

Basiskonzept: Chemische Reaktion	Lernjahr II
Idee 3:	
Chemische Reaktionen lassen sich durch Reaktionsgleichungen beschreiben.	
Erwartungen:	
Schülerinnen und Schüler wissen, dass ... <ul style="list-style-type: none">• bei chemischen Reaktionen Atome umgruppiert werden.• bei chemischen Reaktionen die Anzahl der Atome erhalten bleibt.• die Ladung der an der Reaktion beteiligten Stoffe auf beiden Seiten der Reaktionsgleichung ausgeglichen sein muss.• Ausgangsstoffe/Edukte und Endstoffe/Produkte anhand von Formeln beschrieben werden.• die Formeln für die beteiligten Stoffe beim Einrichten einer Reaktionsgleichung nicht verändert werden dürfen.• Stoffe immer in konstanten Atomzahlverhältnissen miteinander reagieren (Gesetzmäßigkeit).• Verbindungen verknüpft und wieder aufgebrochen werden können.	
Grenzen:	
Schülerinnen und Schüler müssen – bezogen auf diese Kernidee – nicht wissen, ... <ul style="list-style-type: none">• wie sich Gleichgewichtsreaktionen als Reaktionsgleichungen darstellen lassen.	
Gängige fehlerhafte Schülervorstellungen:	