

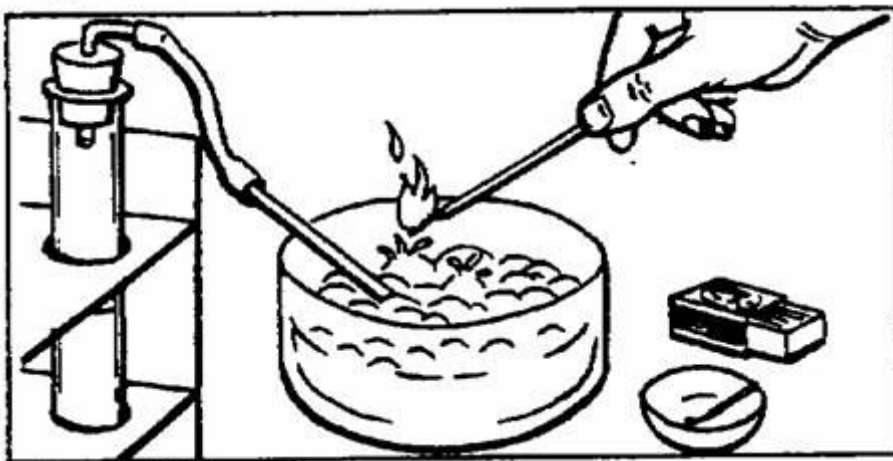
Fremstilling af salt (oxidation af metal)

Materialer:

Reagensglas
Magnesium 5cm
1M HCl
prop med hul til reagensglas
plastslange
sæbe
spritbrænder
plastbæger med vand
træpind
trefod
bægerglas
trådnet
spritbrænder

Metode (udførelse):

Fyld 5 ml 1M HCl i et reagensglas og sæt en prop med plastikslange i reagensglasset. Plastikslangen ledes over i et kar med sæbevand. Magnesium foldes sammen og tilsættes til reagensglasset. Spritbrænderen tændes og sæbeboblerne antændes med en træpind. Tilsæt evt. mere HCl indtil metallet er helt væk.



Hæld indholdet af reagensglasset over i et bægerglas og inddamp opløsningen.

Hvad sker der ?

Resultatbehandling:

- 1) Opskriv reaktionsligning for den kemiske reaktion.
- 2) Hvordan kan man fremstille jernsulfat ?