

Laboratorium termodynamiki i chemii fizycznej, sem. letni 2016/17

Kalendarz zajęć:

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
	Org.	Ćw. problemowe I			<i>K1</i>	Ćw. problemowe II			<i>K2</i>	Ćw. indywidualne		<i>Prez.</i>	Ćw. indywidualne		<i>K3</i>
Pon. 8-12	20.02	27.02	6.03	13.03	20.03	27.03	3.04	10.04	24.04	8.05	15.05	22.05	29.05	5.06	12.06
Pon. 14-18	20.02	27.02	6.03	13.03	20.03	27.03	3.04	10.04	24.04	8.05	15.05	22.05	29.05	5.06	12.06
Wt. 13-17	20.02	28.02	7.03	14.03	21.03	28.03	4.04	11.04	25.04	9.05	16.05	23.05	30.05	6.06	13.06
Śr. 8-12	20.02	22.02	1.03	8.03	15.03	22.03	29.03	5.04	19.04	10.05	17.05	24.05	31.05	7.06	14.06
Śr. 12-16	20.02	22.02	1.03	8.03	15.03	22.03	29.03	5.04	19.04	10.05	17.05	24.05	31.05	7.06	14.06
Pt 10-14	20.02	24.02	3.03	10.03	17.03	24.03	31.03	7.04	12.04 ^a / 21.04 [*]	28.04	5.05	12.05	26.05	2.06	9.06

* termin kolokwium po uzgodnieniu z prowadzącym

^a 12.04.2017 (środa) – zajęcia odbywają się zgodnie z planem zajęć w piątek

Zajęcia będą odbywały się najprawdopodobniej dla 6 grup laboratoryjnych 24-osobowych.

Gr.1	Piątek 10.15 – 14.00
Gr. 2	Środa 8.15 – 12.00
Gr. 3	Środa 12.15 – 16.00
Gr. 4	Wtorek 13.15 – 17.00
Gr. 5	Poniedziałek 14.15 – 18.00
Gr. 6 (dodatkowa)	Poniedziałek 8.15 – 12.00

1	Zajęcia organizacyjne
2-4	Ćwiczenia problemowe I
5	Kolokwium 1
6-8	Ćwiczenia problemowe II
9	Kolokwium 2
10, 11	Ćwiczenia indywidualne 1
12	Prezentacja wyników
13, 14	Ćwiczenia indywidualne 2
15	Kolokwium 3

Ćwiczenia problemowe			
A		B	
Krytyczne stężenie micelizacji		Entalpia spalania	
Moment dipolowy		Wiązanie wodorowe	
SLE		Izobaryczna VLE w układzie dwuskładnikowym	
LLE w układach trójskładnikowych		Nadmiarowa objętość mieszania w układzie dwuskładnikowym	
Ćwiczenia indywidualne			
C		D	
C1	Przewodność roztworów elektrolitów	D1	SEM
	Kinetyka reakcji między jonami IO_3^- i I^- .		VLE
C2	Stała kwasowości	D2	Kinetyka inwersji sacharozy
	Adsorpcja oranżu metylowego		Lepkość

Prowadzący zajęcia – rozkład:

Część problemowa

dzień	grupa	Moduł	
		A	B
Pon 8-12	6	T.Kliś	A. Sporzyński
Pon 14-18	5	S. Luliński	M. Królikowska
Wto 13-17	4	M. Zawadzki/S. Luliński	M. Królikowska
Śro 8-12	2	H. Szatyłowicz	A. Sporzyński
Śro 12-16	3	A.Pobudkowska-Mirecka	M. Dąbrowski
Pią 10-14	1	H. Szatyłowicz	M. Dąbrowski

Część indywidualna

dzień	grupa	Moduł			
		C1	C2	D1	D2
		Przewodność Jodki/jodany	St. kwasowości Oranż	SEM Sacharoza	VLE Lepkość
Pon 8-12	6		H. Szatyłowicz	T. Kliś	A. Sporzyński
Pon 14-18	5		H. Szatyłowicz	M. Dąbrowski	T. Kliś
Wto 13-17	4	S. Luliński		M. Dąbrowski	A. Sporzyński
Śro 8-12	2	S. Luliński	H. Szatyłowicz	M. Zawadzki	
Śro 12-16	3		A.Pobudkowska-Mirecka	M. Dąbrowski	A. Sporzyński
Pią 10-14	1		A.Pobudkowska-Mirecka	M. Dąbrowski	A. Sporzyński

Po dwóch tygodniach prowadzący z modułu C1 przechodzi wraz ze swoimi studentami do modułu C2 (i odwrotnie: C2→C1) i analogicznie w module D

	Osoba odpowiedzialna	
	merytorycznie	technicznie
Krytyczne stężenie micelizacji	S. Luliński	E. Kaczorowska
Moment dipolowy	H. Szatyłowicz	E. Kaczorowska
SLE	A. Pobudkowska-Mirecka	E. Kaczorowska
LLE w układach trójskładnikowych	M. Zawadzki	M. Zawadzki
Entalpia spalania	M. Dąbrowski	M. Zawadzki
Wiązanie wodorowe	A. Adameczyk-Woźniak	E. Kaczorowska
Izobaryczna VLE w układzie dwuskładnikowym	T. Kliś	M. Zawadzki
Nadmiarowa objętość mieszania w układzie dwuskładnikowym	M. Królikowska	M. Zawadzki
Przewodność roztworów elektrolitów	S. Luliński	E. Kaczorowska
Kinetyka inwersji sacharozy	T. Kliś	M. Zawadzki
Stała kwasowości	M. Królikowski	E. Kaczorowska
Adsorpcja oranżu metyloвого	H. Szatyłowicz	E. Kaczorowska
SEM	M. Dąbrowski	E. Kaczorowska
Kinetyka reakcji między jonami IO_3^- i Γ .	M. Królikowska	M. Zawadzki
VLE	T. Kliś	M. Zawadzki
Lepkość	M. Zawadzki	M. Zawadzki

Terminy prezentacji końcowych ćwiczeń problemowych:

Gr.1	12.05 - piątek 10-14	s.405
Gr. 2	24.05 – środa 8-12	s. 223 (Gmach Technologii)
Gr. 3	24.05 – środa 12-16	s. 135 (Gmach Technologii)
Gr. 4	23.05 – wtorek 14-18*	s. 29
Gr. 5	22.05 – poniedziałek 15-19*	s. 29
Gr. 6(dodatkowa)	22.05 – poniedziałek 8-12	s. 213 (<i>pożyczyć projektor</i>)

* zmiana godziny