Das Atom

Name: k*ommt aus dem griechischen (unteilbar)*

Durchmesser: *Durchmesser des Atoms ca.* 10^{-10} *m*

Masse: *Masse Atom ca.(1,66 * 10^{-27}kg) 0.00000000000000000000000000166kg*

Aufbau

Atomkern: *ist das positiv geladene innere Teil eines Atoms.*

Atomhülle: *ist das äußere eines Atoms.*

Edelgase

Name: *Helium, Krypton, Neon, Argon, Xenon und Radon*

Valenzelektronen: *sind Elektronen, die Atomorbitalen aufhalten und zwischen Atomen beteiligt können.*

Verwendung: *Schutzgas für Glühlampen*

Edelgaszustand: *ist der energetisch günstigste Zustand der Elektronenhülle.*

Perioden

Erklärung: *Das Periodensystem ist in Perioden und Gruppen gegliedert. Die Periode wird als Zeile im Periodensystem dargestellt und umfasst die Elemente.*

Es gibt 7 Perioden.

Ionen

Erklärung: *Elektrisch geladene Teilchen, das aus ein Atom/Molekül oder Abgabe von Elektron ensteht.*

Periodensystem

Erfinder: *Dimitri Iwanowitsch Mendekjew, Lothar von Meyer*

Ordnungszahl: *gibt Stellung eines chemischen Elements im Periodensystem.*

Wichtige Elemente: Scandium, Gallium, Germanium

Was kann man im Periodensystem alles ablesen?: *Man kann die Abkürzungen der Elemente ablesen.*

Bindungsarten

Metallbindung: *ist eine gerichtete chemische Bindung zwischen einzelnen Metallatomen.*

Ionenbindung: *ist eine chemische Bindung, die auf der elektrostatischen Anziehung positiv und negativ geladener Ionen basiert.*

Atombindung: *ist eine Form der chemischen Bindung.*