

Regeln zur Ermittlung der sog. **Oxidationszahl**

Die Regeln gelten nur für Verbindungen. Die OZ ist eine formale Ladung, ohne dass es sich um ein echtes Ion handeln muss. Die Summe aller OZ muss der Gesamtladung des Moleküls oder Ions entsprechen. Die Reihenfolge der Regeln ist gleichzeitig deren Rangfolge! Im Grundsatz ergibt sich das Vorzeichen der OZ eines Elementes aus einem Vergleich der Elektronegativitäten der miteinander verbundenen Elemente (z.B. Sauerstoff in OF_2 hat die OZ +2 !).

Das Regelwerk		OZ	Ausnahmen
1.)	jedes Metall erhält eine positive OZ. Alkali- bzw. Erdalkalimetalle haben die OZ	+1 bzw. +2	
2.)	jedes Element im elementaren Zustand	0	
3.)	Fluor	-1	
4.)	Sauerstoff	-2	Peroxide: -1
5.)	Wasserstoff	+1	Metallhydride: -1
6.)	Halogene	-1	