

## Zur Wiederholung: Oxidation

Eine chemische Reaktion, bei der sich Sauerstoff mit anderen Stoffen verbindet, wird \_\_\_\_\_ genannt. Auch die Verbrennung ist eine \_\_\_\_\_. Es bilden sich dabei \_\_\_\_\_.

### Beispiele:

- a) Magnesium + \_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_  
 b) \_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ → Wasser  
 c) \_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_

Bei der Oxidation wird Wärme abgegeben: \_\_\_\_\_.

Die Vereinigung von Stoffen zu neuen Verbindungen nennt man \_\_\_\_\_.

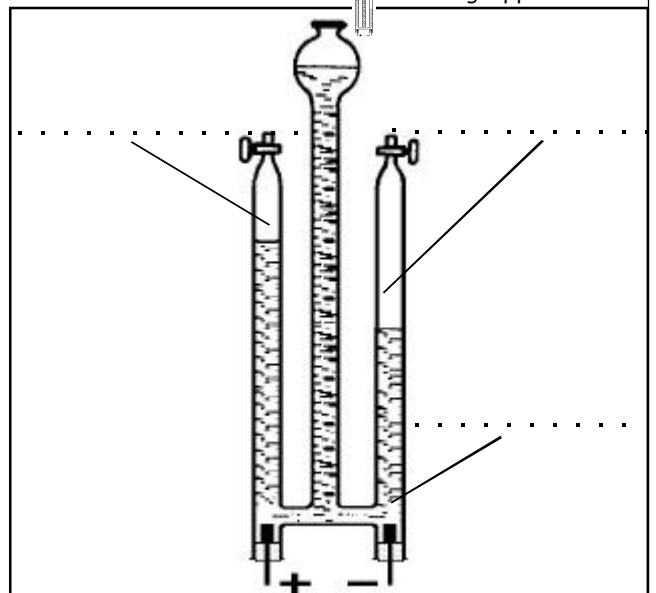
## Reduktion

Eine chemische Reaktion, bei der Sauerstoff abgegeben wird, nennt man \_\_\_\_\_.

Bei der Zerlegung des Wassers wird Energie aufgenommen: \_\_\_\_\_.

Die Zerlegung einer Verbindung in einfachere Bestandteile nennt man \_\_\_\_\_.

Hofmann'scher Wasserzersetzungsgenerator



Wasser → \_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_

Kreuze die für die für die obige Reaktion zutreffenden Begriffe an.

( ) Oxidation ( ) Reduktion ( ) Analyse ( ) Synthese ( ) exotherm ( ) endotherm

Wasserstoff + Sauerstoff → \_\_\_\_\_

Kreuze die für die für die obige Reaktion zutreffenden Begriffe an.

( ) Oxidation ( ) Reduktion ( ) Analyse ( ) Synthese ( ) exotherm ( ) endotherm

### Arbeitsauftrag:

- 1) Ergänze die Lückentexte und beschrifte die Zeichnung.
- 2) Male in der Zeichnung den Wasserstoff rot und den Sauerstoff blau aus.