



Kīmija | Eksperimenti

# Hroma(VI) reakcija ar amonjaku

## Nepieciešams:

1

- Koncentrēts amonjaka šķīdums ūdenī (25%),
- hroma(III) oksīds  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ ,
- sfāvkolba (3 ... 5 l),
- mērcilindrs,
- vate,
- Bunzena statīvs,
- mēģinājumu karotīte,
- sildierīce,
- tehniskie svāri.

## Darba gaita:

2

1. Ielej lielā kolbā 10-15 ml 25% amonjaka šķīduma, kolbu noslēdz ar vates tamponu un iestiprina statīvā.
2. Pakarsē kolbu, lai amonjaks vienmērīgi piepildītu visu kolbas tilpumu.
3. Paņem metāla karotītē tikko iegūtu  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  un karsē.  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  iegūst, termiski sadalot 1 ... 2 g amonija dihromāta  $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ .
4. Ieber sakarsēto  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  kolbā.
5. Novēro dzirksteļošanu un brūnas gāzes izdalīšanos. Pēc tam kolbā baltas miglas veidā parādās amonija nitrīts.

## Metodiskās norādes:

3

Eksperiments ņemts no : V. Drinks, "360 eksperimenti ķīmijā"

Darbu sagatavoja: Marta Zedina, martazedina@gmail.com



**iesniegt savu eksperimentu**

Latvijas Ķīmijas un farmācijas  
uzņēmēju asociācija

---

Dzirnavu iela 93-27, Rīga, LV-1011  
(+371) 67298683  
lakifa@lakifa.lv