

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.)



Hier ein Ausschnitt aus dem Periodensystem:

	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

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>Kalium</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	