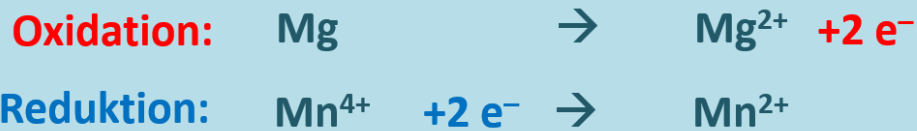


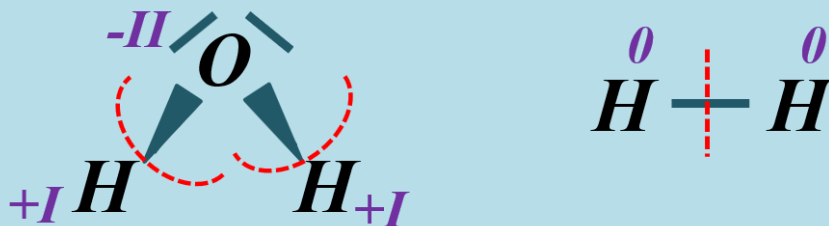
Ob eine Reduktion oder Oxidation stattgefunden hat, ist bei Atomen und einfachen Ionen leicht zu erkennen:



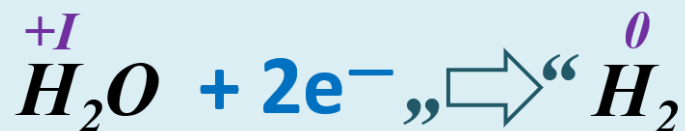
Bei Molekülen oder Molekül-Ionen gestaltet sich das schwieriger:



Zur Entscheidung führt man die **Oxidationszahl (OZ)** ein. Dazu zerlegt man das Molekül **formal** in Ionen. Bei unterschiedlichen Partnern werden die bindenden e^- dem Atom zugeschrieben, welches elektronegativer ist.



Die **Oxidationszahl** wird als römische Ziffer über das Atom geschrieben. **Nimmt die OZ ab**, liegt eine **Reduktion** (e^- -Aufnahme) vor; **nimmt die OZ zu**, liegt eine **Oxidation** (e^- -Abgabe) vor.



(Keine vollständige chemische Gleichung)

Einfache Regeln: s. AB