

УТВЕРЖДАЮ:

И.о. декана факультета агрономии
и биотехнологии



Белолобцев А.И.

« 01 » июля 2020 г.

Лист актуализации рабочей программы дисциплины

«Б1.Б.12 Физическая химия»
индекс по учебному плану, наименование

для подготовки бакалавров
Направление: 19.03.01 – Биотехнология
Направленность: биотехнология
Форма обучения: очная
Год начала подготовки: 2017
Курс: 2
Семестр: 3,4

В рабочую программу не вносятся изменения. Программа актуализирована для 2020 г. начала подготовки.

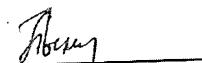
Разработчики: Григорьева М.В., кандидат педагогических наук, доцент кафедры химии, Старых С.Э., кандидат биологических наук, профессор кафедры химии.

Рабочая программа пересмотрена и одобрена на заседании

кафедры химии протокол № 13 от « 30 » июня 2020 г.

Лист актуализации (электронная версия) принят на хранение:

Заведующий выпускающей кафедрой генетики, биотехнологии, селекции и семеноводства



Пыльнев В.В., д.б.н., профессор

« 01 » июля 2020 г.

Методический отдел УМУ: _____ «__» _____ 2020 г.



МИНИСТЕРСТВО СЕЛЬСКОГО ХОЗЯЙСТВА РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«РОССИЙСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ –
МСХА имени К.А. ТИМИРЯЗЕВА»
(ФГБОУ ВО РГАУ - МСХА имени К.А. Тимирязева)

Факультет почвоведения, агрохимии и экологии
Кафедра химии

УТВЕРЖДАЮ:

И.о. декана факультета агрономии
и биотехнологии



В.И. Леунов
2018 г.

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ
Б1.Б.12 ФИЗИЧЕСКАЯ ХИМИЯ**

для подготовки бакалавров

ФГОС ВО

Направление: 19.03.01 - Биотехнология

Направленность: биотехнология

Курс 2

Семестр 3, 4

Форма обучения очная

Год начала подготовки 2017

Регистрационный номер _____

Москва, 2018

Разработчики: Григорьева М.В., к.п.н., доцент
Старых С.Э., к.б.н., профессор

WG
em

« 6 » 12 2018 г.

Рецензент: Торшин С.П., д.б.н., профессор

[Signature]
(подпись)

« 6 » 12 2018 г.

Программа составлена в соответствии с требованиями ФГОС ВО по направлению подготовки 19.03.01 - Биотехнология

Программа обсуждена на заседании кафедры химии протокол № 7 от « 7 » 12 2018 г.

Зав. кафедрой Дмитриевская И.И., к.с.-х.н., доцент

[Signature]
(подпись)

« 7 » 12 2018 г.

Согласовано:

Председатель учебно-методической комиссии факультета агрономии и биотехнологии

Милукова Н. А., к.б.н., доцент

[Signature]
(подпись)

« 24 » 12 2018 г.

Заведующий выпускающей кафедры генетики, биотехнологии, селекции и семеноводства

Пыльнев В.В., д.б.н., профессор

[Signature]
(подпись)

« 24 » 12 2018 г.

Зав. отдела комплектования ЦНБ

[Signature]
(подпись)

Бумажный экземпляр РПД, копии электронных вариантов РПД и оценочных средств получены:
Методический отдел УМУ

« » 2018 г.

СОДЕРЖАНИЕ

АННОТАЦИЯ.....	4
1. ЦЕЛЬ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ.....	4
3. ПЕРЕЧЕНЬ ПЛАНИРУЕМЫХ РЕЗУЛЬТАТОВ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ, СООТНЕСЕННЫХ С ПЛАНИРУЕМЫМИ РЕЗУЛЬТАТАМИ ОСВОЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ.....	5
4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ	5
4.1 РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ТРУДОЁМКОСТИ ДИСЦИПЛИНЫ ПО ВИДАМ РАБОТ В СЕМЕСТРЕ	5
4.2 СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ.....	7
4.3 ЛЕКЦИИ/ЛАБОРАТОРНЫЕ ЗАНЯТИЯ	10
5. ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ ТЕХНОЛОГИИ	14
6. ТЕКУЩИЙ КОНТРОЛЬ УСПЕВАЕМОСТИ И ПРОМЕЖУТОЧНАЯ АТТЕСТАЦИЯ ПО ИТОГАМ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ	15
6.1. ТЕСТИРОВАНИЕ ПО ТЕМАМ 2-10:	15
ВОПРОСЫ К ОПРОСУ ПО ТЕМАМ 2-12:.....	24
6.2. ОПИСАНИЕ ПОКАЗАТЕЛЕЙ И КРИТЕРИЕВ КОНТРОЛЯ УСПЕВАЕМОСТИ, ОПИСАНИЕ ШКАЛ ОЦЕНИВАНИЯ	28
7. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ.....	30
7.1 ОСНОВНАЯ ЛИТЕРАТУРА	30
7.3 МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ, РЕКОМЕНДАЦИИ И ДРУГИЕ МАТЕРИАЛЫ К ЗАНЯТИЯМ.....	30
8. ПЕРЕЧЕНЬ РЕСУРСОВ ИНФОРМАЦИОННО-ТЕЛЕКОММУНИКАЦИОННОЙ СЕТИ «ИНТЕРНЕТ», НЕОБХОДИМЫХ ДЛЯ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ.....	31
9. ОПИСАНИЕ МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЙ БАЗЫ, НЕОБХОДИМОЙ ДЛЯ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ПО ДИСЦИПЛИНЕ	31
11. МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ СТУДЕНТАМ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ.....	32
Виды и формы отработки пропущенных занятий	33
12. МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ ПРЕПОДАВАТЕЛЯМ ПО ОРГАНИЗАЦИИ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ.....	33

