

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 							2 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		