

# PRIMENA RAVNOTEŽE TEČNOST-TEČNOST TERNARNIH VODENIH RASTVORA U SEPARACIONIM PROCESIMA

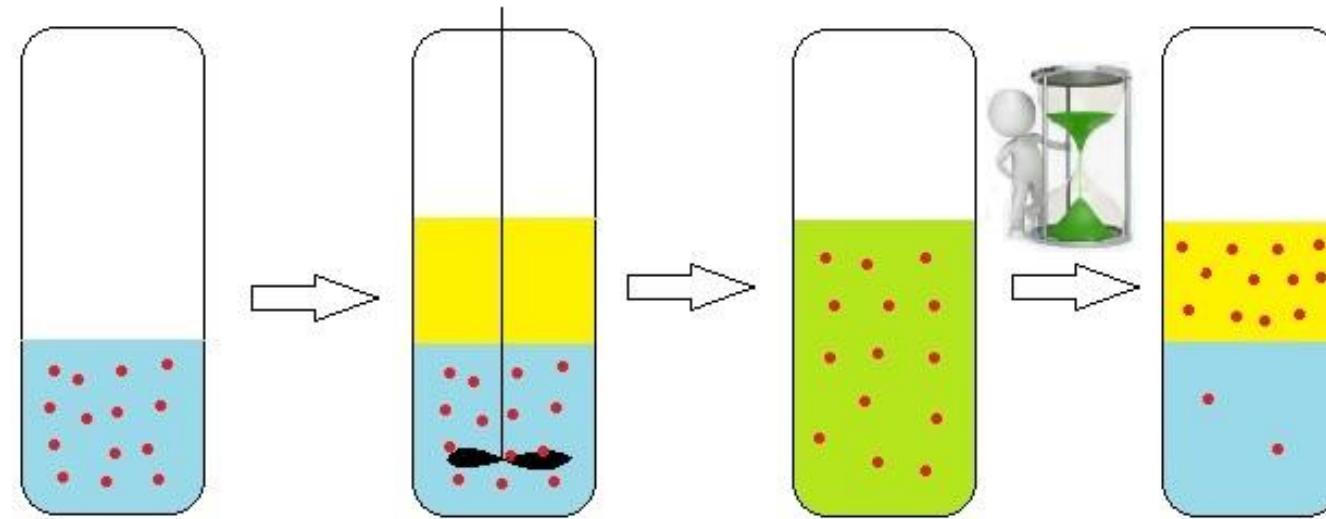
Zoran Simić, dr Mirjana Kijevčanin, dr Ivona Radović

Inovacioni centar Tehnološko–metalurškog fakulteta, Karnegijeva 4, Beograd, Srbija

Tehnološko–metalurški fakultet, Univerzitet u Beogradu, Karnegijeva 4, Beograd, Srbija





