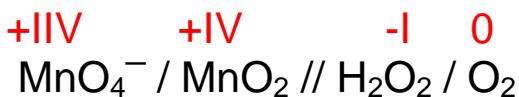
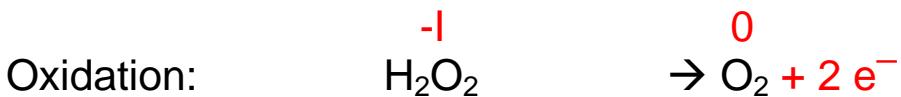


Im Unterricht: $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{O}_2 + \text{MnO}_2$

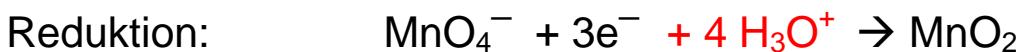
Schritt 1: Bestimmung der Redoxpaare:



2: Aufstellen der Teilgleichungen incl. Elektronen



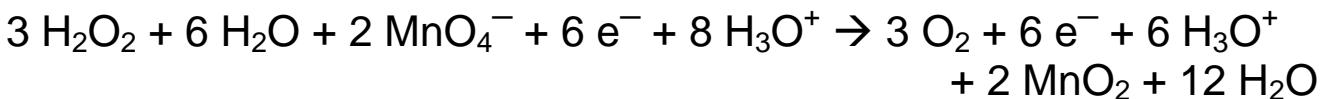
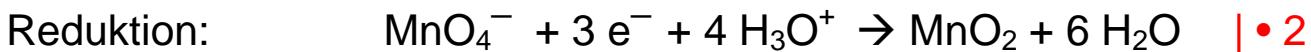
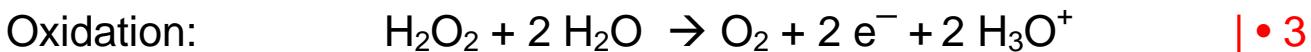
Schritt 3: Ladungsausgleich



Schritt 4: Stoffausgleich



Schritt 5: kgV bilden und Gesamtgleichung aufstellen



Kürzen ergibt: $3 \text{H}_2\text{O}_2 + 2 \text{MnO}_4^- + 2 \text{H}_3\text{O}^+ \rightarrow 3 \text{O}_2 + 2 \text{MnO}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$