

Basiskonzept: Chemische Reaktion	Lernjahr III
Idee 8:	
In einem galvanischen Element läuft eine freiwillige Redoxreaktion ab.	
Erwartungen:	
Schülerinnen und Schüler wissen, dass ... <ul style="list-style-type: none">• in einem galvanischen Element Elektronenübertragungsreaktionen ablaufen.• in galvanischen Elementen stets ein Reaktionspartner Elektronen freiwillig abgibt und der andere Reaktionspartner freiwillig diese Elektronen aufnimmt.• die Reaktionen durch Teilgleichungen und eine Gesamtgleichung beschrieben werden können.	
Grenzen:	
Schülerinnen und Schüler müssen – bezogen auf diese Kernidee – nicht wissen, ... <ul style="list-style-type: none">• dass es eine elektrochemische Spannungsreihe gibt und dass man die Spannung in einem galvanischen Element berechnen kann.	
Gängige fehlerhafte Schülervorstellungen:	