

<b>Basiskonzept: Chemische Reaktion</b>	<b>Lernjahr II</b>
<b>Idee 6:</b>	
Bei Redoxreaktionen werden gleichzeitig Elektronen zwischen den Reaktionspartnern abgegeben und aufgenommen.	
<b>Erwartungen:</b>	
Schülerinnen und Schüler wissen, dass ...	
<ul style="list-style-type: none"> <li>• die Elektronenaufnahme als Reduktion bezeichnet wird.</li> <li>• die Elektronenabgabe als Oxidation bezeichnet wird.</li> <li>• das Redoxverhalten der Metalle untereinander durch die Redoxreihe der Metalle beschrieben werden kann.</li> </ul>	
<b>Grenzen:</b>	
Schülerinnen und Schüler müssen – bezogen auf diese Kernidee – nicht wissen, ...	
<ul style="list-style-type: none"> <li>• wie eine quantitative Erfassung erfolgt.</li> <li>• dass es eine Mindestspannung und Überspannung gibt.</li> <li>• dass es eine Spannungsreihe gibt.</li> </ul>	
<b>Gängige fehlerhafte Schülervorstellungen:</b>	