**Hvor mye jern er det i en blodlansett**

**Hensikt:**

Lære å beregne mengden jern i en gjenstand og å beregne det for en blodlansett

**Utstyr:**

* Vekt (tusendels nøyaktighet)
* Erlendmeyerkolbe 250ml
* Målesylinder 100ml
* Titrerkolbe
* Liten trakt
* 100ml Målekolbe, med kork
* 20ml pipette
* Byrette
* Stativ med holder til byrette
* Kokering og trådnett
* Magnetrører og magnet
* Blodlansett
* Sprayflaske med destillert vann
* Gassbrenner
* Vernebriller
* Avtrekkskap
* 3M H2SO4
* KMnO4 med kjent konsentrasjon ned til titusendedel

**Framgangsmåte:**

Vei blodlansetten. Putt den i Erlendmeyerkolben og hell 30 ml H2SO4 i kolben. Varm opp kolben, i et avtrekkskap, til rett før det koker og reaksjonen har sluttet (det vil være noen biter igjen som ikke er jern). Hel løsningen over i målekolben og spyl Erlendmeyerkolben med vann, som du heller direkte oppi målekolben, slik at du er sikker på at du får med deg alle jernionene. Tilsett vann i små mengder og rist mellom, til du har 100ml i kolben. Vend flere ganger så løsningen blander seg. Pipetter ut 20 ml av løsningen i en titrerkolbe og fyll byretten med Kaliumpermanganaten og utfør titreringen.

Gjenta titreningen med ny 20ml fra den opprinnelige løsningen.

**Resultater og observasjoner:**

|  |  |
| --- | --- |
|  | Kaliumpermanganat brukt |
| 1 gang | 6,9ml |
| 2 gang | 7,0ml |

**Kommentarer:**

**Første titrering:**

**Andre titrering:**

Jeg fikk antagelig vis et litt for høyt tall og dette kan skylles at jeg ikke var helt sikker på konsentrasjonen av Kaliumpermanganaten. Den er trolig noe for høy, som vil bety at det virker som jeg har løst opp mer jern enn det jeg egentlig har.