

# REDOXREAKTIONEN

## Oxidationszahl Regeln

<i>Elemente</i>	0 außer ClONBrIF, 0 für $X_2$
<i>Einatomige Ionen</i>	<i>Ladungen</i>
<i>Wasserstoff</i>	$+I$ ( <i>Metallhydride – I</i> )
<i>Fluor</i>	$-I$
<i>Sauerstoff</i>	$-II$ ( <i>Periode – I</i> )
<i>Halogene (außer Fluor)</i>	$-I$ ( <i>berechnen falls letztes Atom</i> )
<i>Mehratomige Ionen oder Moleküle</i>	<i>berechnen</i> ( $\Sigma OxZ = \text{Ladungen}$ )

## Aufstellen

1. Oxidationszahlen festlegen
2. Atome mit verschiedenen Oxidationszahlen ausgleichen
3. Anzahl Elektronen hinzufügen (  $n|\Delta Oz|$ , auf der Seite wo Oz am größten)
4. Ladungen ausgleichen : in saurer Lösung mit  $\text{H}_3\text{O}^+$  ( $\text{H}^+_{(\text{aq})}$ ), in alkalischer

Lösung mit  $\text{OH}^-$

5. Sauerstoffatome mit  $\text{H}_2\text{O}$  ausgleichen