

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Забайкальский государственный университет»
(ФГБОУ ВО «ЗабГУ»)

Факультет Энергетический

Кафедра Химии

УЧЕБНЫЕ МАТЕРИАЛЫ
для студентов заочной формы обучения

по дисциплине Физическая химия
наименование дисциплины

для специальности 21.05.04 «Горное дело»

Специализация «Обогащение полезных ископаемых»
код и наименование направления подготовки (специальности)

Общая трудоемкость дисциплины 108 часов (3 зачетных единицы)

Виды занятий	Распределение по семестрам в часах	Всего часов
	7 семестр	
Общая трудоемкость	108	108
Аудиторные занятия, в т.ч.:	18	18
лекционные (ЛК)	8	8
практические (семинарские) (ПЗ, СЗ)	10	10
лабораторные (ЛР)	0	0
Самостоятельная работа студентов (СРС)	90 контрольная работа	90
Форма промежуточного контроля в семестре	зачет	0
Курсовая работа (курсовой проект) (КР, КП)	0	0

Краткое содержание курса

Задачи и методы исследования физической химии, этапы ее развития. Основные понятия химической термодинамики. Законы термодинамики. Теплоемкость, тепловой эффект химической реакции, закон Гесса. Зависимость теплового эффекта от температуры, закон Кирхгофа. Изменение энтропии в различных процессах. Постулат Планка. Химическое равновесие, закон действующих масс Ле Шателье-Брауна.

Скорость и константа скорости химической реакции. Кинетические закономерности реакций первого, второго и третьего порядков. Методы определения порядков реакции. Кинетические закономерности сложных реакций. Влияние температуры на скорость реакции, уравнение Аррениуса, правило Вант-Гоффа. Определение энергии активации из экспериментальных данных.

Растворы электролитов. Теория электролитической диссоциации, сильные и слабые электролиты. Закон разведения Оствальда. Теории Дебая-Хюккеля, Онзагера. Электропроводность растворов электролитов, понятие удельной и эквивалентной электропроводности. Зависимость электропроводности от различных факторов. Подвижность, скорость движения ионов, числа переноса. Гидратация ионов. Кондуктометрия, кондуктометрическое титрование.

Форма текущего контроля

Контрольная работа № 1.

Для выбора теоретических вопросов и задач по основным разделам дисциплины необходимо руководствоваться данными таблиц 1 и 2, соответственно.

Таблица 1

Выбор контрольных вопросов по последней цифре номера зачетной книжки

Теоретические Задания	Последняя цифра номера зачетной книжки									
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	0
Номера контрольных вопросов из перечня для подготовки к зачету в конце учебных материалов	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40

Варианты задач по последним двум цифрам зачетной книжки

Варианты задач	Две последние цифры в зачетной книжке	Варианты задач	Две последние цифры в зачетной книжке
1	01, 26, 51, 76	14	14, 39, 64, 89
2	02, 27, 52, 77	15	15, 40, 65, 90
3	03, 28, 53, 78	16	16, 41, 66, 91
4	04, 29, 54, 79	17	17, 42, 67, 92
5	05, 30, 55, 80	18	18, 43, 68, 93
6	06, 31, 56, 81	19	19, 44, 69, 94
7	07, 32, 57, 82	20	20, 45, 70, 95
8	08, 33, 58, 83	21	21, 46, 71, 96
9	09, 34, 59, 84	22	22, 47, 72, 97
10	10, 35, 60, 85	23	23, 48, 73, 98
11	11, 36, 61, 86	24	24, 49, 74, 99
12	12, 37, 62, 87	25	25, 50, 75, 00
13	13, 38, 63, 88	-	-

Контрольная работа оформляется в тетради 18 листов, на титульный лист наклеивается типовая этикетка с указанием ФИО, группы, номера варианта. Допускается оформление контрольной работы в печатном виде. В этом случае, необходимо придерживаться требований, изложенных в методической инструкции **МИ 01-02-2018** Общие требования к построению и оформлению учебной текстовой документации.

При написании полных ответов на контрольные вопросы следует давать определения терминов, приводить уравнения, схемы химических реакций. Решение задач должно обязательно содержать формулы с объяснением физических величин и их единиц измерения. Нумерация формул, таблиц и рисунков в работе - сквозная. Графики выполняются на миллиметровой бумаге карандашом или же в графическом редакторе в соответствии с требованиями¹. Объем контрольной работы должен составлять не более 25 страниц в печатном виде и не менее 12 страниц в рукописном виде. В конце работы должен быть список использованной литературы, оформленный в соответствии с ГОСТ 7.80-2000; работа подписывается студентом с проставлением даты ее окончания.

¹ Степановских, Е. И. Использование графических зависимостей в физической химии : [учеб. пособие] / Е. И. Степановских, Л. А. Брусницына, Т. А. Алексеева ; [науч. ред. В. Ф. Марков] ; М-во образования и науки рос. Федерации, Урал. федер. ун-т. — Екатеринбург : Изд-во Урал. ун-та, 2017. — 130 с.

Задача 1.

Для химической реакции, указанной в таблице 3 (в скобках после формул указано агрегатное состояние вещества: г - газообразное, ж – жидкое, к – кристаллическое или твердое), вычислить ΔH^0 , ΔS^0 , ΔG^0 , K_p при $T = 298$ К. При решении этой задачи необходимо пользоваться справочником².

Сделайте заключение:

1. Является данная реакция экзотермической или эндотермической?
2. Как изменилась энтропия системы после протекания реакции? Беспорядок в реакционной системе повышается или понижается?
3. Чему равно изменение свободной энергии Гиббса? Протекает ли данная реакция самопроизвольно при стандартных условиях?³

Таблица 3

Уравнения реакций для термодинамических расчетов

Варианты	Уравнения реакций
1	$4\text{NH}_3 (\text{г}) + 5\text{O}_2 (\text{г}) = 6\text{H}_2\text{O} (\text{г}) + 4\text{NO} (\text{г})$
2	$\text{CCl}_4 (\text{ж}) + 4 \text{H}_2 (\text{г}) = \text{CH}_4 (\text{г}) + 4\text{HCl} (\text{г})$
3	$2\text{S}_2 (\text{к}) + \text{CH}_4 (\text{г}) = 2\text{H}_2\text{S} (\text{г}) + \text{CS}_2 (\text{ж})$
4	$\text{CO} (\text{г}) + 3\text{H}_2 (\text{г}) = \text{CH}_4 (\text{г}) + \text{H}_2\text{O} (\text{г})$
5	$\text{Cl}_2 (\text{г}) + \text{CO} (\text{г}) = \text{COCl}_2 (\text{г})$
6	$\text{CH}_3\text{Cl} (\text{г}) + \text{NH}_3 (\text{г}) = \text{CH}_3\text{NH}_2 (\text{г}) + \text{HCl} (\text{г})$
7	$6\text{CH}_4 (\text{г}) + \text{O}_2 (\text{г}) = 2\text{C}_2\text{H}_2 (\text{г}) + 2\text{CO} (\text{г}) + 10\text{H}_2 (\text{г})$
8	$\text{H}_2 (\text{г}) + \text{CCl}_4 (\text{ж}) = \text{CHCl}_3 (\text{ж}) + \text{HCl} (\text{г})$
9	$\text{C}_2\text{H}_4 (\text{г}) + \text{H}_2\text{O} (\text{г}) = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} (\text{г})$
10	$2\text{NO} (\text{г}) + \text{Cl}_2 (\text{г}) = 2\text{NOCl} (\text{г})$
11	$2\text{NO}_2 (\text{г}) = 2\text{NO} (\text{г}) + \text{O}_2 (\text{г})$
12	$\text{FeO} (\text{к}) + \text{CO} (\text{г}) = \text{Fe} (\text{к}) + \text{CO}_2 (\text{г})$
13	$2\text{NO} (\text{г}) + \text{O}_2 (\text{г}) = 2\text{NO}_2 (\text{г})$
14	$\text{CO} (\text{г}) + \text{H}_2\text{O} (\text{г}) = \text{CO}_2 (\text{г}) + \text{H}_2 (\text{г})$
15	$2\text{N}_2 (\text{г}) + \text{O}_2 (\text{г}) = 2\text{N}_2\text{O} (\text{г})$
16	$2\text{CO} (\text{г}) + \text{O}_2 (\text{г}) = 2\text{CO}_2 (\text{г})$
17	$4\text{HCl} (\text{г}) + \text{O}_2 (\text{г}) = 2\text{H}_2\text{O} (\text{г}) + 2\text{Cl}_2 (\text{г})$
18	$\text{N}_2 (\text{г}) + 3 \text{H}_2 (\text{г}) = 2 \text{NH}_3 (\text{г})$
19	$6\text{CH}_4 (\text{г}) + \text{O}_2 (\text{г}) = 2\text{C}_2\text{H}_2 (\text{г}) + 2\text{CO} (\text{г}) + 10\text{H}_2 (\text{г})$
20	$4\text{HI} (\text{г}) + \text{O}_2 (\text{г}) = 2\text{H}_2\text{O} (\text{г}) + 2\text{I}_2 (\text{к})$
21	$2\text{N}_2 (\text{г}) + 6 \text{H}_2\text{O} (\text{г}) = 4\text{NH}_3 (\text{г}) + 3\text{O}_2 (\text{г})$
22	$\text{CH}_3\text{I} (\text{г}) + \text{NH}_3 (\text{г}) = \text{CH}_3\text{NH}_2 (\text{г}) + \text{HI} (\text{г})$
23	$2\text{NO} (\text{г}) + \text{Cl}_2 (\text{г}) = 2\text{NOCl} (\text{г})$

² Краткий справочник физико-химических величин / Под ред. А.А. Равделя, А.М. Пономаревой. - СПб.: Иван Федоров, 2002 - 239 с.