АННОТАЦИЯ

рабочей программы учебной дисциплины «Б1.Б.12 Физическая химия» для подготовки бакалавра по направленности «Биотехнология»

Цель освоения дисциплины: формирование теоретических основ и умений по физической химии, включая законы химической термодинамики, химической кинетики, электрохимии, закономерностей протекания химических, физико-химических, электрохимических и коллоидно-химических процессов, протекающих в объектах агросферы, а также овладение методиками и методами исследования физико-химических свойств растворов, коллоидных систем и высокомолекулярных соединений.

Место дисциплины в учебном плане: дисциплина включена в цикл Б1.Б., базовая часть, дисциплина осваивается в 3 и 4 семестрах по направлению подготовки 19.03.01 - Биотехнология.

Требования к результатам освоения дисциплины: в результате освоения дисциплины формируются следующие компетенции: ОПК-2, ОПК-3.

Краткое содержание дисциплины: химическая термодинамика, химическая кинетика, растворы, электрохимия, поверхностные явления, свойства дисперсных систем, высокомолекулярные соединения и их растворы.

Общая трудоемкость дисциплины: 252/7 (часов/зач. ед.)

Промежуточный контроль: зачет, зачет с оценкой.

1. Цель освоения дисциплины

Цель освоения дисциплины: формирование теоретических основ и умений по физической химии, включая законы химической термодинамики, химической кинетики, электрохимии, закономерностей протекания химических, физико-химических, электрохимических и коллоидно-химических процессов, протекающих в объектах агросферы, а также овладение методиками и методами исследования физико-химических свойств растворов, коллоидных систем и высокомолекулярных соединений.

2. Место дисциплины в учебном процессе

Дисциплина «Физическая химия» включена в обязательный перечень ФГОС ВО базовой части. Реализация по дисциплине «Физическая химия» требований ФГОС ВО, ОПОП ВО осуществляется в соответствии с Учебным планом по направлению 19.03.01 - Биотехнология.

Предшествующими курсами, на которых непосредственно базируется дисциплина «Физическая химия» являются: «Неорганическая химия», «Органическая химия».

Курс «Физическая химия» является основополагающим для изучения следующих дисциплин: «Химия биологически активных веществ», «Экология», «Радиология», «Химические средства защиты растений» и др.

Особенностью дисциплины является ее направленность на реализацию студентами полученных знаний в практической деятельности, формировании

современного мировоззрения о процессах, постоянно и периодически происходящих в объектах агросферы, на основе современных знаний и законов физической химии, понимании возможностей и механизмов влияния (управления) на процессы (реакции), протекающие в агросфере.

Рабочая программа дисциплины «Физическая химия» для инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья разрабатывается индивидуально с учетом особенностей психофизического развития, индивидуальных возможностей и состояния здоровья таких обучающихся.

3. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Изучение данной учебной дисциплины направлено на формирование у обучающихся компетенций, представленных в таблице 1.

4. Структура и содержание дисциплины

4.1 Распределение трудоёмкости дисциплины по видам работ в семестре

Общая трудоёмкость дисциплины составляет 7 зач. ед. (252 часа), их распределение по видам работ в семестре представлено в таблице 2.

