**Kvalitativ analyse av legering**

**Hensikt:**

Lære hvordan å analysere en legering for å finne ut hvilke metaller den består av og å analysere et kronestykke for å finne ut hvilke metaller det består av.

**Utstyr:**

* En mynt eller annen legering
* Porselensprøveplate
* Begerglass 50ml
* Kokeplate
* Vannbadstativ
* Tang til å klippe opp krona
* Sentrifuge
* 5 mol/L HCl
* NH3
* Tioacetamid
* NaOH
* HNO3
* Dimetylglyoksim
* KI

**Framgangsmåte:**

Klipp opp en bit, ca. 1-2g, av legeringen med tanga og legg den i begerglasset i avtrekk. Sett til 3ml HNO3 og varm opp løsningen dersom reaksjonen går tregt. Når alt er løst opp tar du noen dråper av væsken og drypper dem på porselensprøveplaten. Drypp ca. tre dråper i hver grop. Drypp ned i 2 groper. Drypp deretter tre dråper av Dimetylglyoksim i en av gropene og KI i den andre

**Resultater og observasjoner:**

I den første gropa fikk jeg en rød farge og i den andre fikk jeg en brun.

**Reaksjonslikninger og beregninger:**

Dimetylglyoksim og Nikkel danner et kompleks som er rødt.

CuI2 har en brun farge og hvis vi får denne så har vi kobber i løsningen.

**Kommentarer:**

Vi fikk påvist de stoffene som Kongsberg myntverk sier at vi skulle funnet. De stoffene som ble valgt til å påvise kobber og nikkel gir også det samme utslaget for 2 og 3verdig jern, men fordi myntverket ikke har oppgitt at det skal være noe jern i mynten, og fordi vi ser at myntene ikke ruster kan vi anta at det derfor ikke er noe jern og vi kan bruke disse løsningene.