³ Клебанов, А.В. Задачник по физической химии. второй закон термодинамики: методическая разработка / А.В. Клебанов, М.А.Бандюк. – Могилев: Могилевский государственный университет им. А.А. Кулешова, 2012. – 51 с.

24	$4\text{HBr}(\text{r}) + \text{O}_2(\text{r}) = 2\text{H}_2\text{O}(\text{r}) + 2\text{Br}_2(\text{r})$
25	$2\text{N}_2(\text{r}) + 6\text{H}_2\text{O}(\text{r}) = 4\text{NH}_3(\text{r}) + 3\text{O}_2(\text{r})$

Задача 2.

Определить изменение энтропии [ΔS^0 , Дж/(моль·К)] при протекании реакции (табл. 4) при давлении $1,013 \cdot 10^5$ Н/м² и температуре 25 °С, а также теплоту реакции обратимого процесса (ΔH_{298}^0), зная электродвижущую силу (E_{298}^0 , В) и сделать вывод о возможности протекания самопроизвольного процесса.

Таблица 4

Уравнения реакций для термодинамических расчетов

Варианты	Реакции	E_{298}^0 , В	ΔH_{298}^0 , кДж/ моль
1	$\text{Pb}(\text{т}) + 2\text{AgCl}(\text{т}) = \text{PbCl}_2(\text{aq}) + 2\text{Ag}(\text{т})$	0,490	-105,5
2	$\text{Hg}_2\text{Cl}_2 + 2\text{KBr} = \text{Hg}_2\text{Br}_2 + 2\text{KCl}$	0,128	-29,54
3	$\text{Pb} + \text{Hg}_2\text{Cl}_2(\text{т}) = \text{PbCl}_2 + 2\text{Hg}$	0,394	-128,98
4	$\text{Cd} + 2\text{AgCl}(\text{т}) = \text{CdCl}_2 + 2\text{Ag}$	0,625	-136,4
5	$\text{TI}(\text{т}) + \text{AgCl}(\text{т}) = \text{TI}(\text{т}) + \text{Ag}$	0,558	-78,17
6	$2\text{Ag} + \text{Hg}_2\text{Cl}_2(\text{т}) = 2\text{AgCl} + 2\text{Hg}$	0,046	+ 11,25
7	$\text{Hg}_2\text{Cl}_2(\text{т}) + 2\text{KOH}(\text{aq}) = \text{Hg}_2\text{O}(\text{т}) + 2\text{KCl}(\text{т}) + \text{H}_2\text{O}$	0,1542	+ 13,73
8	$\text{CuAc}_2(\text{aq}) + \text{Pb} = \text{PbAc}_2(\text{aq}) + \text{Cu}$	0,4764	+69,09
9	$\text{Zn} + \text{CuSO}_4(\text{aq}) = \text{Cu} + \text{ZnSO}_4(\text{aq})$	1,100	-207,1
10	$\text{Ag}(\text{т}) + 1/2\text{I}_2(\text{т}) = \text{AgI}(\text{т})$	0,688	-64,2
11	$\text{Ag} + 1/2\text{Br}_2(\text{ж}) = \text{AgBr}$	0,994	-99,16
12	$2\text{Hg} + \text{Br}_2(\text{ж}) = \text{Hg}_2\text{Br}_2$	0,925	-206,77
13	$2\text{Hg} + \text{Cl}_2(\text{г}) = \text{Hg}_2\text{Cl}_2$	1,092	-264,85
14	$\text{Pb}(\text{т}) + \text{I}_2(\text{т}) = \text{PbI}_2(\text{т})$	0,662	-175,1
15	$\text{PbO}_2(\text{т}) + \text{Pb}(\text{т}) + 2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq}) = 2\text{PbSO}_4(\text{т}) + 2\text{H}_2\text{O}$	1,581	-608,68
16	$\text{Cd}(\text{т}) + \text{Cl}_2(\text{г}) = \text{CdCl}_2(\text{т})$	1,763	-389,0
17	$\text{Cd}(\text{т}) + \text{Br}_2(\text{ж}) = \text{CdBr}_2(\text{т})$	1,468	-314,5
18	$\text{Cu}(\text{т}) + \text{Cl}_2(\text{г}) = \text{CuCl}_2(\text{т})$	1,023	-205,9
19	$\text{Cu}(\text{т}) + 1/2\text{I}_2(\text{т}) = \text{CuI}(\text{т})$	0,025	-695,3
20	$\text{Cu}(\text{т}) + 1/2\text{Br}_2(\text{ж}) = \text{CuBr}(\text{т})$	0,544	-105,1
21	$\text{Cu}(\text{т}) + 1/2\text{Cl}_2(\text{г}) = \text{CuCl}(\text{т})$	0,839	-134,7
22	$\text{Mg}(\text{т}) + \text{Cl}_2(\text{г}) = \text{MgCl}_2(\text{т})$	3,723	-134,7
23	$\text{Ni}(\text{т}) + \text{Cl}_2(\text{г}) = \text{NiCl}_2(\text{т})$	1,610	—315,9
24	$\text{Zn}(\text{т}) + \text{Cl}_2(\text{г}) = \text{ZnCl}_2(\text{т})$	2,123	—415,9
25	$\text{Fe}(\text{т}) + \text{Cl}_2(\text{г}) = \text{FeCl}_2(\text{т})$	1,800	—342,7

Задача 3.

При изучении кинетики реакции первого порядка $A \rightarrow B$ получены данные для построения кинетической кривой исходного вещества (табл. 5). Постройте кинетическую кривую (график зависимости концентрации (с) от времени) и выполните действия:

а) определите по кривой скорости реакции на пятой и десятой минуте от начала процесса;

б) постройте график зависимости $\ln c = f(t)$ и найдите по нему величину константы скорости реакции;

в) определите по кинетической кривой $c = f(t)$ время полупревращения;

г) вычислите константу скорости реакции графическим интегральным методом;

д) постройте кинетическую кривую продукта реакции⁴.

Таблица 5

Экспериментальные данные для построения кинетических кривых

Варианты	Показатели	Значения						
		0	3	5	7	12	20	30
1	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	100,00	54,88	36,79	24,66	9,07	1,83	0,25
2	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	100,00	48,68	30,12	18,64	5,61	0,82	0,07
3	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	100,00	51,69	33,29	21,44	7,14	1,23	0,14
4	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	100,00	56,55	38,67	26,45	10,23	2,24	0,33
5	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	100,00	58,27	40,66	28,37	11,53	2,73	0,45
6	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	100,00	60,05	42,74	30,42	13,00	3,34	0,61
7	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	100,00	53,26	34,99	22,99	8,05	1,50	0,18
8	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30

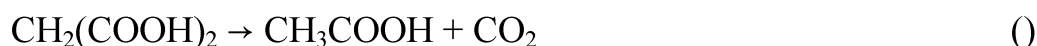
⁴ Степановских, Е.И. Химическая кинетика: решение задач : учеб.-метод. пособие / Е. И. Степановских, Т. В. Виноградова, Л. А. Брусницына ; [науч. ред. В. Ф. Марков] ; М-во науки и высш. образования Рос. Федерации, Урал. федер. ун-т. — Екатеринбург : Изд-во Урал. ун-та, 2019. — 176 с.

	Концентрация А, моль/м ³	100,00	50,16	31,66	19,99	6,33	1,01	0,10
9	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	90,00	52,45	36,59	25,53	10,38	2,46	0,41
10	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	90,00	50,90	34,81	23,80	9,21	2,01	0,30
11	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	90,00	49,39	33,11	22,19	8,16	1,65	0,22
12	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	90,00	47,93	31,49	20,69	7,24	1,35	0,17
13	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	90,00	46,52	29,96	19,29	6,42	1,10	0,12
14	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	90,00	45,14	28,50	17,99	5,70	0,90	0,09
15	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	90,00	43,81	27,11	16,77	5,05	0,74	0,07
16	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	110,00	53,54	33,13	20,50	6,17	0,91	0,08
17	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	110,00	55,17	34,83	21,99	6,96	1,11	0,11
18	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	110,00	56,85	36,62	23,58	7,85	1,35	0,15
19	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	110,00	58,59	38,49	25,29	8,85	1,65	0,20
20	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	110,00	60,37	40,47	27,13	9,98	2,01	0,27
21	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	110,00	62,21	42,54	29,09	11,25	2,46	0,37
22	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	110,00	64,10	44,72	31,20	12,69	3,01	0,50

23	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	110,00	63,05	42,51	30,12	11,09	2,00	0,37
24	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	100,00	60,95	40,16	27,82	10,08	1,67	0,32
25	Время, мин	0	3	5	7	12	20	30
	Концентрация А, моль/м ³	100,00	59,54	39,65	29,38	11,50	2,04	0,26

Задача 4.

Константа скорости реакции разложения малоновой кислоты



при температуре t_1 равна k_1 (табл. 6), а при температуре t_2 она равна k_2 . Чему равна константа скорости этой реакции при температуре t_3 ?⁵

Выполните действия:

- 1) запишите уравнение Аррениуса в дифференциальной и интегральной форме;
- 2) определите по полученному уравнению значение энергии активации (E_a , кДж/моль);
- 3) используйте найденную величину для определения константы скорости реакции при температуре t_3 .

