**Ammoniakk fontene**

8/10-2014

**Hensikt:**

Bevise at ammoniakk reagerer med vann og skaper en syre (NH4)

**Utstyr:**

* Reagensglass
* Stativ med fester til reagensglass og forbrenningsrør
* Korker
* Glassrør
* Korte gummislanger
* Klemmer
* Forbrenningsrør
* Glass-skål
* Kokestein
* Brenner
* Rødt lakmuspapir.
* Reagenser: konsentrert ammoniakk, NH3 (aq)
* Fenolftalein

**Framgangsmåte:**

Først setter du opp stativet, fester forbrenningsrøret og reagensglasset og kobler dem sammen med gummislanger, glassrør og korker slik at det går et gasstett system fra reagensglasset til forbrenningsrøret og fra forbrenningsrøret via en gummislange ut i det fri. På hver side av forbrenningsrøret fester du en klemme slik at den ikke stenger, men at du fort kan gjøre slik at den gjør det. Deretter legger du et tynt lag med kokestein i reagensglasset og fyller glass-skålen med vann og et par dråper fenolftalein. Ha så ammoniakken i reagensglasset og lå på brenneren. Hold lakmuspapiret foran slangen i slutten av systemet, samtidig som du varmer opp den flytende ammoniakken med brenneren, men sørger for at det ikke koker. Når lakmuspapiret blir blått stenger du for slangene på hver side av forbrenningsglasset og slår av brenneren. Løsne glasset fra stativet med slanger og klemmer og alt og putt den plastslangen som ikke er til reagensglasset ned i vannet i glass-skålen. Sørg for at slangeåpningen ikke kommer i kontakt med luft mens du åpner klemma.

**Resulter og observasjoner:**

Jeg så at vannet ble trukket opp i forbrenningsglasset og at det ble rosa.

**Kommentarer:**

Vannet blir trukket opp i røret på grunn av det lave trykket inne i forbrenningsrøret. Det lave trykket skylles at luften inne i glasset blir erstattet av ammoniakkgass som er lettere en luft. Inne i forbrenningsglasset reagerer vannet med ammoniakkgassen og danner flytende NH4 som er en syre. På grunn av fenolftaleinet blir syren farget rosa, siden fenolftalein er en syreindikator.

NH3 (g) + H2O (aq) -> NH4 (aq) + HO- (g)