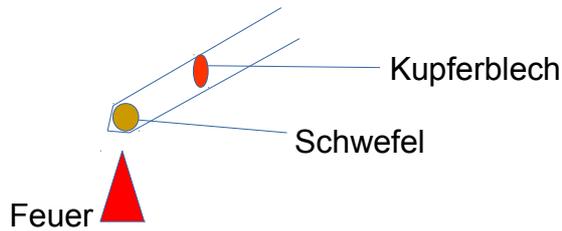


3.3 Synthese

V: Erhitzen eines Schwefel-Kupfer-Gemischess



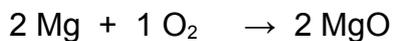
B: - Kupferblech glüht durch
- blauer, spröder Feststoff
- geruchentwicklung



Vereinen sich zwei Stoffe zu einem neuen Stoff, so spricht man von einer Synthese.

Edukt1 + Edukt 2 + ... → Produkt

Übung: Mg, O → Verbrennt



3.4 Umsetzung

V: Schwarzes Kupferoxid (CuO) und Kohlenstoff werden erhitzt.

B: - Im Reagenzglas bildet sich ein rötlicher Stoff
- positive Kalkwasserprobe



Entstehen aus 2 oder mehr Edukten 2 oder mehr Produkte, so spricht man von einer Umsetzung.

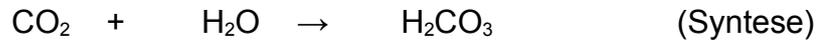
Bsp: Fotosynthese



Aufgaben:

d,e,g

- d) Kohlensäure (H_2CO_3) im Mineralwasser bildet sich durch die Reaktion von Kohlenstoffdioxid mit Wasser.



- e) Mit dem Thermitverfahren wird Eisen durch die Reaktion von Eisenoxid (Fe_2O_3) mit Aluminium gewonnen. Dabei entsteht außerdem Aluminiumoxid (Al_2O_3).



- g) Flusssäure (HF) kann durch die Reaktion von Wasserstoff mit Fluor gebildet werden.

