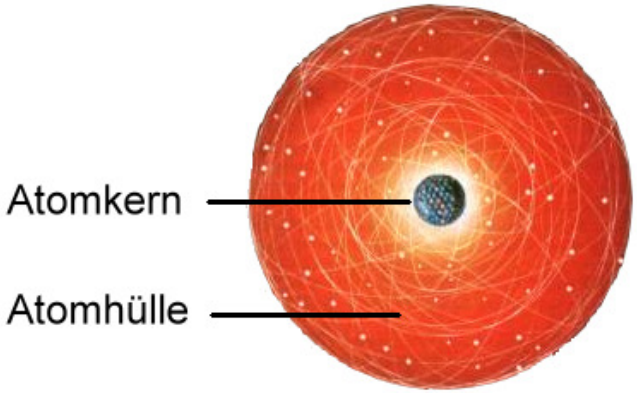
Chemieunterricht Mathey

Das Atommodell von Nils Bohr

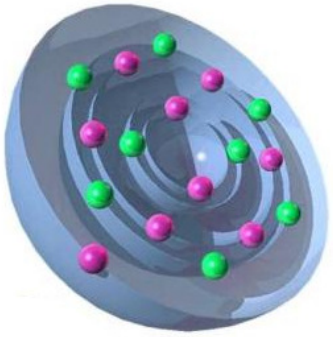
Niels Bohr (1885-1962)

Im Jahre 1913 entwickelte der dänische Physiker Niels Bohr ein Atommodell, bei dem innerhalb der Atomhülle eine ganz bestimmte Ordnung besteht.
Mit der Entdeckung des Neutrons im Jahre 1932 wurde sein Atommodell erweitert und hat bis heute Gültigkeit behalten.

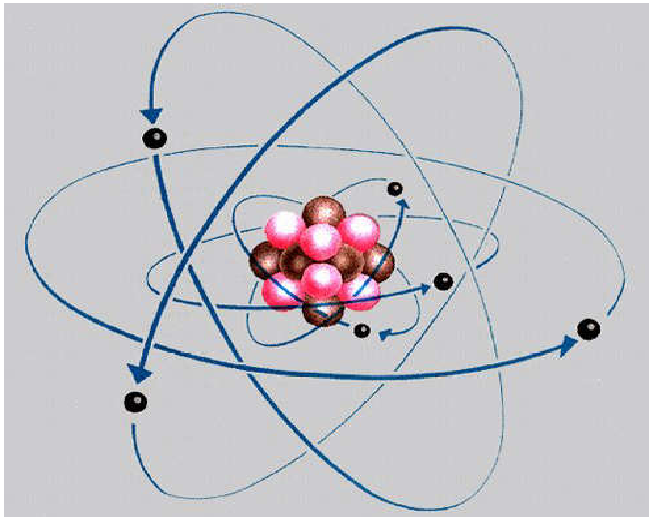


Glaubt man Bohr, so gibt es im Inneren des Atoms drei verschiedene Arten von Teilchen, die sogenannten **Elementarteilchen**:

	Elementarteilchen (Symbol)	Masse (u)	Ladung
Kern	Neutronen (n) Protonen (p^+)	ca. 1 ca. 1	keine +1
Hülle	Elektronen (e^-)	1/2000	-1



Bau der Atomhülle nach Bohr:
Die Elektronen bewegen sich innerhalb der Hülle auf festen Bahnen.



Schale (Nummer)	Schale (Name)	max. Zahl der Elekronen
1	K	2
2	L	8
3	M	18
4	N	
5	O	
6	P	
7	Q	
n		