**Definitionen**

**Atom:** Ein Atom ist ein Teilchen, aus dem alles auf dieser Welt besteht.

**Atomkern:** Der Atomkern ist der kleinste Teil und Schwerste eines Atoms. Der Atomkern ist el positiv geladen (Protonen) und Neutronen.

**Atomhülle**: Die Atomhülle hat das Größe Volumen und dessen Mitte bildet der Atomkern. Die Atomhülle ist negativ geladen.

**Protonen:** Proton sind positiv geladen und sind im Atom zu finden

**Neutronen:** Neutronen sind neutral geladen (nicht positiv oder negativ) und sind im Atom zu finden

**Elektronen:** Elektronen sind negativ geladen und sind in der Atomhülle zu finden

* Für Reaktion verantwortlich (Valenzelektronen)

**Ordnungszahl:** Die Ordnungszahl gibt an wo das Element im Periodensystem zu finden ist.(anzahl der Protonen im Kern)

**Massenzahl:** Ist die Zusammensetzung aus Neutronen und Protonen

**Element:** Grundbaustein für Verbindungen. Besteht aus einer Atomsorte.

**Isotop:** Atome mit der gleichen Anzahl an Protonen und Elektronen. (ungleiche Protonen und Neutronenanzahl) gleiche Ordnungszahl aber unterschiedliche Massenzahl.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Metallbindung | Ionenbindung | Atombindung |
| Partner | 2 Metalle | 1 Metall, 1 Nichtmetall | 2 Nichtmetalle |
| Räumliche Ausdehnung und Bezeichnungen | Metallgitter | Ionengitter | Molekül |
| Beispiele | Eisennagel  Alufolie | Salz  Kreide | Wasser  Zucker |
| Chemische Formel | Fe 🡨 Eisen | NaCl 🡨Salz | H2O🡨Wasser |