

Oxidation af metal

Problemformulering:

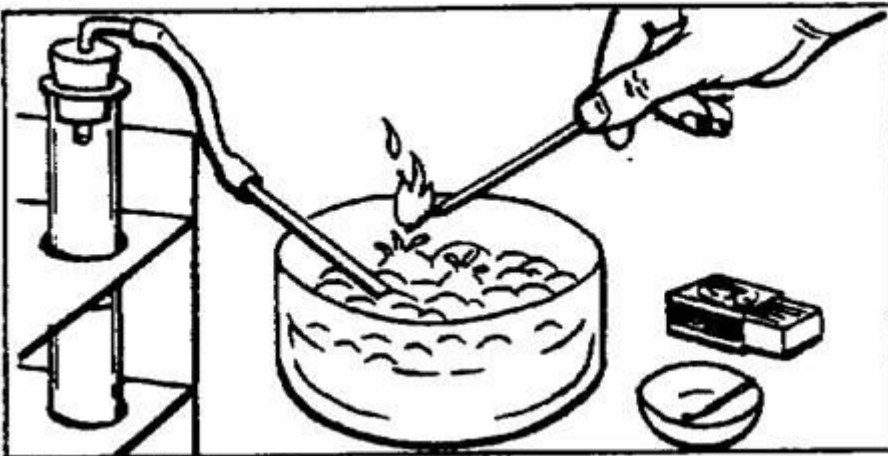
Hvordan oxiderer man et metal og får det til at ændre sig fra metal form til ikke-metal form ?

Materialer:

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

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 antennes med en træpind.



Resultatbehandling:

- 1) Opskriv reaktionsligning for den kemiske reaktion. Iagttag nøje den kemiske reaktion.
- 2) Tegn og forklar hvordan oxidationen sker.
- 3) Hvorfor bliver glasset varmt ?