Таблица 6

Кинетические экспериментальные данные

Варианты	$k_1, \text{мин}^{-1}$	$t_1, ^\circ\text{C}$	$k_2, \text{мин}^{-1}$	$t_2, ^\circ\text{C}$	$t_3, ^\circ\text{C}$
1	0,0684	154	0,0180	140	147
2	0,0624	153	0,0150	138	149
3	0,0516	151	0,0125	136	138
4	0,0420	149	0,0101	134	145
5	0,0360	147	0,0096	133	140
6	0,0300	145	0,0078	131	140
7	0,0250	143	0,0064	129	130
8	0,0220	142	0,0046	126	130
9	0,0684	154	0,0150	138	142
10	0,0624	153	0,0101	134	140
11	0,0684	154	0,0180	140	145

⁵ Степановских, Е. И. Химическая кинетика: решение задач : учеб.-метод. пособие / Е. И. Степановских, Т. В. Виноградова, Л. А. Брусницына ; [науч. ред. В. Ф. Марков] ; М-во науки и высш. образования Рос. Федерации, Урал. федер. ун-т. — Екатеринбург : Изд-во Урал. ун-та, 2019. — 176 с.

12	0,0624	153	0,0150	138	142
13	0,0516	151	0,0125	136	142
14	0,0420	149	0,0101	134	138
15	0,0360	147	0,0096	133	142
16	0,0300	145	0,0078	131	142
17	0,0250	143	0,0064	129	132
18	0,0220	142	0,0046	126	132
19	0,0684	154	0,0150	138	140
20	0,0624	153	0,0101	134	144
21	0,0438	150	0,0213	140	145
22	0,0289	144	0,0070	130	137
23	0,0400	148	0,0118	135	141
24	0,0250	143	0,0125	136	139
25	0,0420	149	0,0064	129	140

Задача 5.

Для электролита, указанного в табл. 7, вычислите ионную силу раствора и средний ионный коэффициент активности в водном растворе концентрации m , моль/кг при 298 К⁶.

Таблица 7

Данные для расчета ионной силы раствора и среднего ионного коэффициента активности

Варианты	Электролиты	m , моль/кг	Варианты	Электролиты	m , моль/кг
1	AlCl ₃	$1 \cdot 10^{-4}$	14	FeCl ₂	$1 \cdot 10^{-3}$
2	CaCl ₂	$1 \cdot 10^{-3}$	15	Cr ₂ (SO ₄) ₃	$5 \cdot 10^{-4}$
3	MgCl ₂	$5 \cdot 10^{-4}$	16	LaBr ₃	$1 \cdot 10^{-4}$
4	LaCl ₃	$1 \cdot 10^{-4}$	17	CuCl ₂	$1 \cdot 10^{-3}$
5	K ₃ Fe(CN) ₆	$5 \cdot 10^{-4}$	18	LaCl ₃	$5 \cdot 10^{-4}$
6	SnCl ₂	$1 \cdot 10^{-3}$	19	CaCl ₂	$1 \cdot 10^{-4}$
7	Na ₂ SO ₄	$1 \cdot 10^{-3}$	20	Cr ₂ (SO ₄) ₃	$1 \cdot 10^{-3}$
8	Pb(NO ₃) ₂	$1 \cdot 10^{-3}$	21	Al(ClO ₃) ₃	$1 \cdot 10^{-3}$
9	Al(ClO ₃) ₃	$1 \cdot 10^{-4}$	22	Fe(NO ₃) ₃	$1 \cdot 10^{-3}$
10	BaCl ₂	$1 \cdot 10^{-4}$	23	K ₂ SO ₄	$1 \cdot 10^{-4}$
11	BaCl ₂	$1 \cdot 10^{-3}$	24	FeCl ₃	$5 \cdot 10^{-4}$
12	K ₄ Fe(CN) ₆	$5 \cdot 10^{-4}$	25	LaCl ₃	$1 \cdot 10^{-3}$
13	Al ₂ (SO ₄) ₃	$1 \cdot 10^{-4}$	-	-	-

⁶ Степановских, Е. И. Ионные системы: решение задач : учеб.-метод. пособие / Е. И. Степановских, Т. В. Виноградова, Л. А. Брусницына ; [науч. ред. В. Ф. Марков] ; М-во образование и науки Рос. Федерации, Урал. федер. ун-т. — Екатеринбург : Изд-во Урал. ун-та, 2018. — 220 с.

Задача 6.

При 298 К найти значение стандартной электродвижущей силы гальванического элемента, приведенного в табл. 8, по термодинамическим данным и сравнить полученное значение с ЭДС, вычисленной через стандартные электродные потенциалы.

Необходимо выполнить действия:

- 1) написать уравнения реакций, протекающих на электродах гальванического элемента;
- 2) написать уравнение итоговой реакции;
- 3) записать уравнение Нернста по итоговой реакции и рассчитать ЭДС⁷.

Таблица 8

Данные для расчета электродвижущей силы гальванического элемента

Варианты	Схемы гальванического элемента
1	Ag, AgBr _{ТВ} KBr (<i>a</i> = 1,0 моль/л) Hg ₂ Br _{2ТВ} , Hg Ag
2	Ag Pt, H ₂ HCl (<i>a</i> = 1,0 моль/л) AgCl _{ТВ} , Ag
3	Pb, PbCl _{2ТВ} HCl (<i>a</i> = 1,0 моль/л) H ₂ , Pt Pb
4	Pb, PbCl _{2ТВ} CuCl ₂ (<i>a</i> = 1,0 моль/л) Cu Pb
5	Zn ZnCl ₂ (<i>a</i> = 1,0 моль/л) AgCl _{ТВ} , Ag Zn
6	Pb Cd CdSO ₄ (<i>a</i> = 1,0 моль/л) PbSO _{4ТВ} Pb
7	Pb, PbSO _{4ТВ} CuSO ₄ (<i>a</i> = 1,0 моль/л) Cu Pb
8	Pb, PbSO _{4ТВ} K ₂ SO ₄ (<i>a</i> = 1,0 моль/л) Hg ₂ SO _{4ТВ} , Hg Pb
9	Pb, PbCl _{2ТВ} KCl (<i>a</i> = 1,0 моль/л) Hg ₂ Cl _{2ТВ} , Hg Pb
10	Pb, PbBr _{2ТВ} KBr (<i>a</i> = 1,0 моль/л) AgBr _{ТВ} , Ag Pb
11	Ag Pb, PbCl _{2ТВ} HCl (<i>a</i> = 1,0 моль/л) AgCl _{ТВ} , Ag
12	Ag Pt, H ₂ HCl (<i>a</i> = 1,0 моль/л) Hg ₂ Cl _{2ТВ} , Hg Ag
13	Pb Zn ZnSO ₄ (<i>a</i> = 1,0 моль/л) PbSO _{4ТВ} Pb
14	Pb Fe FeSO ₄ (<i>a</i> = 1,0 моль/л) PbSO _{4ТВ} Pb
15	Fe FeCl ₂ (<i>a</i> = 1,0 моль/л) AgCl _{ТВ} , Ag Fe
16	Cd CdCl ₂ (<i>a</i> = 1,0 моль/л) AgCl _{ТВ} , Ag Cd
17	Cd CdCl ₂ (<i>a</i> = 1,0 моль/л) PbCl _{2ТВ} , Pb Cd
18	Zn ZnCl ₂ (<i>a</i> = 1,0 моль/л) PbCl _{2ТВ} , Pb Zn
19	Fe FeCl ₂ (<i>a</i> = 1,0 моль/л) PbCl _{2ТВ} , Pb Fe
20	Ag Pb, PbCl _{2ТВ} KCl (<i>a</i> = 1,0 моль/л) AgCl _{ТВ} , Ag
21	Fe FeCl ₂ (<i>a</i> = 1,0 моль/л) PbCl _{2ТВ} , Pb Fe
22	Zn ZnCl ₂ (<i>a</i> = 1,0 моль/л) AgCl _{ТВ} , Ag Zn
23	Fe FeSO ₄ (<i>a</i> = 0,1 моль/л) PbSO _{4ТВ} Pb Fe
24	Pb, PbCl _{2ТВ} HCl (<i>a</i> = 0,1 моль/л) H ₂ , Pt Pb

⁷ Степановских, Е. И. Ионные системы: решение задач : учеб.-метод. пособие / Е. И. Степановских, Т. В. Виноградова, Л. А. Брусницына ; [науч. ред. В. Ф. Марков] ; М-во образование и науки Рос. Федерации, Урал. федер. ун-т. — Екатеринбург : Изд-во Урал. ун-та, 2018. — 220 с.

Задача 7.

Используя данные по зависимости удельного сопротивления r , Ом·м водных растворов веществ А и В от молярной концентрации эквивалентов $C_{эк}$ (табл. 9 - 11) выполнить действия⁸:

1) построить графики зависимости удельной α и молярной (эквивалентной) электрической проводимости λ растворов А и В от концентрации $C_{эк}$.

2) рассчитать константы диссоциации А и В и проверить, подчиняются ли растворы веществ А и В в воде закону разведения Оствальда.

3) определить для веществ А и В по данным зависимости молярной (эквивалентной) электрической проводимости λ от концентрации $C_{эк}$ молярную электрическую проводимость при бесконечном разведении λ_{∞} и сопоставить результат со справочными значениями⁹, рассчитанными по предельным молярным электрическим проводимостям соответствующих ионов.