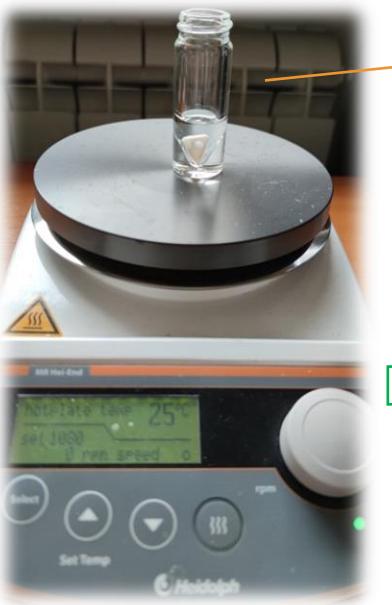


Water + *i*-propanol + DMA



# Eksperimentalni deo

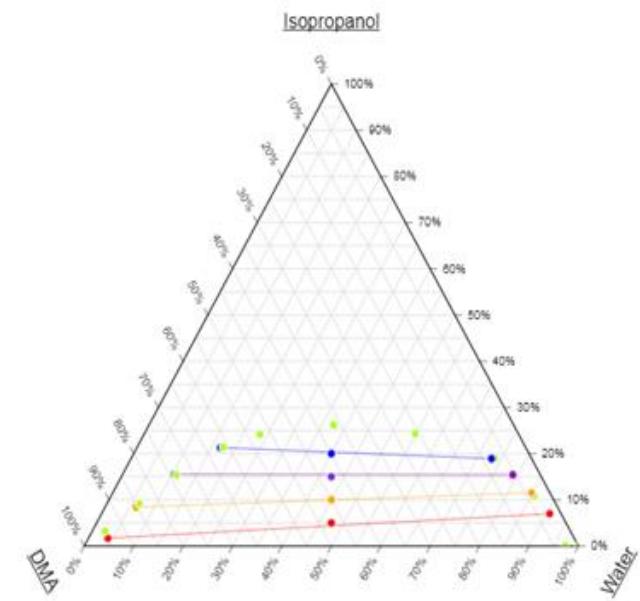
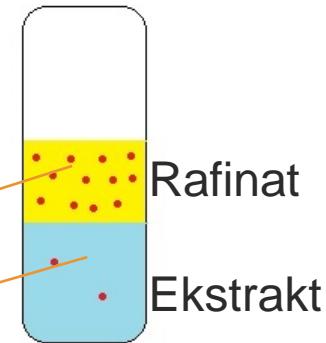
- Određivanje vazne granice tj. *binodalne krive*
- Određivanje ravnotežnih linija tzv. *tie lines*



Voda + i-propanol + Dimetil adipat



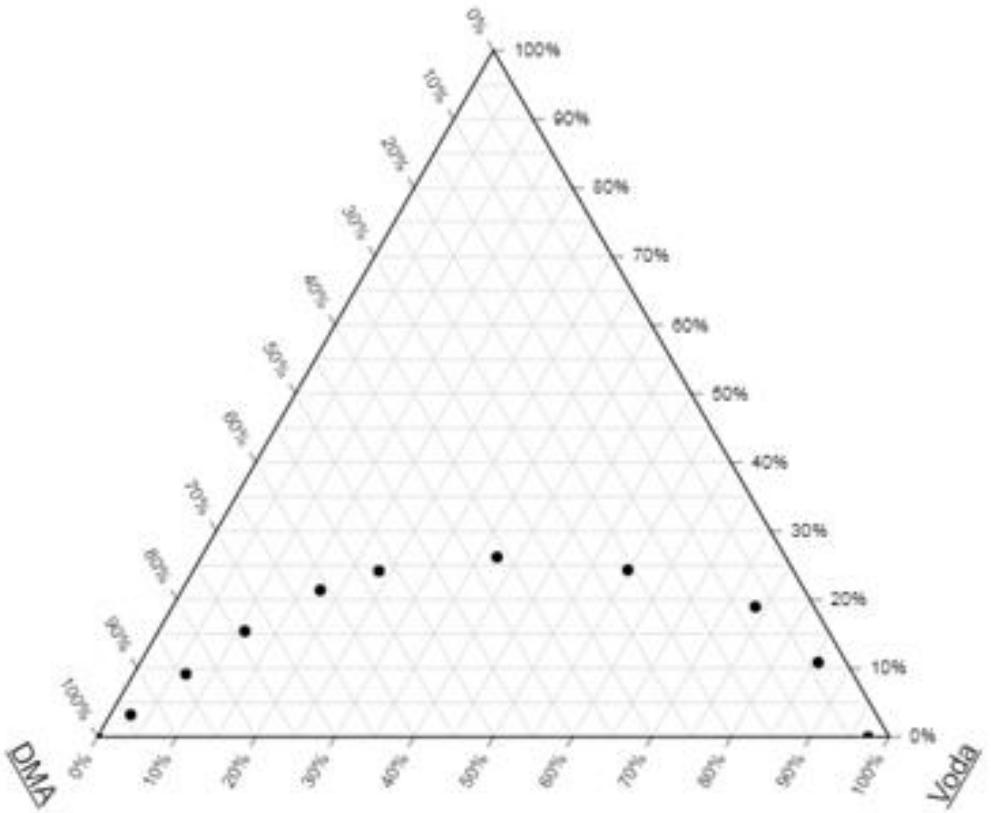
$$n_D = Aw_1 + Bw_1^2 + Cw_2 + Dw_2^2 + Ew_3 + Fw_3^2$$
$$w_3 = G \exp |Hw_1^{0.5} + Iw_1^3|$$
$$w_2 = 1 - w_1 - w_3$$



