## Versuch zum Oxidationsvermögen einzelner Metalle

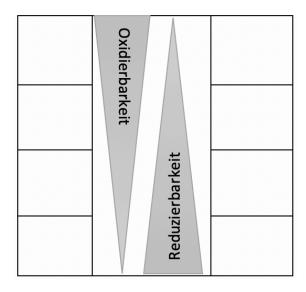
pstrongMaterialen/strong: Eisen-, Kupfer-, Silber- und Zinkblech; Eisen(II)sulfat-, Kupfer(II)sulfat-,Zink(II)sulfat, Silber(I)nitrat-Lösung./pp/pp/pp/p

pstrongVersuchsdurchführung:/strong/ppstrong/strongTauchen Sie blanke Streifen der Metalle Eisen, Kupfer, Silber und Zink nacheinander jeweils in die Sulfatl- und Nitratlösungen. Anschließen tragen Sie in die Tabelle ein, ob eine Reaktion stattfindet oder nicht./p

## **Beobachtung:**

	Eisen(    ) sufat	Kupfer( ll ) sulfat	Zink(  ) sulfat	Silber(I) nitrat
Eisen				
Kupfer				
Zink				
Silber				

pstrongAuswertung:/strong/pp1) Formulieren Sie ggf. die entsprechenden Redoxgleichung./pp/pp2) Sortieren Sie die Metalle nach ihrer Oxidierbarkeit und die Metallionen nach ihrer/pp Reduzierbarkeit in die Tabelle./p





## Redoxreaktion:

Eine **Redoxreaktion** ist eine chemische Reaktion, bei der ein Reaktionspartner Elektronen auf den anderen überträgt. Bei einer solchen Elektronenübertragungs-Reaktion finden also eine Elektronenabgabe (Oxidation) durch einen Stoff sowie eine Elektronenaufnahme (Reduktion) statt.

Bei der Oxidation steigt die Oxidationszahl. Bei der Reduktion sinkt die

Oxidationszahl.