

Verhit magnesium reageert met water

1. Oriënteren

a. Onderzoeksvraag

- Hoe beïnvloedt kokend water de verbranding van magnesiumlint?

b. Hypothese

- Aan de lucht
- Boven het kokende water
- Geen verschil

2. Voorbereiden

a. Materiaal

- Een bekeerglas
- Kooksteentjes
- Verwarmplaat
- Bunsenbrander
- Lucifer

b. Stoffen

- Water
- Magnesiumlint

c. Opstelling (foto)



d. H/P-zinnen

3. Uitvoeren

a. Werkwijze

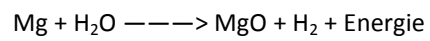
- Vul een groot bekeerglas voor een derde met water.
- Voeg kooksteentjes toe aan het water.
- Verhit dit tot kookpunt.
- Neem 2 stukjes magnesiumlint.
- Steek 1 stukje magnesiumlint aan met behulp van de bunsenbrander en verbrand deze aan de lucht.
- Neem het andere stukje magnesiumlint en steek dit aan met de bunsenbrander.
- Hou dit boven het kokende water.

b. Foto's proeven



4.Reflecteren

Verklaring



Verhit magnesium reageert met water waarin zuurstof gebonden zit. Magnesium is onedeler dan waterstof.

Bronnen

<http://www.chemieunterricht.de/dc2/gefahr/me-brand.htm>