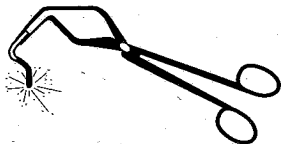


## 2 Oxidation oder Reduktion?

1. Erhitzen von Magnesium an der Luft



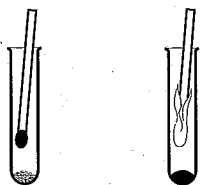
Reaktionsprodukt: \_\_\_\_\_  
Wortgleichung: \_\_\_\_\_

Reaktionsgleichung: \_\_\_\_\_

Oxidation oder Reduktion: \_\_\_\_\_

Exotherm oder endotherm: \_\_\_\_\_

2. Erhitzen von Silberoxid  $\text{Ag}_2\text{O}$



vor dem Erhitzen      nach dem Erhitzen

Die Reaktionsprodukte sind

\_\_\_\_\_ und \_\_\_\_\_

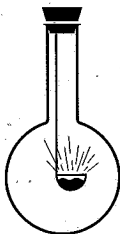
Wortgleichung: \_\_\_\_\_

Reaktionsgleichung: \_\_\_\_\_

Oxidation oder Reduktion: \_\_\_\_\_

Exotherm oder endotherm: \_\_\_\_\_

3. Verbrennen von Schwefel in Sauerstoff



Reaktionsprodukt: \_\_\_\_\_

Wortgleichung: \_\_\_\_\_

Reaktionsgleichung: \_\_\_\_\_

Oxidation oder Reduktion: \_\_\_\_\_

Exotherm oder endotherm: \_\_\_\_\_

4. Wasser wird durch elektrischen Strom in Wasserstoff und Sauerstoff zerlegt.

Wortgleichung: \_\_\_\_\_

Reaktionsgleichung: \_\_\_\_\_

Oxidation oder Reduktion: \_\_\_\_\_