

Ordnen der Atommodelle von Stoffen in einer Tabelle (Periodensystem)

1. Periode: Atome mit einer Schale
2. Periode: Atome mit zwei Schalen
3. Periode: Atome mit drei Schalen
4. Periode: Atome mit vier Schalen
5. Periode: Atome mit fünf Schalen
6. Periode: Atome mit sechs Schalen
7. Periode: Atome mit sieben Schalen

1. Gruppe: Äußerste Schale hat ein Elektron
2. Gruppe: Äußerste Schale hat zwei Elektronen
3. Gruppe: Äußerste Schale hat drei Elektronen
4. Gruppe: Äußerste Schale hat vier Elektronen
5. Gruppe: Äußerste Schale hat fünf Elektronen
6. Gruppe: Äußerste Schale hat sechs Elektronen
7. Gruppe: Äußerste Schale hat sieben Elektronen
8. Gruppe: Äußerste Schale hat acht Elektronen und ist voll belegt.



































(Dazu gehört auch Helium, da die erste Schale bereits mit zwei Elektronen voll belegt ist.)



	1. Gruppe	2. Gruppe	3. Gruppe	4. Gruppe	5. Gruppe	6. Gruppe	7. Gruppe	8. Gruppe
1. Periode	1 H 							He
2. Periode	3 Li 	4 Be 	5 B 	6 C 	7 N 	8 O 	9 F 	10 Ne
3. Periode	11 Na 	12 Mg 	13 Al 	14 Si 	15 P 	16 S 	17 Cl 	18 Ar

Hier ein Ausschnitt aus dem Periodensystem:

Die chemischen Elemente

Chemisches Element	Chemisches Zeichen	Anzahl der Protonen (+)	Anzahl der Elektronen (-)
Wasserstoff	H	1	1
Helium	He	2	2
Lithium	Li		
Beryllium	Be		
Bor	B		
Kohlenstoff	C		
Stickstoff	N		
Sauerstoff	O		
Fluor	F		
Neon	Ne		
Natrium	Na		
Magnesium	Mg		
Aluminium	Al		
Silicium	Si		
Phosphor	P		
Schwefel	S		
Chlor	Cl		
Argon	Ar		

1	<p>I (1)</p> <p>1,0 1 H</p>  <p>Wasserstoff</p>						<p>VIII (18)</p> <p>4,0 2 He</p>  <p>Helium</p>	
2	<p>6,9 3 Li</p>  <p>Lithium</p>	<p>9,0 4 Be</p>  <p>Beryllium</p>	<p>10,8 5 B</p>  <p>Bor</p>	<p>12,0 6 C</p>  <p>Kohlenstoff</p>	<p>14,0 7 N</p>  <p>Stickstoff</p>	<p>16,0 8 O</p>  <p>Sauerstoff</p>	<p>19,0 9 F</p>  <p>Fluor</p>	<p>20,2 10 Ne</p>  <p>Neon</p>
3	<p>23,0 11 Na</p>  <p>Natrium</p>	<p>24,3 12 Mg</p>  <p>Magnesium</p>	<p>27,0 13 Al</p>  <p>Aluminium</p>	<p>28,1 14 Si</p>  <p>Silicium</p>	<p>31,0 15 P</p>  <p>Phosphor</p>	<p>32,1 16 S</p>  <p>Schwefel</p>	<p>35,5 17 Cl</p>  <p>Chlor</p>	<p>39,9 18 Ar</p>  <p>Argon</p>
4	<p>39,1 19 K</p>  <p>Kallium</p>	<p>40,1 20 Ca</p>  <p>Calcium</p>	<p>69,7 31 Ga</p>  <p>Gallium</p>	<p>72,6 32 Ge</p>  <p>Germanium</p>	<p>74,9 33 As</p>  <p>Arsen</p>	<p>79,0 34 Se</p>  <p>Selen</p>	<p>79,9 35 Br</p>  <p>Brom</p>	<p>83,8 36 Kr</p>  <p>Krypton</p>
5	<p>85,5 37 Rb</p>  <p>Rubidium</p>	<p>87,6 38 Sr</p>  <p>Strontium</p>	<p>114,8 49 In</p>  <p>Indium</p>	<p>118,7 50 Sn</p>  <p>Zinn</p>	<p>121,8 51 Sb</p>  <p>Antimon</p>	<p>127,6 52 Te</p>  <p>Tellur</p>	<p>126,9 53 I</p>  <p>Iod</p>	<p>131,3 54 Xe</p>  <p>Xenon</p>

Metalle	
Halbmetalle	
Nichtmetalle	