

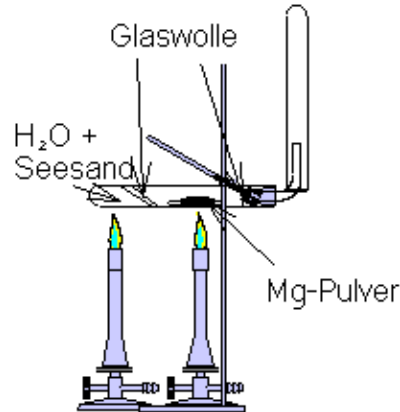
Wasser - Analyse und Synthese

Geräte:

- Eprouvetten
- Gebogenes Glasrohr
- Durchbohrter Stopfen
- Brenner
- Stativ
- Klemme
- Muffe

Chemikalien:

- Wasser
- Glaswolle
- Magnesiumpulver
- Seesand



Knallgasprobe

Durchführung:

- Bau den Versuch nach der Skizze auf.
- Erwärme zuerst das Wasser und dann erst das Magnesium.
- Nimm die Eprouvette, die über das Glasrohr gestülpt ist und halte sie, wie in der Skizze abgebildet, kurz über die Brennerflamme.
- Notiere alle Deine Beobachtungen sehr sorgfältig.

Beobachtungen:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Aufgaben:

- Wozu wurde Seesand verwendet?
- Welchen Sinn hat die Verwendung von Glaswolle?
- Verändert sich das Magnesiumpulver und mit wem könnte es reagieren?
- Was kannst du an der Eprouvette, mit der du die Knallgasprobe durchgeführt hast, beobachten?
- In welche beiden Stoffe könnte H_2O zerlegt werden?
- Schreibe eine chemische Gleichung für diesen Vorgang!
- Warum ist H_2 das leichteste Gas?