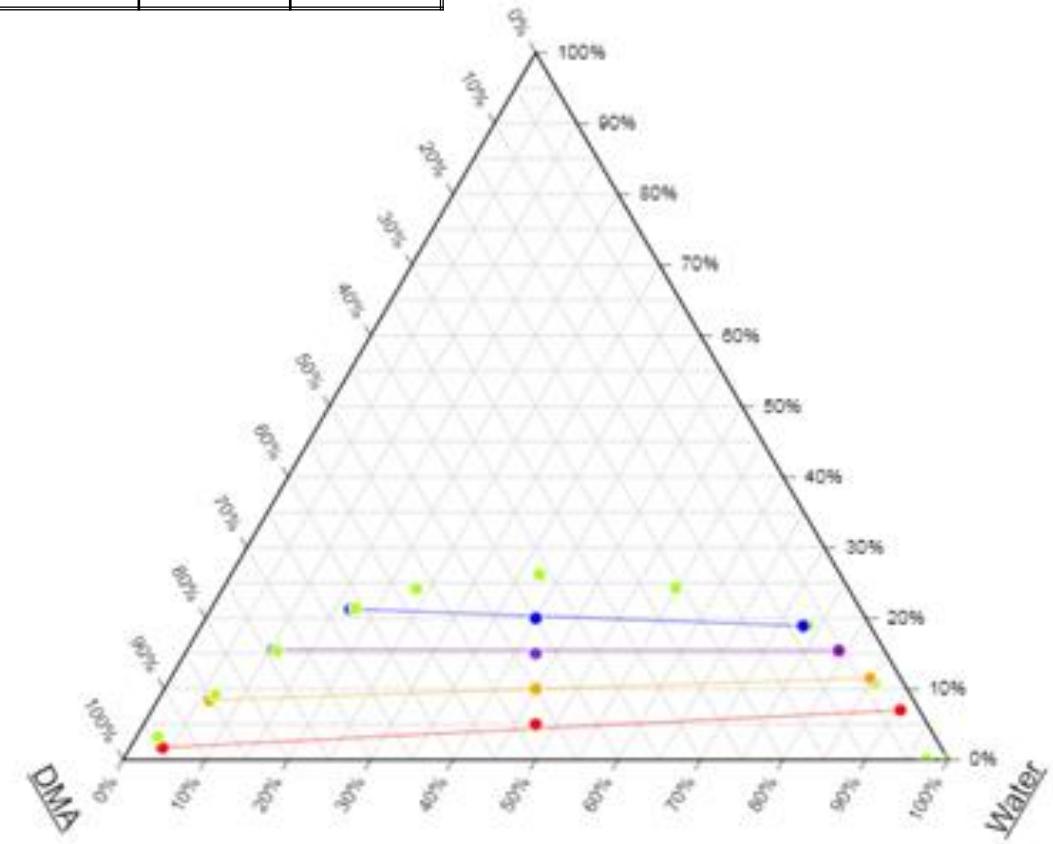


	Donja faza			Gornja faza		
	$w_1$	$w_2$	$w_3$	$w_1$	$w_2$	$w_3$
Smeša 1	0.1689	0.2131	0.6180	0.7321	0.1899	0.0816
Smeša 2	0.1040	0.1554	0.7406	0.7919	0.1547	0.0557
Smeša 3	0.0627	0.0843	0.8530	0.8481	0.1156	0.0373
Smeša 4	0.0392	0.0171	0.9437	0.9077	0.0700	0.0231

Izopropanol



Isopropanol





# Zaključak

- U ovom radu je ispitivana ravnoteža tečnost tečnost na atmosferskom pritisku i temperaturi od 298.15 K na sistemu voda + i-propanol + dimetil adipat. Određena je binodalna kriva za navedeni sistem, dok su ravnotežne linije dobijene preko indeksa refrakcije.
- Ispitivana je mogućnost ekstrakcije i-propanola iz vodenih rastovora pomoću zelenog rastvarača dimetil adipata na osnovu prethodno utvrđene dobre mešljivosti dimetil adipata sa i-propanolom i veoma male rastvorljivosti dimetil adipata u vodi. Utvrđeno je da se i-proponol delimično ravnomerno raspoređuje u obe faze trokomponentne smeše navedenog sistema.

# Hvala na pažnji !

