

REDOXREAKTIONEN

Oxidationszahl Regeln

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

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 H_3O^+ ($H^+_{(aq)}$), in alkalischer

Lösung mit OH^-

5. Sauerstoffatome mit H_2O ausgleichen