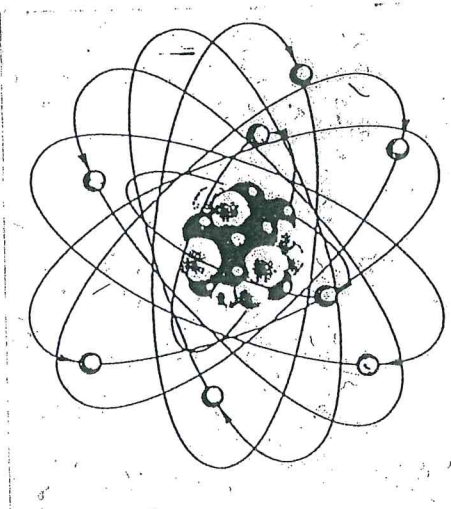


Aufbau der Atome

Modellvorstellung



Atomhülle
Die Atomhülle wird von *Elektronen*
(Träger der negativen Elementarladung)
gebildet.

Bei einem Atom ist die Anzahl der
Protonen und Elektronen gleich; d.h.
es ist elektrisch neutral.

Atomkern
Der Atomkern besteht aus *Nukleonen*:
* *Protonen* (Träger der positiven Elementarladung)
* *Neutronen* (elektrisch neutral)
Zwischen den Nukleonen eines Atomkerns wirken
anziehende Kräfte, die sog. *Kernkräfte*, die den Kern
gegen die abstoßenden elektrischen Kräfte zwischen
den Protonen zusammenhalten.
Die Kernkräfte sind folglich im Vergleich zu den el.
Kräften stärker, ihre Reichweite ist jedoch deutlich
kleiner

Ionen

Befinden sich in der Atomhülle mehr (bzw. weniger) Elektronen als Protonen im Kern, spricht man von einem negativ (bzw. positiv) geladenem Ion.

Schreibweise von Atomen bzw. Atomkernen:

Li

