

TRÓJSKŁADNIKOWA RÓWNOWAGA CIECZ – CIECZ

Zespół: 1. 2. 3.	Data:
Podpis prowadzącego ćwiczenie:	Uwagi prowadzącego:

Protokół

1. Badany układ

- polimer:

L.p.	m ₀ / g	m ₀₁ / g	m ₀₁₃ / g
1			
2			

*m*₀ – masa naczynia pomiarowego; *m*₀₁ – masa naczynia + masa polimeru;
*m*₀₁₃ – masa naczynia + masa polimeru + masa wody

- sól / stężenie: /

2. Temperatura otoczenia

Przed rozpoczęciem pomiarów: $\theta_1 = \dots\dots\dots$ °C; po zakończeniu pomiarów: $\theta_2 = \dots\dots\dots$ °C

3. Krzywa binodalna

Naważka nr 1			Naważka nr 2		
L.p.	m' / g	m'' / g	L.p.	m' / g	m'' / g

m' – masa układu (naczynie + zawartość) w momencie pojawienia się zmętnienia;
m'' – masa układu w momencie zaniku zmętnienia.

4. Ciężki równowagi

4.1. Układy dwufazowe

L.p.	m_0 / g	m_1 / g	m_2 / g	m_3 / g
1				
2				
3				

m_0 – masa naczynia; m_i – masa po podaniu poszczególnych składników

4.2. Oznaczanie składów faz

L.p.	m_0 / g	m_D / g
1		
2		
3		

m_0 – masa strzykawki; m_D – masa strzykawki z pobraną fazą dolną

5. Notatki

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....