Таблица 9

Список веществ для разных вариантов

Варианты	Вещества		Варианты	Вещества	
	А	В		А	В
1	H ₂ CN	HCl	14	H ₂ CN	HNO ₃
2	HNO ₂	HI	15	HNO ₂	KIO ₃
3	HOCl	HNO ₃	16	HOCl	NaBrO ₃
4	HCOOH	HIO ₃	17	NH ₄ OH	CH ₃ COOK
5	CH ₃ COOH	NaBrO ₃	18	H ₂ CN	HI
6	(CH ₃) ₂ AsO·OH	KCNS	19	HNO ₂	HNO ₃
7	C ₆ H ₅ OH	KBrO ₃	20	HOCl	HIO ₃
8	C ₆ H ₅ COOH	CH ₃ COONa	21	HCOOH	NaBrO ₃
9	CH ₃ COOH	KCNS	22	HCOOH	KCNS
10	(CH ₃) ₂ AsO·OH	KBrO ₃	23	CH ₃ COOH	HCl
11	C ₆ H ₅ OH	CH ₃ COONa	24	C ₆ H ₅ OH	KBrO ₃
12	C ₆ H ₅ COOH	CH ₃ COOK	25	C ₆ H ₅ COOH	HI
13	NH ₄ OH	HCl	-		

⁸ Яргаева, В. А. Физическая химия: вопросы и многовариантные задачи : учебное пособие / В. А. Яргаева ; [науч. ред. Л. И. Чекмарева]. - Хабаровск : Изд-во Тихоокеан. гос. ун-та, 2017. - 110 с.

⁹ Краткий справочник физико-химических величин / Под ред. А.А. Равделя, А.М. Пономаревой. - СПб.: Иван Федоров, 2002 - 239 с.

Таблица 10

Удельные сопротивления веществ различных концентраций

Концентрация $C_{эк}$, кмоль/м ³	Удельное сопротивление ρ , Ом·м								
	HCN	HNO ₂	HOCl	HCOOH	CH ₃ COOH	(CH ₃) ₂ AsO·O H	C ₆ H ₅ OH	C ₆ H ₅ COOH	NH ₄ OH
0,100	3,10·10 ³	4,32	927	6,06	19,6	131	3,1·10 ³	9,75	2,55
0,050	4,37·10 ³	5,70	1390	8,91	27,6	180	10,8·10 ³	14,10	10,30
0,030	5,84·10 ³	7,50	1810	10,30	34,8	235	14,5·10 ³	18,50	14,50
0,010	10,1·10 ³	13,40	3120	18,20	61,0	402	23,5·10 ³	31,40	25,80
0,005	14,3·10 ³	20,40	4560	25,90	87,0	582	32,7·10 ³	48,80	100,00
0,003	18,3·10 ³	26,80	5560	35,80	103,0	796	41,5·10 ³	57,90	143,00
0,001	31,9·10 ³	52,70	10000	68,50	185,0	1310	74,6·10 ³	10,40	251,00

Таблица 11

Удельные сопротивления веществ различных концентраций

Концентрация $C_{эк}$, кмоль/м ³	Удельное сопротивление ρ , Ом·м								
	HCl	HI	HNO ₃	HIО ₃	NaBrO ₃	KCNS	KBrO ₃	CH ₃ COONa	CH ₃ COOK
0,100	0,256	0,2542	0,261	0,360	1,17	0,832	0,982	1,37	1,035
0,050	0,501	0,5000	0,514	0,645	2,21	1,600	1,780	2,60	1,970
0,020	1,230	1,2200	1,245	1,455	5,24	3,810	4,240	6,18	4,730
0,010	2,430	2,4300	2,470	2,780	10,20	7,460	8,250	12,00	9,220
0,005	4,820	4,8200	4,900	5,310	21,00	14,500	16,300	23,40	18,200
0,002	11,900	12,100	12,100	13,200	48,60	36,000	40,000	57,00	44,500
0,001	27,700	23,8000	24,200	26,000	95,20	71,400	79,200	113,00	87,600

Задача 8.

Решить задачу¹⁰ на закон распределения и его практическое применение: экстрагирование веществ из растворов (табл. 12).

Таблица 12

Задачи на закон распределения

Варианты	Условия задач
1	Вычислить коэффициент распределения хинона между эфиром и водой при 19,5 °С, если концентрации хинона (моль/л) в воде равны 0,002915 и

¹⁰ Яргаева, В. А. Физическая химия: вопросы и многовариантные задачи : учебное пособие / В. А. Яргаева ; [науч. ред. Л. И. Чекмарева]. - Хабаровск : Изд-во Тихоокеан. гос. ун-та, 2017. - 110 с.

	0,008415, а в эфире, соответственно, 0,00893 и 0,02714.
2	Коэффициент распределения йода между четыреххлористым углеродом и водой при 25 °С равен 85,47. Какой объем четыреххлористого углерода необходимо взять, чтобы однократным экстрагированием извлечь из 0,5 л водного раствора: а) 99,9; б) 99,0; в) 90,0 % йода?
3	Коэффициент распределения йода между амиловым спиртом и водой $C_{\text{спирт}}/C_{\text{вода}}$ при 25 °С равен 230. Вычислить концентрацию йода в амиловом спирте, если равновесная концентрация йода в водном слое равна 0,2 г.
4	Коэффициент распределения йода между амиловым спиртом и водой $C_{\text{спирт}}/C_{\text{вода}}$ при 25 °С равен 230. Вычислить растворимость йода в амиловом спирте, если растворимость йода в воде при 25 °С равна 0,340 г/л.
5	Коэффициент распределения йода между четыреххлористым углеродом и водой равен 85,47. Вычислить концентрацию йода в воде, если после взбалтывания раствора с четыреххлористым углеродом концентрация йода в слое CCl_4 стала 0,1088 моль/л.
6	Коэффициент распределения йода между амиловым спиртом и водой равен 230. Взбалтывают 1 л воды с 400 см ³ амилового спирта, содержащими 2,5 г йода. Вычислить количество йода, перешедшего в водный раствор.
7	Коэффициент распределения этилового спирта между водой и четыреххлористым углеродом при 25 °С равен 41,8. Определить концентрацию спирта в четыреххлористом углероде при той же температуре, если равновесная концентрация спирта в воде: а) 0,406 моль/л; б) 1,477 моль/л.
8	Вычислить концентрацию йода в воде (моль/л), если 250 см ³ амилового спирта, содержащего 10 г/л йода, взболтать с 1 л воды. Коэффициент распределения йода между амиловым спиртом и водой равен 230.
9	При 25 °С раствор, содержащий 10,53 г/л фенола в амиловом спирте, находится в равновесии с водным раствором, содержащим 0,658 г/л фенола. Какое количество фенола будет экстрагировано из 0,500 л 0,4 М водного раствора двукратным извлечением фенола амиловым спиртом? (Для каждой экстракции берется 0,1 л амилового спирта).
10	При 15 °С водный раствор янтарной кислоты (0,7 г/100 см ³) находится в равновесии с эфирным раствором янтарной кислоты (0,13 г/100 см ³). Определить концентрацию янтарной кислоты в эфирном растворе, находящемся в равновесии с водным раствором (концентрация кислоты в воде равна 0,2 моль/л).
11	Коэффициент распределения йода между сероуглеродом и водой равен 588,2. Водный раствор, содержащий 0,2 г/л йода, взболтали с 60 см ³ сероуглерода. Определить степень извлечения йода (%) при однократном извлечении 60 см ³ сероуглерода и при трехкратном взбалтывании порциями по 20 см ³ сероуглерода. Йод имеет одинаковую молекулярную массу в воде и сероуглероде.

12	Коэффициент распределения нормальной масляной кислоты между хлороформом и водой $C_{\text{CHCl}_3}/C_{\text{H}_2\text{O}}$ равен 0,52 при 25 °С. Какое количество масляной кислоты можно извлечь из 100 см ³ 0,5 М раствора масляной кислоты в хлороформе при встряхивании его однократно со 100 см ³ воды и при четырехкратном встряхивании, используя каждый раз по 25 см ³ воды?
13	Коэффициент распределения молочной кислоты между хлороформом и водой $C_{\text{CHCl}_3}/C_{\text{H}_2\text{O}}$ при 25 °С равен 0,0203. Какое количество молочной кислоты можно извлечь из 100 см ³ 0,8 М раствора молочной кислоты в хлороформе 100 см ³ воды?
14	В 1 л раствора хлорида ртути (II) в бензоле содержится 0,5 г HgCl ₂ . Сколько экстрагирований необходимо сделать водой порциями по 20 см ³ , чтобы остаток соли в исходном растворе составлял 1 % от первоначального количества? Коэффициент распределения хлорида ртути (II) между бензолом и водой при 25 °С $C_{\text{C}_6\text{H}_6}/C_{\text{H}_2\text{O}}$ равен 0,084,
15	При распределении янтарной кислоты между водой и эфиром были получены следующие данные: концентрация кислоты (г/100 см ³) в водном растворе 0,121 и 0,07, а в эфире соответственно 0,022 и 0,0128. Показать, что для янтарной кислоты и растворителей эфира и воды справедлив закон распределения в его простейшей форме.
16	При распределении фенола между водой и бензолом были получены следующие данные: C_1 , (в воде), кмоль/м ³ 0,0316 0,123 0,327 0,750 C_2 (в бензоле), кмоль/м ³ 0,077 0,159 0,253 0,390 Вычислить среднее значение коэффициента распределения K и показателя степени n в уравнении закона распределения.
17	Коэффициент распределения йода между четыреххлористым углеродом и водой равен 85,47. Определить равновесную концентрацию йода в водном слое, если 1 л воды взболтать с 200 см ³ раствора йода в четыреххлористом углероде, содержащем 10 г/л йода. Йод в воде и четыреххлористом углероде имеет одинаковую молекулярную массу.
18	1 л водного раствора содержится 0,15 г йода. Какова будет степень извлечения йода из данного раствора 40 см ³ четыреххлористого углерода: а) при однократном извлечении всем количеством растворителя; б) при четырехкратном извлечении порциями по 10 см ³ ? Коэффициент распределения йода между четыреххлористым углеродом и водой равен 85,47.
19	При 15 °С водный раствор янтарной кислоты (1,21 г в 100 см ³) находится в равновесии с эфирным раствором янтарной кислоты (0,22 г в 100 см ³). Определить концентрацию янтарной кислоты в эфирном слое (г/100 см ³), который находится в равновесии с ее водным раствором (0,484 г в 100 см ³). Диссоциацией янтарной кислоты в обоих растворах пренебречь.
20	Вычислить, сколько фенола можно извлечь из 500 см ³ 0,4 М водного раствора фенола при взбалтывании его дважды со 100 см ³ амилового спирта, если при 25 °С раствор, содержащий 10,53 г/л фенола в амиловом

