

Rapport: Øvelse 4

Alkoholer

Navn	Plassnr	Gruppenr	Godkjent	Ikke Godkjent

A. Løselighet

1. Løselighetsforhold

a.

	Metanol	Propanol	<i>t</i> -Butanol	1-Pentanol	2-Oktanol
Løst					
Uløst					

b.

	H ₂ O		Pentan	
	Løst	Uløst	Løst	Uløst
Metanol				
1-Heksanol				
Sorbitol				

2. Utsalting

	En fase	To faser
a.	2-propanol + H ₂ O ----- 2-propanol + H ₂ O + NaCl	-----
b.	Metanol + H ₂ O ----- Metanol + H ₂ O + NaCl	-----
c.	Metanol + H ₂ O ----- Metanol + H ₂ O + K ₂ CO ₃	-----

Forklar hva den observerte forskjellen under b. og c. skyldes:

--

B. Oksidasjon av sekundær alkohol. Fremstilling av 2-oktanon

Balansert reaksjonslikning:

--

Vekt innveid alkohol: _____

Vekt destillert fraksjon: _____

Teoretisk utbytte (vis utregning):

--

% Utbytte (vis utregning):

Kp. intervall observert: _____

Kp. (litteraturverdi): _____

Hva er hensikten med å vaske diklormetanfasen med NaHCO_3 -løsning?

Rapporter og forklar avvik på prosedyre og eksperimentelt resultat:

NB! GC-kromatogram av produktet skal vedlegges og forklares

Veileders signatur: