

Basiskonzept: Energie	Lernjahr I
Idee 7:	
Der Ablauf von chemischen Reaktionen kann energetisch beschrieben werden.	
Erwartungen:	
Schülerinnen und Schüler wissen, dass ... <ul style="list-style-type: none">• chemische Reaktionen spontan ablaufen oder durch Energiezufuhr gestartet werden können.• endotherme Reaktionen nur unter fortwährender Energiezufuhr ablaufen.• exotherme Reaktionen unter Energieabgabe ablaufen.• die energetischen Veränderungen bei einer chemischen Reaktion sich durch ein Energieverlaufdiagramm darstellen lassen.	
Grenzen:	
Schülerinnen und Schüler müssen – bezogen auf diese Kernidee – nicht wissen, dass ... <ul style="list-style-type: none">• chemische Reaktionen bei Temperaturerhöhung schneller ablaufen.• es die RGT-Regel gibt und was sie besagt.• es die Boltzmann'sche Verteilung gibt.	
Gängige fehlerhafte Schülervorstellungen:	