

Opløsningsmidlers egenskaber

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

Materialer

Reagensglas

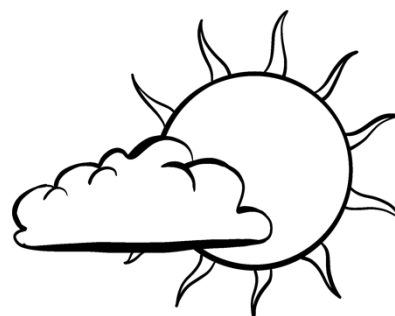
$\text{CuCl}_2(\text{s})$

$\text{I}_2(\text{s})$

$\text{H}_2\text{O}(\text{l})$

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?