

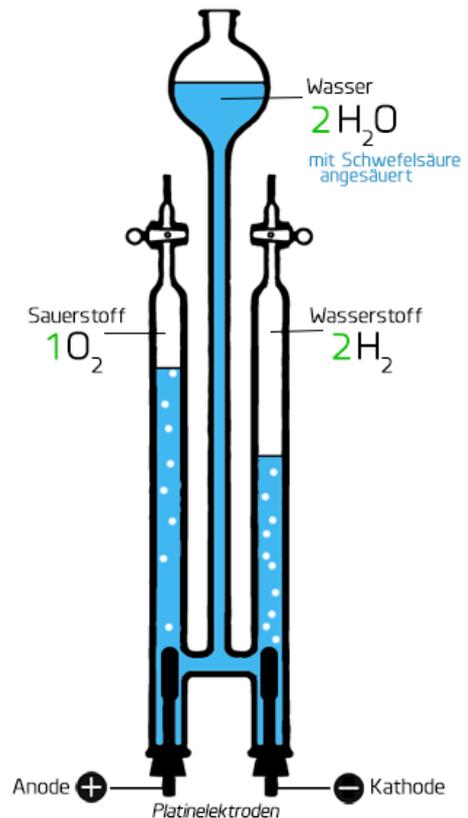
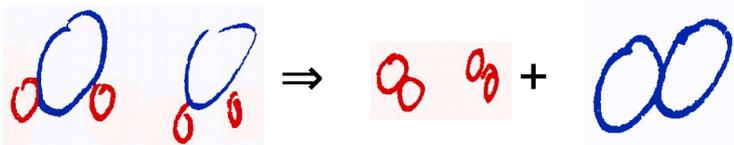
# 3. Chemische Reaktionen

## 3.1 Nachweisreaktionen → AB

## 3.2 Die Analyse

V: Hoffmann'sche Zersetzungsapparat:  
Wasser wird elektrolysiert

B: Lässt man durch Wasser Gleichstrom fließen,  
bilden sich zwei Gase im Verhältnis 2:1

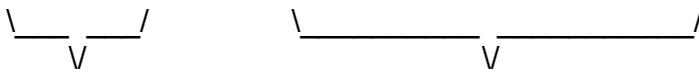


E: Unter dem Einfluss elektrischer Energie zersetzt  
sich Wasser in Wasserstoff und Sauerstoff

Wasser → Wasserstoff + Sauerstoff



<X1>



„Ausgangsstoff“  
Edukte <in tab!>

„Endstoffe“  
Produkte

Eine chemische Reaktion bei der sich ein Edukt in mehrere Produkte zersetzt, wird  
Analyse genannt.

Bsp.: Erhitzen von Diiodpentaoxid ( $\text{I}_2\text{O}_5$ )  $2 \text{I}_2\text{O}_5 \rightarrow 5 \text{O}_2 + 2 \text{I}_2$

Bsp.: Erhitzen von Quecksilberoxid ( $\text{HgO}$ )  $2 \text{HgO} \rightarrow 2 \text{Hg} + \text{O}_2$