	спирте, находится в равновесии с водным раствором, концентрация которого $C_1 = 0,658$ г/л фенола.
21	<p>При распределении уксусной кислоты между четыреххлористым углеродом и водой были получены следующие её концентрации:</p> <p>$C_1(\text{CCl}_4)$, г/л.....2,92 3,63 7,25 10,7 14,1</p> <p>$C_2(\text{H}_2\text{O})$, г/л..... .48,7 54,2 76,4 93,0 107,0</p> <p>Уксусная кислота в водном растворе имеет нормальную молекулярную массу. Вывести математическое выражение закона распределения для данной системы и определить графическим способом значения коэффициента распределения K и показателя степени n в уравнении закона распределения.</p>
22	<p>При распределении салициловой кислоты между бензолом и водой при 25 °С были получены следующие данные:</p> <p>C_1 моль/л.....0,0163 0,0940 0,210 0,558 0,912</p> <p>C_2, моль/л.....0,0184 0,0977 0,329 1,650 4,340</p> <p>C_1 - концентрация салициловой кислоты в водном слое;</p> <p>C_2 - ее концентрация в бензольном слое.</p> <p>Найти графическим способом значения коэффициента распределения K и показателя степени n в уравнении закона распределения.</p>
23	<p>Распределение иода между CCl_4 и водой при 25 °С определяется следующими данными. В CCl_4 концентрации (мг/л) равны 0,004412; 0,006966; 0,01088; 0,0256, а в воде соответственно — 0,0000516; 0,0000818; 0,0001276; 0,0001276. Сколько миллилитров CCl_4 необходимо взять, чтобы одним экстрагированием извлечь из 100 мл водного раствора: а) 90 %, б) 99,9 % растворенного йода.</p>
24	<p>Концентрации янтарной кислоты (г/л) в воде равны 43,4; 43,8; 47,4, а в эфире соответственно — 7,1; 7,4; 7,9. Показать, что для янтарной кислоты и указанных растворителей применим закон распределения в простейшей его форме.</p>
25	<p>Какое количество йода останется в 1 л водного раствора, который был насыщен при 18 °С, после взбалтывания с 100 см³ сероуглерода CS_2? Растворимость йода при 18 °С в воде 0,28 г/л. Коэффициент распределения йода между сероуглеродом и водой 590.</p>

Задача 9.

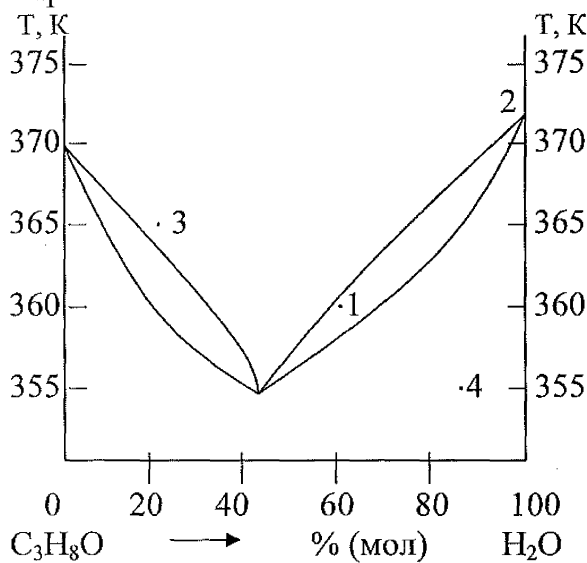
Дана диаграмма кипения двухкомпонентной жидкой системы¹¹.

- 1) назовите диаграмму (укажите тип системы);
- 2) Для фигуративных точек 1, 2, 3, 4 укажите число компонентов, число фаз (указать, какие);

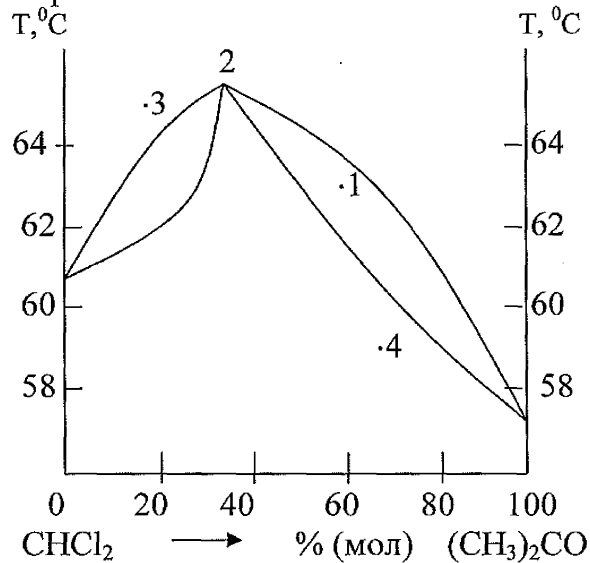
¹¹ Яргаева, В. А. Физическая химия: вопросы и многовариантные задачи : учебное пособие / В. А. Яргаева ; [науч. ред. Л. И. Чекмарева]. - Хабаровск : Изд-во Тихоокеан. гос. ун-та, 2017. - 110 с.

3) рассчитайте по правилу фаз Гиббса число степеней свободы (вариантность) системы в точках 1, 2, 3, 4.

