



Nachdem ihr die zwei Arten von Verbindungen kennengelernt habt, sollt ihr sie nun gegenüberstellen, um alles noch einmal zu wiederholen. Dieser Überblick ist optimal für später!

|                                                                   | <b>Ionenbindung</b>                        | <b>Atombindung</b>   |
|-------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------|----------------------|
| Typisches Beispiel                                                | $\text{Na}^{\oplus} + \text{Cl}^{\ominus}$ | $\text{H}_2\text{O}$ |
| Name des typisches Beispiels                                      |                                            |                      |
| Erreichen der Edelgaszustandes der Atome durch ...                |                                            |                      |
| Die Anzahl der *... bei einem Atom wird bestimmt durch ...        | <i>*Ladungen</i>                           | <i>*Bindungen</i>    |
| Die Siedetemperatur ist eher ... (hoch/niedrig)                   |                                            |                      |
| ... weil ...                                                      |                                            |                      |
| ... deshalb sind die Verbindungen mit dieser Bindungsart eher ... |                                            |                      |
| Die Form des *... ergibt sich durch ...                           | <i>*Ionenkristalle</i>                     | <i>*Moleküls</i>     |
| Entstehen bevorzugt durch Reaktion von ... mit ...                |                                            |                      |