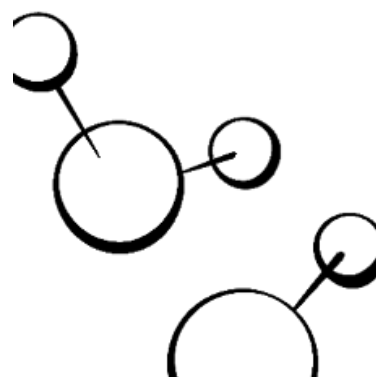


Opløsningsmidlers egenskaber

Du skal i denne øvelse undersøge sammenhængen mellem stoffers polaritet deres opløselighed.

Materialer

Reagensglas	$\text{CuCl}_2(\text{s})$ $\text{I}_2(\text{s})$	$\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ Propan-1-ol(l) Heptan(l)
-------------	---	---



Fremgangsmåde

- Sikkerhed**
1. Arbejde med heptan foregår under udsugning. Affald opsamles i de relevante beholdere.
- Opløselighed**
2. Begge faste stoffer skal forsøges opløst i alle tre opløsningsmidler. Fyld en spatelfuld fast stof i et reagensglas, og tilsæt ca. 5 mL opløsningsmiddel. Notér opløseligheden som "L" for letopløselig eller "T" for tungtopløselig. Måske kan du skelne en mellemtung.
- Blandbarhed**
3. Test til sidst de tre opløsningsmidlers indbyrdes blandbarhed ved parvist at blande lige store volumener i reagensglas.

Resultater

	$\text{CuCl}_2(\text{s})$	$\text{I}_2(\text{s})$
$\text{H}_2\text{O}(\text{l})$		
Propan-1-ol(l)		
Heptan(l)		

	$\text{H}_2\text{O}(\text{l})$	Propan-1-ol(l)	Heptan(l)
$\text{H}_2\text{O}(\text{l})$			
Propan-1-ol(l)			
Heptan(l)			

Efterbehandling

- Diskussion**
1. Find ud af hvor polære de fem undersøgte stoffer er (propan-1-ol og heptan er organiske stoffer; slå dem op).
 2. Hvilke opløsningsmidler opløser bedst polære stoffer? Hvilke opløser bedst ikke-polære stoffer? Skriv en kort konklusion.
 3. Hvilket opløsningsmiddel, tyder det på, er bedst til at opløse køkkensalt?