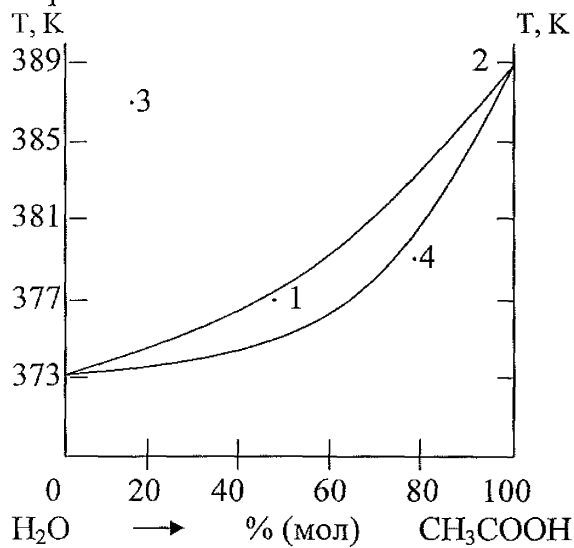
Вариант 1



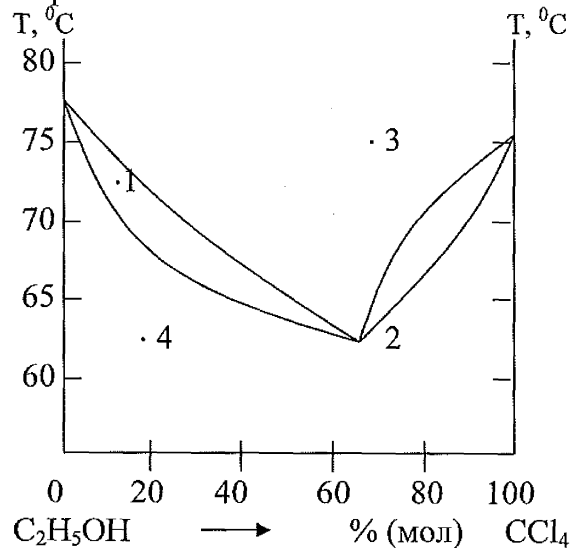
Вариант 2

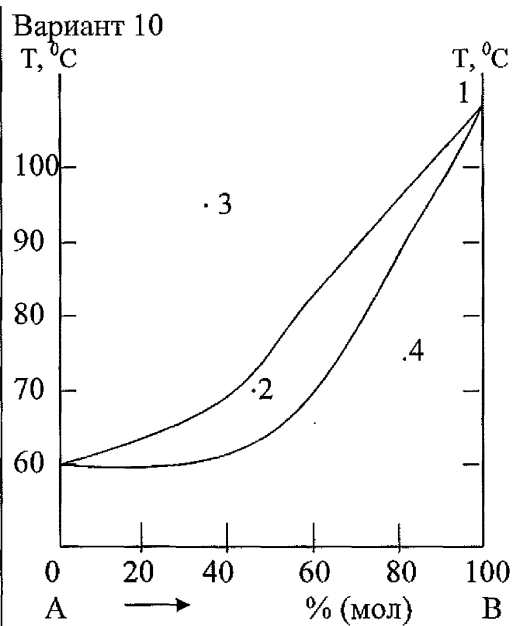
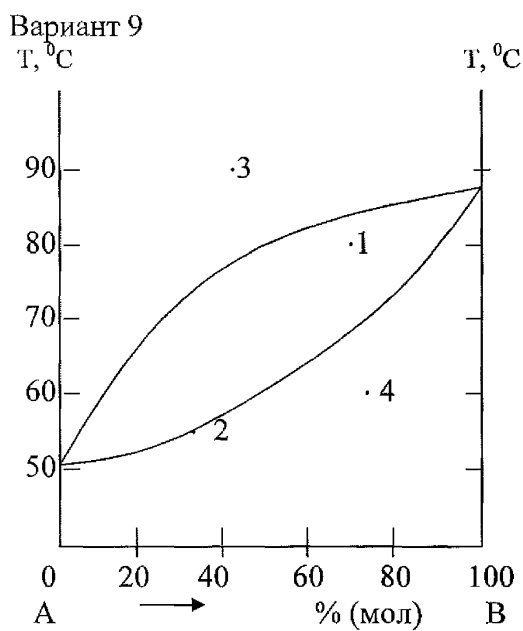
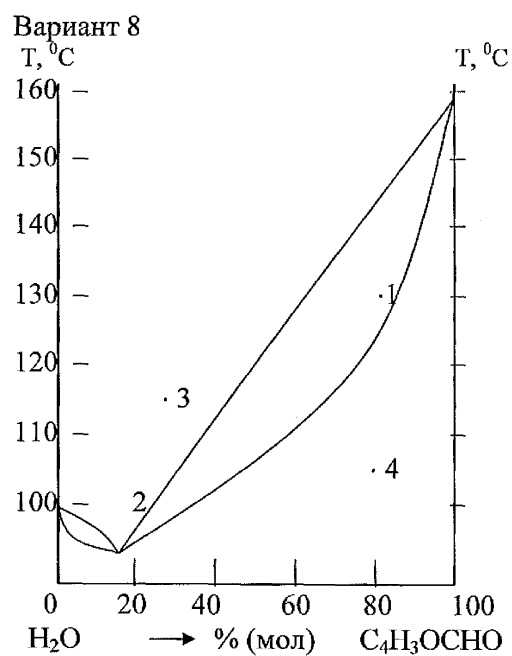
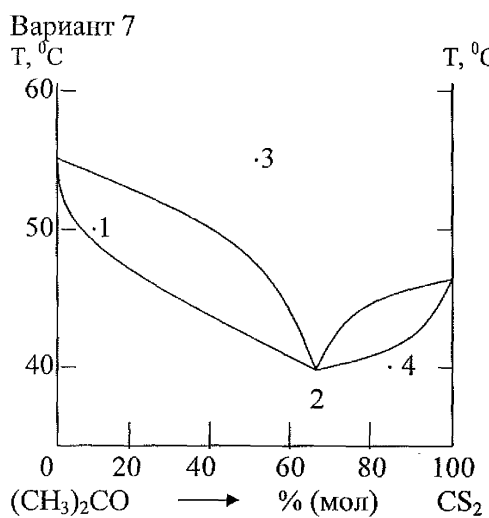
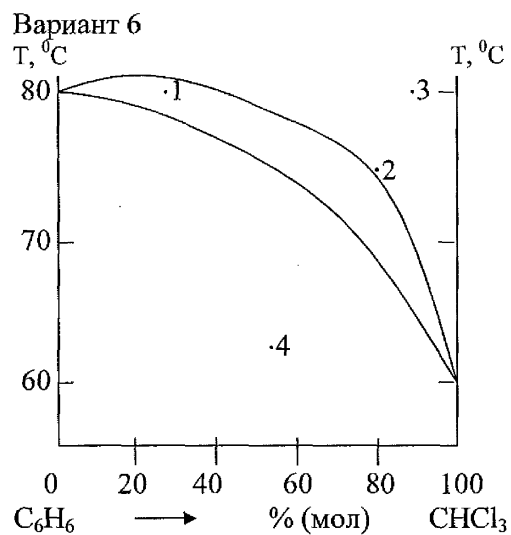
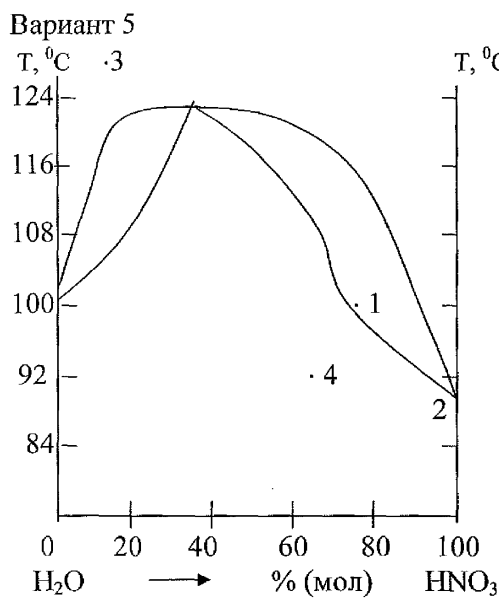


