

## Förklaring till oktobers månads kemikluring

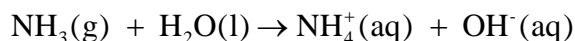
Först reagerar ammoniumklorid med natriumhydroxid och bildar gasformig ammoniak, vilket ökar trycket i kolven



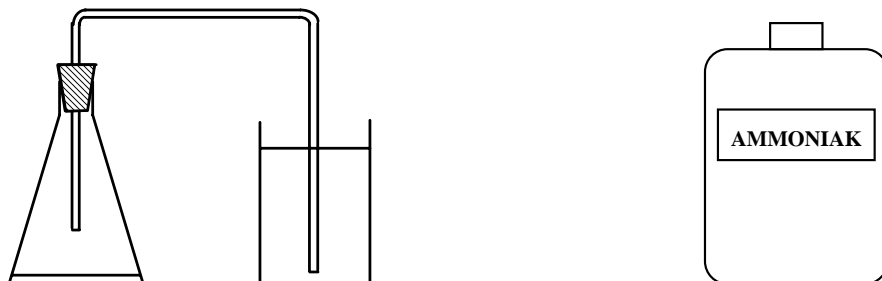
Den bildade ammoniakgasen bubblar ut ur e-kolven och löser sig i vattnet i bägaren, som rödfärgas av den basiska lösningen p.g.a. fenolftaleinet. Ammoniakgasen fyller kolven, och ökar trycket där, vilket tvingar ut en del ammoniaköverskott ur bägaren.

Ett undertryck bildas i kolven och vattnet sugas in igen i kolven (delvis).

Ammoniak är en av de mest vattenlösliga gaserna (700 liter ammoniak löses lätt i 1 liter vatten), och ammoniakgasen löser sig i lätt vatten.



Om du vill veta hur man gör experimentet, följer receptet här:



### Utförande:

1. Fyll bägaren med vatten + fenolftalein (se till att lösningen är ofärgad, eller justera pH)
2. Häll 30 g salmiak ( $\text{NH}_4\text{Cl}$ ) i e-kolven och tillsätt  $50 \text{ cm}^3$  vatten. Skaka om.
3. Häll 20 g NaOH i e-kolven och sätt snabbt i gummipropp med glasrör.

