

unedel						edel						
Li	Mg	Al	Zn	Fe	Ni	Sn	Pb	Cu	Ag	Hg	Au	
Neigung zur Abgabe von Elektronen						Neigung zur Aufnahme von Elektronen						
$\text{Li}^+$	$\text{Mg}^{2+}$	$\text{Al}^{3+}$	$\text{Zn}^{2+}$	$\text{Fe}^{2+}$	$\text{Ni}^{2+}$	$\text{Sn}^{2+}$	$\text{Pb}^{2+}$	$\text{Cu}^{2+}$	$\text{Ag}^+$	$\text{Hg}^{2+}$	$\text{Au}^{3+}$	

## Übungsaufgaben

- Findet eine Redoxreaktion zwischen den angegebenen Stoffen statt?  
Stelle ggf. Teilladungen für Oxidation und Reduktion auf und begründe deine Meinung!
  - Lithium und Blei (Pb)-Ionen
  - Blei und Lithium-Ionen
  - Gold (Au) und Eisen (Fe)-Ionen
  - Magnesium und Nickel (Ni) -Ionen
  - Aluminium (Al) und Quecksilber (Hg)-Ionen
- Überlege dir zwei weitere Redoxreaktionen, die ablaufen und stelle die Teilladungen dazu auf. Überlege dir zwei weitere Reaktionen, die nicht ablaufen und begründe deine Meinung.