

<b>Basiskonzept: Chemische Reaktion</b>	<b>Lernjahr II</b>
<b>Idee 2:</b>	
Atome reagieren so, dass sie die Edelgaskonfiguration erreichen.	
<b>Erwartungen:</b>	
Schülerinnen und Schüler wissen, dass ... <ul style="list-style-type: none"><li>• eine vollbesetzte Außenschale (Edelgaskonfiguration) einen stabilen Zustand beschreibt.</li><li>• Atome die Edelgaskonfiguration durch Aufnahme oder Abgabe von Elektronen erreichen können.</li><li>• in einer Verbindung mehrere Atome die Edelgaskonfiguration auch durch das gemeinsame Nutzen von Elektronenpaaren erreichen können.</li><li>• 8 Elektronen zur Erfüllung der Edelgaskonfiguration notwendig sind (Ausnahme: beim Wasserstoff 2 Elektronen).</li></ul>	
<b>Grenzen:</b>	
Schülerinnen und Schüler müssen – bezogen auf diese Kernidee – nicht wissen, ... <ul style="list-style-type: none"><li>• dass es Reaktionen gibt, bei denen Atome keine Edelgaskonfiguration erreichen.</li></ul>	
<b>Gängige fehlerhafte Schülervorstellungen:</b>	
<ul style="list-style-type: none"><li>• Geladene Teilchen müssen ihre Ladung ausgleichen, um Idealzustand zu erreichen.</li></ul>	