 19	40,1 <b>Ca</b> Calcium 20														79,0 <b>Se</b> Selen 34	79,9 <b>Br</b> Brom 35	83,8 <b>Kr</b> Krypton 36			
5	85,5 <b>Rb</b> Rubidium 37	87,6 <b>Sr</b> Strontium 38														127,6 <b>Te</b> Tellur 52	126,9 <b>I</b> Jod 53	131,3 <b>Xe</b> Xenon 54			
6	132,9 <b>Cs</b> Caesium 55	137,3 <b>Ba</b> Barium 56														(209) <b>Po*</b> Polonium 84	(210) <b>At*</b> Astat 85	(222) <b>Rn*</b> Radon 86			
7	(223) <b>Fr*</b> Francium 87	226,1 <b>Ra*</b> Radium 88														(284) <b>Nh*</b> Nihonium 113	(284) <b>Fl*</b> Flerovium 114	(284) <b>Mc*</b> Moscovium 115	(284) <b>Lv*</b> Livermorium 116	(284) <b>Ts*</b> Tenness 117	(294) <b>Og*</b> Oganesson 118

**Das Periodensystem der Elemente**

1,0  
**H**


Wasserstoff

↑ **Atommasse in u**

→ **Elementsymbol**

↑ Name des Elements

↑ **Ordnungszahl=**  
Zahl der Protonen



<https://goo.gl/3Vf9yZ>

Anzahl der Elektronen auf Außenschale.

Anzahl der mit Elektronen besetzten Schalen.

\* Nur radioaktive Isotope bekannt.

57 - 71 Lanthanoide

89 - 103 Actinoide

Metalle

Edelegase

Erdalkalimetalle

Übergangsmetalle

Nichtmetalle

Alkalimetalle