**Analyse av kloridinnholdet i sjøvann**

**Hensikt:**

Beregne kloridinnholdet i sjøvann

**Utstyr:**

* Byrette 50ml
* Stativ
* Magnetrører
* 2 stk. 100ml begerglass
* 3, 20 og 25 ml pipette
* Pelleusballong eller sprøyte?
* Sølvnitrat, AgNO3, 0,100mol/L
* Kaliumkromat, K2CrO4, 0,100mol/L
* Sjøvann eller blanding av H2O og NaCl

**Framgangsmåte:**

Fortynn sjøvannet eller saltvannet fem ganger, fra 20ml til 100ml. Pipetter ut 25ml av det fortynnede sjøvannet og ha det i ett begerglass med magnetrøreren. Tilsett 2ml Kaliumkromat til de 25 ml med sjøvann. Titrer sølvnitratet ned i sjøvannet. Senk farten etter at du har kommet til ca. 25ml med AgCl tilsatt burde du senke farten. Fortsett til første tegn av at fargen er endret til en slags spyoransje. Ikke stopp hvis det bare er flekker som forsvinner.

**Resultater og observasjoner:**

Det gikk med 30,4ml sølvnitrat for å nå ekvivalenspunktet

**Kommentarer:**

Før ekvivalenspunktet

hvitt

Etter ekvivalenspunkte

Det vil si at ved ekvivalenspunket, altså når fargen begynner å skifte, så er alt kloridet omdannet til sølvklorid. Det betyr at vi kan regne ut antall mol av sølvioner ved ekvivalenspunktet og det vil være lik antall mol av klorid i ekvivalenspunktet.

Tenker oss 1 Liter av sjøvannet