

Das Atom

Name: Altgriechische Sprache

Durchmesser: 10^{-10} m

Masse: Die **Atommasse**, die Masse eines einzelnen Atoms, kann wie jede Masse in der SI-Einheit Kilogramm (kg) angegeben werden. In der Regel wird die Masse eines Atoms aber in atomaren Masseneinheiten ausgedrückt, 

Aufbau

Atomkern: Der **Atomkern** ist der positiv geladene innere Teil eines Atoms

Atomhülle: Die **Atomhülle** bzw. **Elektronenhülle** ist der äußere aus Elektronen bestehende Teil eines Atoms. Die Unterteilung eines Atoms in Atomkern und Atomhülle geht auf Ernest Rutherford zurück, der 1911 in Streuexperimenten zeigte, dass Atome aus einem winzigen kompakten Kern umgeben von einer Hülle bestehen.

-2-

Edelgase

Namen: Helium, Neon, Argon, Krypton, Xenon, Radon

Valenzelektronen: Fast alle **Edelgase** haben acht Elektronen auf der Valenzschale. Die einzige Ausnahme ist Helium mit zwei Elektronen.

Verwendung: Die wichtigste Verwendung für verschiedene Edelgase, wie Krypton, Argon und Xenon, ist der Einsatz als Schutzgas.

Edelgaszustand:

-3-

www.minibooks.ch

-7-

-4-

-9-

-5-