

## Opløselighed af $\text{KNO}_3$ i vand - afhængighed af temperatur.

1. Dette forsøg er ufarligt, men man ifører sig kittel og tænker på, at man skal passe på med kogende vand.
2. Orienter dig om hvor beholderen med kaliumnitrat er, og hvor der er en ske til at tage saltet med.
3. Find en vægt.
4. Find en vejebåd.
5. Placer vejebåden på vægten og nulstil vægten
6. Afvej ca. 3,5 g kaliumnitrat.
7. Find et reagensglas.
8. Overfør saltet til reagensglasset. (Man kan "folde" vejebåden og på den måde nemt "glide" saltet over i reagensglasset.)
9. Find et 10 mL eller 25 mL måleglas.
10. Afmål 7 mL demineraliseret vand.
11. Overfør de 7 mL vand til reagensglasset.
12. Find en spatel.
13. Forsøg at opløse saltet ved at bruge spatelen til omrøring.
14. Lad reagensglasset stå i ca. 1 minut.
15. Tag et fotografi af reagensglasset.
16. Find et 100 eller 250 mL bægerglas og placer reagensglasset i bægerglasset.
17. Kog noget vand i en elkedel.
18. Hæld kogende vand i **bægerglasset**, så det dækker væsken i reagensglasset. **Man skal ikke hælde vandet ned i reagensglasset.**
19. Mens reagensglasset er i det varme vand: Brug spatelen på samme måde som tidligere til at forsøge at opløse alt saltet. (Hjælp: Det kan lade sig gøre! Bemærk: Der kan dannes luftbobler, når man forsøger at opløse saltet.)
20. Tag et fotografi af reagensglasset mens det er i det varme vand.
21. Find en petriskål.
22. Hæld opløsningen fra reagensglasset op i petriskålen.  
Nu afkøles den vandige opløsning.
23. Observer. (Vent i ca. fem minutter i dette trin. Man kan begynde at rydde op).
24. Afslut med at tage et fotografi.
25. **Ryd op.** Skyl reagensglasset, petriskålen og spatelen med vand. Placer de tre stykker glasudstyr i den korrekte opvaskekasse - det er ikke den samme kasse! Se på fotografierne på opvaskebeholderne.
26. DONE i laboratoriet.
27. Tal med din gruppe om, hvad figuren til højre viser, og brug figuren til at forklare det, I netop har observeret i laboratoriet. (Kilde for figuren: Basiskemi C).

