

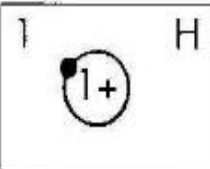
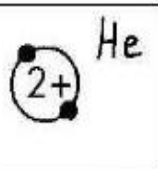
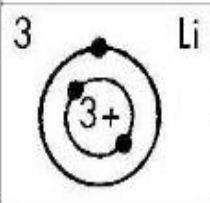
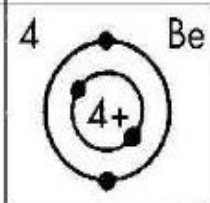
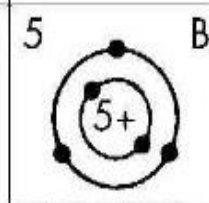
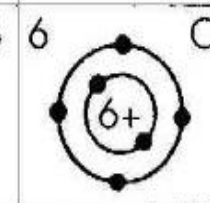
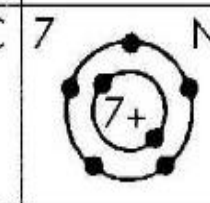
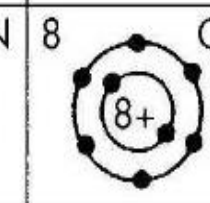
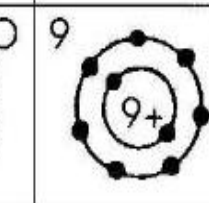
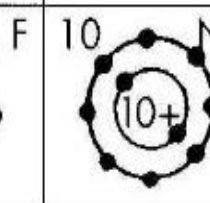
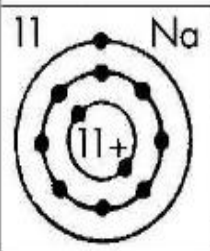
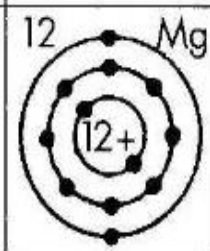
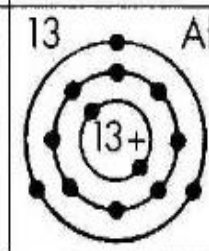
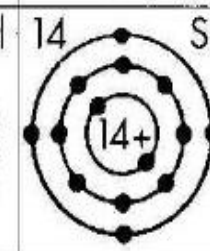
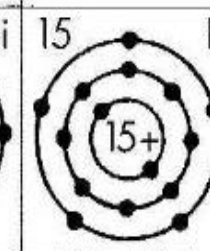
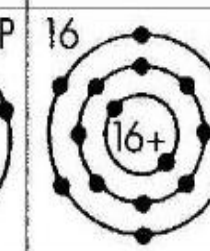
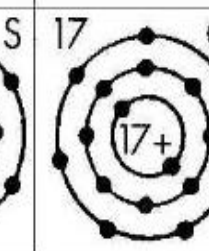
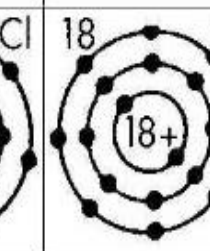
## Ordnen der Atommodelle von Stoffen in einer Tabelle (Periodensystem)

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

Metalle	
Halbmetalle	
Nichtmetalle	