

2.Klasse Hausübung Redoxreaktionen

Bei allen Aufgaben:

1. Oxidationszahlen bestimmen
2. Oxidations- und Reduktions-Teilgleichungen aufstellen
3. Elektronen ausgleichen
4. Gesamtgleichung anschreiben
5. Reduktionsmittel angeben

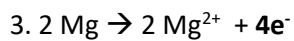
So solls ausschauen!

Punkt 3 kann in Punkt 2 nachvollziehbar eingetragen werden

Beispiel: 1., 2., Zu den Fragestellungen oben



3. Ausgleichen der e^- : Oxidation mit 2 multiplizieren $\rightarrow 4\text{e}^-$



5. Magnesium ist Reduktionsmittel für Sauerstoff

- 1) Kupfer(II)oxid reagiert mit Zink (metallisch) zu Zink(II)oxid und Kupfer (metallisch)
- 2) $\text{Ca} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CaCl}_2$
- 3) Eisen(III) Ionen reagieren mit Iodid Ionen zu Eisen(II) Ionen und Iod (I_2).