

Basiskonzept: Chemische Reaktion	Lernjahr III
Idee 7:	
Bei einer Elektrolyse läuft eine erzwungene Redoxreaktion ab.	
Erwartungen:	
Schülerinnen und Schüler wissen, dass ...	
<ul style="list-style-type: none"> • Elektronenübertragungsreaktionen umkehrbar sind. • die Abläufe bei einer Elektrolyse die Umkehrung zu den Abläufen bei einem galvanischen Element sind. • bei Elektrolysen ein Reaktionspartner unter Zufuhr elektrischer Energie Elektronen abgibt, die ein anderer Reaktionspartner aufnimmt. 	
Grenzen:	
Schülerinnen und Schüler müssen – bezogen auf diese Kernidee – nicht wissen, ...	
<ul style="list-style-type: none"> • wie man mithilfe der Faraday-Gesetze quantitative Berechnungen zur Elektrolyse erstellt. • dass prinzipiell alle chemischen Reaktionen umkehrbar sind. 	
Gängige fehlerhafte Schülervorstellungen:	