

 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>*Ionenlitters</i>	<i>*Moleküls</i>
Entstehen bevorzugt durch Reaktion von ... mit ...		