



Redoxreihe einiger Metalle

	Reduktor	Oxidator + z * e ⁻	
 <p>Stärke des Elektronendonators = Reduktions- vermögen nimmt ab</p>	Na(s) ⇌	Na ⁺ (aq) + 1 * e ⁻	 <p>Stärke des Elektronen- akzeptors = Oxidations- vermögen nimmt ab</p>
	Mg(s) ⇌	Mg ²⁺ (aq) + 2 * e ⁻	
	Zn(s) ⇌	Zn ²⁺ (aq) + 2 * e ⁻	
	Fe(s) ⇌	Fe ²⁺ (aq) + 2 * e ⁻	
	Ni(s) ⇌	Ni ²⁺ (aq) + 2 * e ⁻	
	Sn(s) ⇌	Sn ²⁺ (aq) + 2 * e ⁻	
	Pb(s) ⇌	Pb ²⁺ (aq) + 2 * e ⁻	
	Cu(s) ⇌	Cu ²⁺ (aq) + 2 * e ⁻	
	Ag(s) ⇌	Ag ⁺ (aq) + 1 * e ⁻	
	Hg(l) ⇌	Hg ²⁺ (aq) + 2 * e ⁻	
	Au(s) ⇌	Au ³⁺ (aq) + 3 * e ⁻	

Arbeitsaufträge:

1. Kennzeichne durch entsprechende **farbige Pfeile**, in welcher Richtung ein **Elektronentransfer möglich** ist bzw. **nicht möglich** ist.
2. Wenn ein Metall ein starker Elektronendonator ist, was ist dann sein Metallion? Formuliere einen **Lehrsatz!**
3. Welche **Beziehung** bilden ein Metallatom und sein Ion?