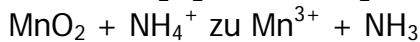
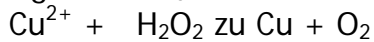
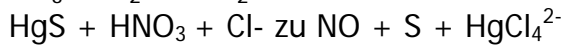
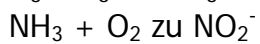
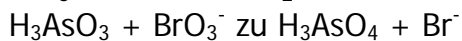
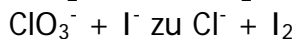
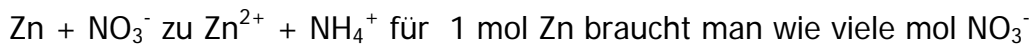
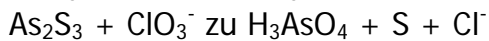
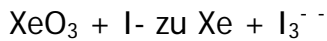
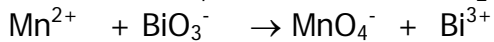
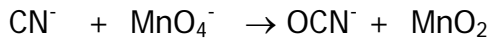
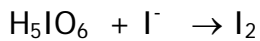
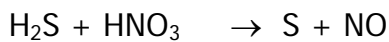
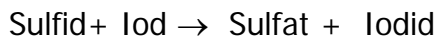


Übeblatt

Alles was man sich durch Durchlesen merken kann, steht hier nicht. Auch alle Formeln, Symbole usw. üben, Namen für Gruppen usw.

1. Handelt es sich dabei um eine Redoxgleichung? $4 \text{HNO}_3 \rightarrow 4 \text{NO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$ Begründen (Oxidationszahlen bestimmen)
2. Vervollständigen Sie die RG und geben Sie die Namen aller Reaktionspartner an:
bilden Sie die Paare
bestimmen Sie die Oxidationszahl
ergänzen Sie mit Elektronen
ergänzen Sie durch H_2O wo O fehlen
ergänzen Sie mit H^+ wo H fehlen



Iod und Chlorat reagieren zu Iodat und Chlorid

Dichromat und Chlorid zu Chrom³⁺ und Chlor

Permanganat und N_2H_4 reagieren zu Mangandioxid und Stickstoff

Brom zu Bromid und Bromat

Permanganat und Mangan²⁺ zu Mangan(IV)oxid

Permanganat und Chlorid zu Mangan²⁺ und Chlor Wie viel g Chlor kann aus 100 g Kaliumpermanganat gewonnen werden

Natriumchlorid und Schwefeltrioxid zu Chlor und Schwefeldioxid und Natriumsulfat