Вариант 3

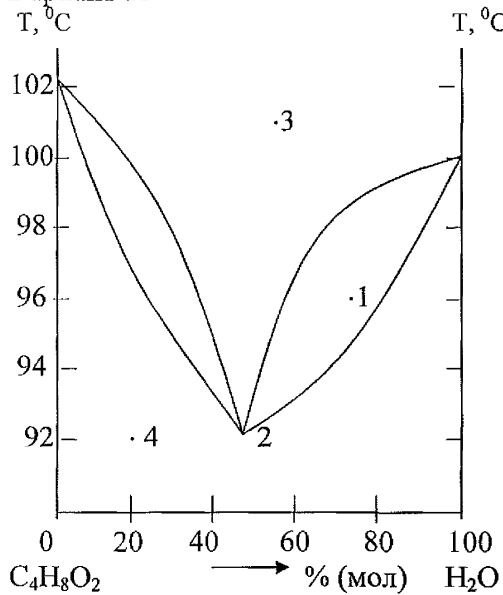


Вариант 4

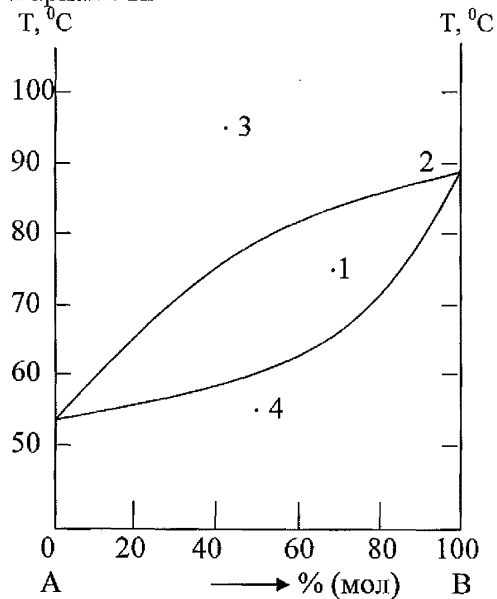




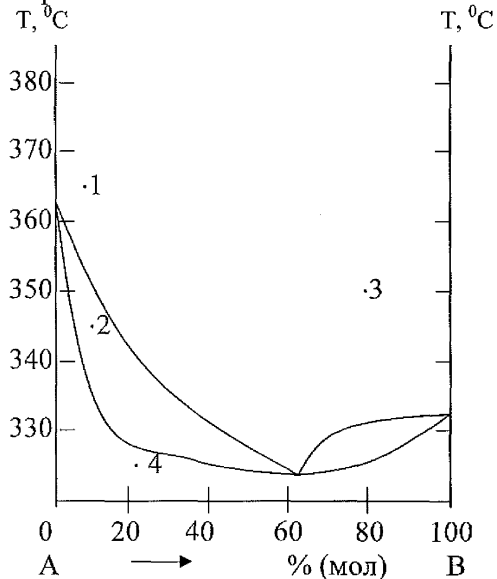
Вариант 11



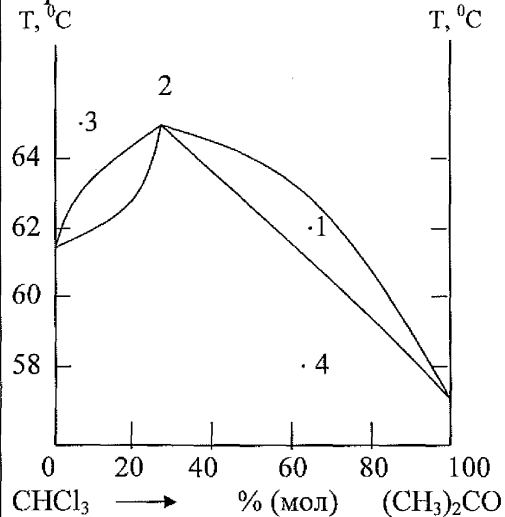
Вариант 12



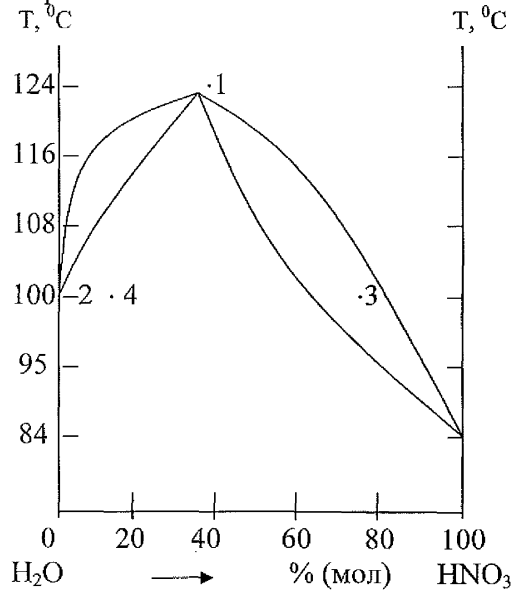
Вариант 13



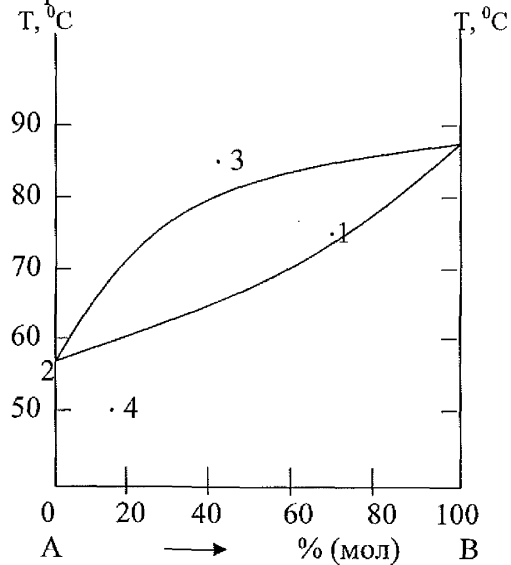
Вариант 14



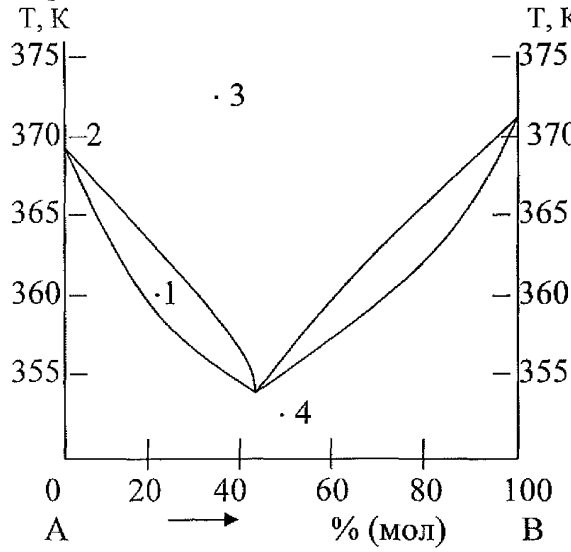
Вариант 15



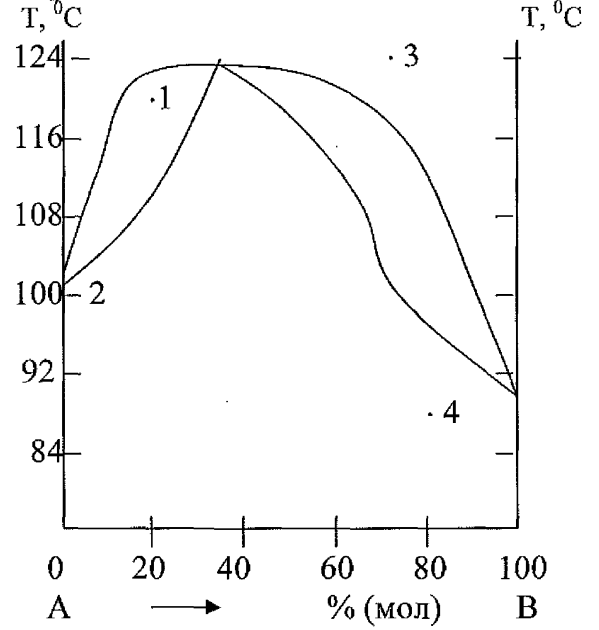
Вариант 16



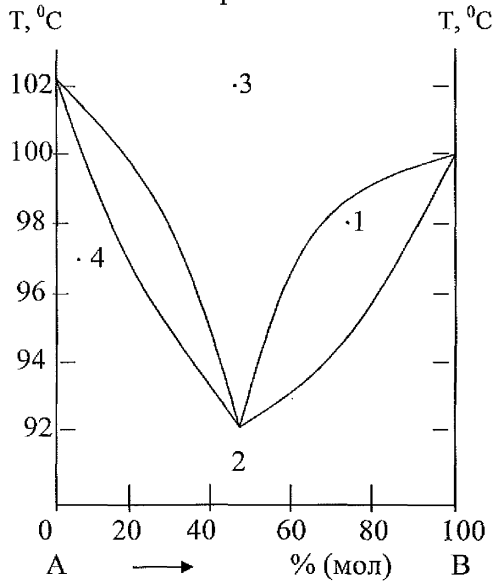
Вариант 17



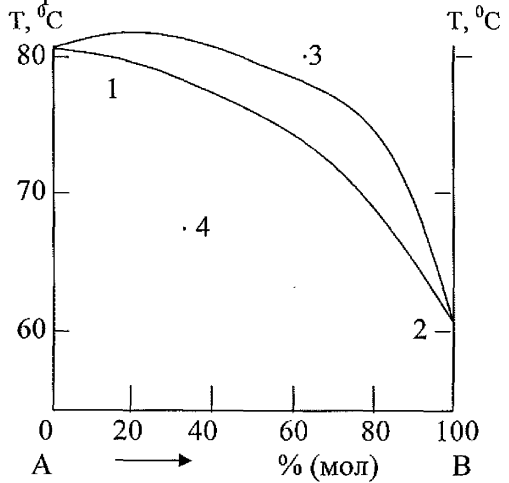
Вариант 18



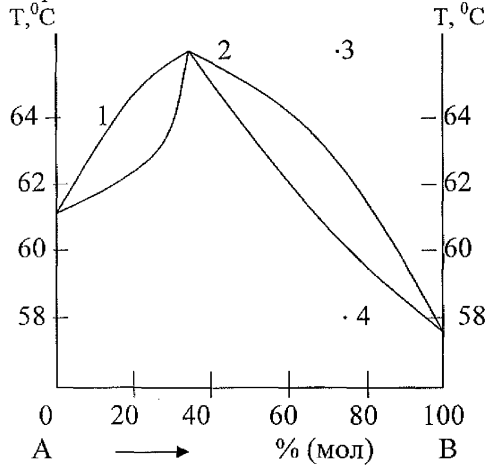
Вариант 19



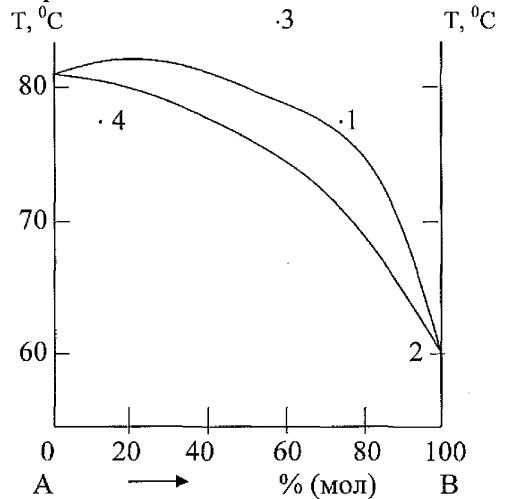
Вариант 20

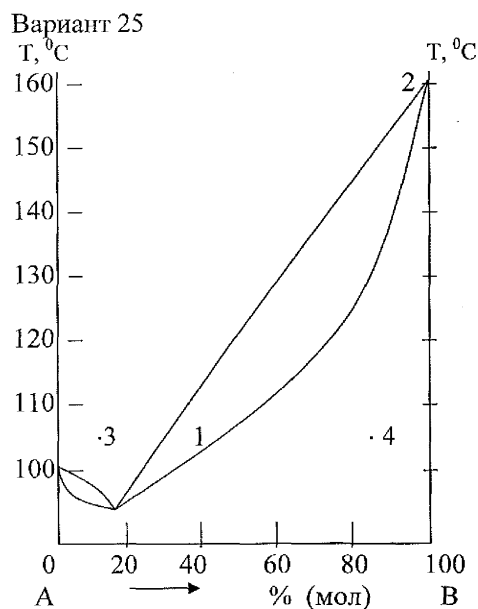
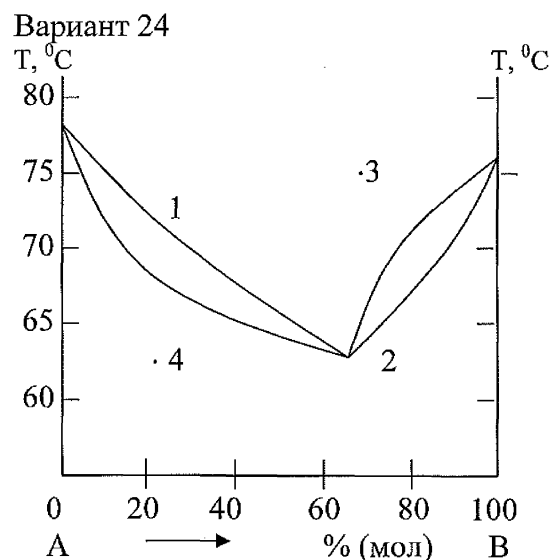
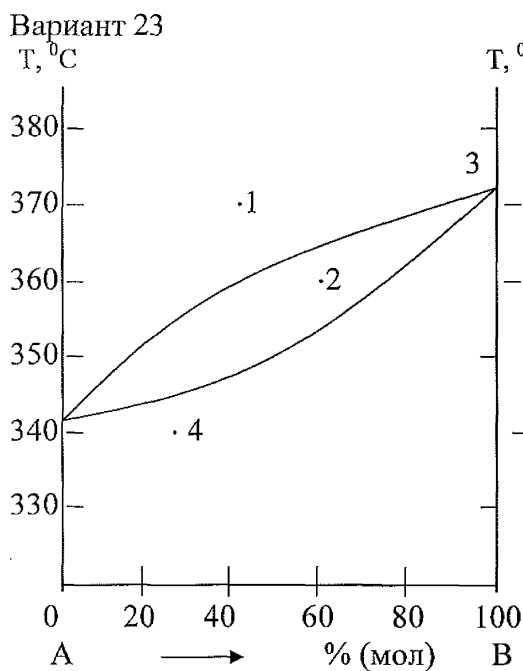


Вариант 21



Вариант 22





Задача 10.

