

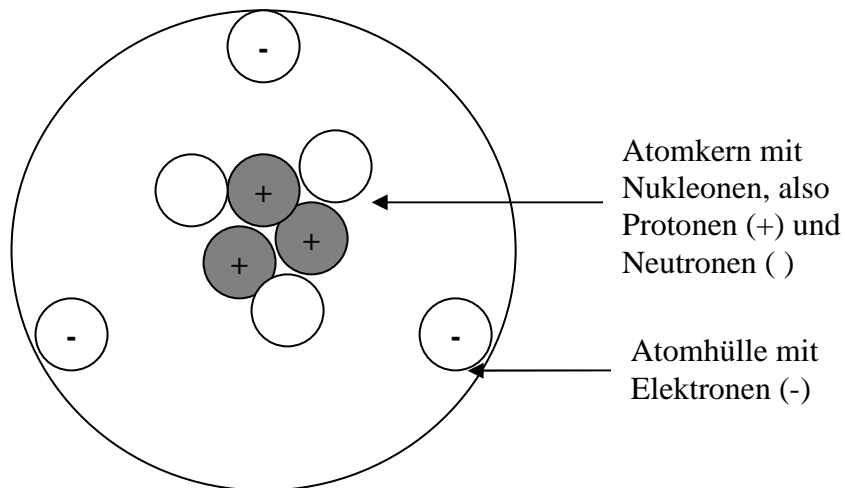
Tafelbild 1

Das Atom

Alle Stoffe, ob fest, flüssig oder gasförmig, bestehen aus Atomen oder Molekülen.

Jedes Atom besteht aus Atomkern mit den Nukleonen (Protonen, Neutronen) und Atomhülle (Elektronen).

Skizze:



Kennzeichnung eines Atoms:



K ... Element

A ... Nukleonenzahl = Anzahl Protonen (Z) + Anzahl Neutronen (N)
= Massenzahl

Z ... Protonenzahl = Anzahl Protonen im Kern
= Anzahl Elektronen in der Hülle

Beispiel:



bedeutet: Aluminium mit

13 Protonen im Kern

13 Elektronen in der Hülle

14 Neutronen im Kern ($27 - 13 = 14$)