

Wir wissen, dass man el. Ladungen nicht er..... kann – sie sind in jedem Körper vorhanden.

Wir wissen aus Klasse 6, dass alle Stoffe aus kleinen T..... bestehen – den A.....

Um sich ein Atom besser vorstellen zu können, verwenden wir das Atom-**M**.....

Beachte: Ein Modell die Ver..... der Wirklichkeit – Unwichtiges wirdgelassen.

Atom-Modell

Wir stellen uns ein Atom

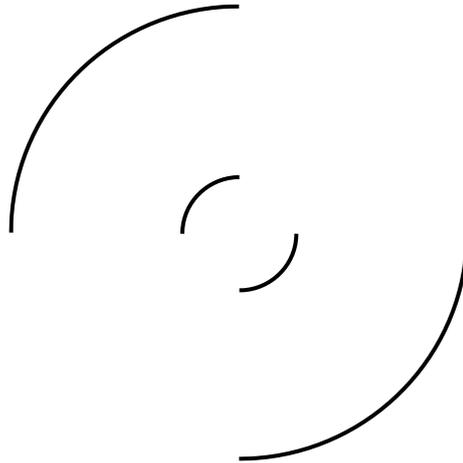
als kleine

aus zwei Teilen vor:

Atom-.....

und

Atom-.....



Darin befinden sich die

..... Ladungen,

nämlich die

und die

..... Ladungen

Beachte:

① Normalerweise ist ein Atom elektrisch n.....

Das bedeutet, es hat viele Ladungen in der Atom..... und Ladungen im Atom.....

② Die Anzahl der Ladungen hängt vom S..... (also vom M.....) ab.

Beispiele: Wasserstoff hat in der Atomhülle und pos. Ladung im Kern.

Sauerstoff hat Elektronen in der und pos. Ladungen im

Gold hat 79 Ladungen und Ladungen.

③ Unter bestimmten Bedingungen können Elektronen das Atom v.....

Dann hat dieses Atom weniger Ladungen als Ladungen

Deshalb ist ein solches Atom dann geladen.

Stoffe, in denen negative Ladungen Atome verlassen können, nennt man elektrische L.....

④ Die Ladungen (Protonen) können das Atom

Deshalb sind die positiven Ladungen für unsinteressant.