Для приготовления раствора использовали растворители А и вещество С, взяв их в количествах В и Д (табл. 13), соответственно¹². Вычислите коллигативные свойства полученного раствора:

- 1) понижение температуры замерзания;
- 2) повышение температуры кипения;
- 3) осмотическое давление. Значения криоскопической и эбуллиоскопической констант растворителя взять из справочника¹³.

¹² Коллигативные свойства растворов: Методические указания для самостоятельной работы студентов первого курса всех специальностей и форм обучения. / Сост. Т.В. Гомза. — Хабаровск: ХГТУ, Изд-во ХГТУ. 2005 — 20 с.

¹³ Краткий справочник физико-химических величин / Под ред. А.А. Равделя, А.М. Пономаревой. - СПб.: Иван Федоров, 2002 - 239 с.

Данные для расчета коллигативных свойств растворов

Варианты	А (растворитель)	В (объем или масса растворителя)	С (растворенное вещество)	Д (количество растворенного вещества)
1	H ₂ O	2 дм ³	C ₆ H ₁₂ O ₆	0,09 кг
2	H ₂ O	3 кг	CH ₃ OH	19,2 г
3	H ₂ O	100 см ³	CH ₃ CONH ₂	11,8 г
4	H ₂ O	1,5 дм ³	(NH ₂) ₂ CO	0,054 кг
5	H ₂ O	800 см ³	C ₃ H ₅ (OH) ₃	36,8 г
6	H ₂ O	2 кг	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	136,8 г
7	CS ₂	250 г	C ₁₀ H ₁₆ O	30,4 г
8	CS ₂	0,2 кг	C ₂ H ₅ OH	9,2 г
9	CS ₂	400 г	C ₆ H ₆	31,2 г
10	C ₂ H ₅ OC ₂ H ₅	0,5 кг	C ₃ H ₅ (OH) ₃	37 г
11	CCl ₄	200 г	C ₃ H ₅ (OH) ₃	9,2 г
12	CCl ₄	500 г	C ₆ H ₆	0,2 моль
13	CHCl ₃	0,4 кг	CH ₃ OH	6,4 г
14	CHCl ₃	100 г	CH ₃ C(=O)CH ₃	5,8 г
15	CHCl ₃	4 кг	C ₆ H ₆	15,6 г
16	C ₆ H ₆	0,2 кг	S	3,2 г
17	C ₆ H ₆	500 г	C ₁₀ H ₁₆ O	30,4 г
18	C ₆ H ₆	0,1 кг	C ₃ H ₅ (OH) ₃	4,6 г
19	C ₆ H ₆	0,8 кг	CH ₃ COOH	0,2 моль
20	C ₆ H ₆	1,5 кг	CH ₃ C(=O)CH ₃	17,4 г
21	C ₂ H ₅ OH	2 кг	C ₆ H ₁₂ O ₆	144 г
22	C ₂ H ₅ OH	200 г	C ₆ H ₅ NH ₂	9,3 г
23	C ₂ H ₅ OH	0,25 кг	HC(=O)H	9 г
24	C ₂ H ₅ OH	300 г	(NH ₂) ₂ CO	0,018 кг
25	C ₂ H ₅ OH	1,5 кг	C ₆ H ₆	46,8 г

Другие формы текущего контроля

Текущий контроль в процессе изучения дисциплины «Физическая химия» осуществляется посредством следующих форм:

- решение задач и их обсуждение с точки зрения умения формулировать выводы;
- выполнение контрольной работы и обсуждение полученных результатов в виде собеседования;
- учет посещаемости лекций и активность на практических занятиях.

Форма промежуточного контроля

Зачет

Перечень примерных вопросов для подготовки к зачету

1. Предмет исследования физической химии, ее задачи и методы.
2. Влияние температуры на величину константы химического равновесия. Уравнение изохоры и изобары химической реакции.
3. Химическое равновесие и его количественная характеристика. Принцип Ле Шателье – Брауна.
4. Закон действующих масс. Применение закона действующих масс к гетерогенным системам.
5. Растворы и их классификация. Идеальные, реальные, предельно разбавленные, насыщенные растворы.
6. Химический потенциал и парциальные мольные величины.
7. Закономерности давления пара компонента над раствором. Законы Генри, Дальтона, Рауля.
8. Реальные растворы, Активность и коэффициент активности.
9. Диаграммы раствор – пар. Взаимная растворимость жидкостей.
10. Перегонка: простая и фракционная. Перегонка с водяным паром.
11. Азеотропные смеси. Законы Коновалова.
12. Осмотическое давление растворов. Закон Вант-Гоффа.
13. Изменение температуры замерзания растворов. Криоскопия.
14. Изменение температуры кипения растворов. Эбуллиоскопия.
15. Равновесие в системах пар = жидкость, пар = твердое тело.
16. Общее условие равновесия в гетерогенных системах.
17. Порядок реакции и методы его определения.
18. Скорость и константа скорости химической реакции.
19. Кинетические закономерности простых реакций первого, второго и третьего порядков.
20. Кинетические закономерности сложных реакций
21. Влияние температуры на скорость реакции. Правило Вант-Гоффа.
22. Энергия активации. Уравнение Аррениуса.
23. Теория активных столкновений.
24. Фотохимия. Закон фотохимической эквивалентности.
25. Закономерности гомогенного катализа.
26. Гетерогенный катализ.
27. Теория активированного комплекса.
28. Электролиты, их виды.

29. Теория электролитической диссоциации.
30. Электропроводность растворов электролитов. Удельная и молярная электропроводимость.
31. Кондуктометрия. Экспериментальное измерение электропроводности.
32. Подвижность, скорость движения ионов, числа переноса.
33. Типы электродов и области их применения.
34. Электродные потенциалы и электродвижущие силы.
35. Гальванический элемент Даниэля-Якоби.
36. Концентрационные цепи, их типы.
37. Стандартные электродные потенциалы. Уравнение Нернста.
38. Дисперсные системы и их классификация по дисперсности.
39. Методы получения коллоидных систем.
40. Методы очистки коллоидных систем.

Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

Основная литература

Печатные издания

1. Горшков, Владимир Иванович. Основы физической химии: учебник / Горшков Владимир Иванович, Кузнецов Иван Алексеевич. - Москва: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2011. - 407 с.
2. Практикум по физической химии: учеб. пособие / под ред. М.И. Гельфмана. - Санкт-Петербург : Лань, 2004. - 256с.
3. Основы физической химии. Теория и задачи : учеб. пособие / Еремин Вадим Владимирович [и др.]. - Москва: Экзамен, 2005. - 480 с.

Издания из ЭБС

4. Дабижа, Ольга Николаевна. Экспериментальные работы по физической химии [Электронный ресурс]: учеб. пособие / Дабижа Ольга Николаевна. - Чита: ЗабГУ, 2016. - 245 с. - Электронный документ (тип: pdf, размер: 6351 Кб)
5. Дерябин, Владимир Андреевич. Физическая химия дисперсных систем [Электронный ресурс]: Учебное пособие / Дерябин Владимир Андреевич; Дерябин В.А., Фарафонтова Е.П., Кулешов Е.А. - под науч. ред. - Москва: Издательство Юрайт, 2018. – 86. Ссылка на ресурс: <https://www.biblio-online.ru/book/F731C07C-36EE-4356-9A7A-DFB406BC0F0D>.

Дополнительная литература

Печатные издания

6. Физическая химия : учеб. пособие / Афанасьев Борис Николаевич, Акулова Юлия Петровна. - Санкт-Петербург : Лань, 2012. - 464 с.

7. Дабижа, Ольга Николаевна. Основы физической химии : учеб. пособие / Дабижа Ольга Николаевна, Н. А. Коновалова. - Чита : ЗаБИЖТ, 2012. - 150 с.

8. Физическая химия: учебник / Стромберг Армин Генрихович, Семченко Дмитрий Платонович; под ред. А.Г. Стромберга. - Москва : Высш. шк., 2009. - 527 с.

Издания из ЭБС

9. Физическая химия [Электронный ресурс]: учеб. пособие / В.И. Грызунов, И.Р. Кузеев, Е.В. Пояркова, В.И. Полухина, Е.Б. Шабловская, Е.Ю. Приймак, Н.В. Фирсова. - М.: ФЛИНТА, 2014. - Ссылка на ресурс: <http://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785976519633.html>.

10. Кудряшева, Надежда Степановна. Физическая и коллоидная химия [Электронный ресурс]: Учебник и практикум / Кудряшева Надежда Степановна; Кудряшева Н.С., Бондарева Л.Г. - М. : Издательство Юрайт, 2017. - 379. - Ссылка на ресурс: <https://www.biblio-online.ru/book/72CA68BF-9F1C-405D-9725-2CE497E5EEF8>.

Базы данных, информационно-справочные и поисковые системы

11. Электронная библиотека учебных материалов по химии (ресурсы региональных университетов). – Режим доступа: URL: <http://www.chem.msu.ru/rus/elibrary/regions.html>.

12. Химия в сети Internet (сайт химического факультета Воронежского государственного университета). – Режим доступа: URL: <http://www.chem.vsu.ru/content/links.html>.

13. Физическая химия – помощь по химии. – Режим доступа: URL: <http://chembaby.com/fizicheskaya-ximiya/>.

Доцент кафедры химии

_____ Дабижа Ольга Николаевна

Заведующий кафедрой

_____ Салогуб Елена Викторовна