Требования к результатам освоения учебной дисциплины

№ п/п	Индекс компетенции	Содержание компетенции (или её части)	В результате изучения учебной дисциплины обучающиеся должны:		
			знать	уметь	владеть
1.	ОПК-2	способностью и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования	основные понятия и законы физической химии, физико-химические свойства неорганических и органических соединений	воспринимать, обобщать и анализировать информацию, полученную из разных источников, по физико-химическим, электрохимическим процессам, происходящим в биологических объектах	ставить цель и организовывать её достижение, уметь пояснить свою цель и выбирать пути достижения
2.	ОПК-3	способностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	физико-химические, коллоидно-химические свойства микроорганизмов, клеточных культур животных и организмов, биологически активных химических веществ, других химических веществ, методики расчетов физико-химических параметров	рассчитывать и оценивать физико-химические и коллоидно-химические параметры и характеристики, используя законы химической термодинамики и кинетики, электрохимии	систематизировать методы решения задач, описывать результаты, формулировать выводы, прогнозировать развитие ситуаций, изменение состояния параметров системы или элементов, результаты эксперимента

Таблица 2

Распределение трудоёмкости дисциплины по видам работ в семестре

Вид учебной работы	Трудоёмкость		
	час.	в т.ч. по 3 семестру	в т.ч. по 4 семестру
Общая трудоёмкость дисциплины по учебному плану	252	108	144
1. Контактная работа:	126,6	86,25	40,35
Аудиторная работа	126,6	86,25	40,35
<i>в том числе:</i>			
лекции (Л)	54	34	20
лабораторные работы (ЛР)	72	52	20
контактная работа на промежуточном контроле (КРА)	0,6	0,25	0,35
2. Самостоятельная работа (СРС)	125,4	21,75	103,65
<i>самостоятельное изучение разделов, самоподготовка (проработка и повторение лекционного материала и материала учебников и учебных пособий, подготовка к лабораторным работам, опросам, тестам и т.д.)</i>	92,4	12,75	94,65
Подготовка к зачету	18	9	9
Подготовка к экзамену	-	-	-
Вид промежуточного контроля:		Зачет	Зачет с оценкой

4.2 Содержание дисциплины

Таблица 3

Тематический план учебной дисциплины

Наименование разделов и тем дисциплин (укрупнено)	Всего	Аудиторная работа			Внеаудиторная работа СР
		Л	ЛР	ПКР	
Раздел 1 «Химическая термодинамика»	26	8	10	-	8
Тема 1 «Первый закон термодинамики»	12	4	4	-	4
Тема 2 «Второй закон термодинамики»	14	4	6	-	4
Раздел 2 «Химическая кинетика»	29	6	8	-	15
Тема 3 «Кинетика химических реакций»	29	6	8	-	15
Раздел 3 «Растворы»	36	10	12	-	14
Тема 4 «Растворы. Законы Рауля. Осмос.»	17	6	6	-	5
Тема 5 «Физико-химические методы исследования растворов»	19	4	6	-	9
Раздел 4 «Электрохимия»	37	8	12	-	17
Тема 6 «Электродные процессы»	22	6	6	-	10
Тема 7 «Электропроводность»	15	2	6	-	7
Раздел 5 «Поверхностные явления»	34	8	10	-	16
Тема 8 «Явления на границе раздела фаз»	16	4	4	-	8
Тема 9 «Практическое применение	18	4	6	-	8

Наименование разделов и тем дисциплин (укрупнено)	Всего	Аудиторная работа			Внеаудиторная работа СР
		Л	ЛР	ПКР	
адсорбции»					
Раздел 6 «Свойства дисперсных систем»	41	8	12	-	21
Тема 10 «Коллоидные системы и их свойства»	19	4	6	-	9
Тема 11 «Устойчивость коллоидных систем»	22	4	6	-	12
Раздел 7 «Высокомолекулярные соединения и их растворы»	30,4	6	8	-	16,4
Тема 12 «Высокомолекулярные соединения и их растворы»	30,4	6	8	-	16,4
Контактная работа на промежуточном контроле (КРА)	0,6	-	-	0,6	-
Подготовка к зачету	9	-	-	-	9
Подготовка к зачету с оценкой	9	-	-	-	9
Всего за 3 семестр	108	34	52	0,25	21,75
Всего за 4 семестр	144	20	20	0,35	103,65
Итого по дисциплине	252	54	72	0,6	125,4

Раздел 1. «Химическая термодинамика»

Предмет и содержание курса физической химии. Значение физической химии. Химическая термодинамика. Первое начало термодинамики. Внутренняя энергия, теплота и работа. Теплоты процессов при постоянном объеме и давлении. Энтальпия. Закон Гесса. Следствия из закона Гесса. Теплоты образования и сгорания. Стандартные теплоты. Зависимость теплового эффекта от температуры. Уравнения Кирхгофа. Второе начало термодинамики, его математическое выражение. Энтропия. Статистическое истолкование понятия энтропии. Связь энтропии с термодинамической вероятностью. Применение второго начала термодинамики к изобарно-(изохорно-) изотермическим процессам. Энергия Гиббса, энергия Гельмгольца. Определение направления процесса и условий равновесия. Третье начало термодинамики (постулат Планка). Вычисление абсолютной энтропии.

Раздел 2. «Химическая кинетика»

Кинетика. Скорость реакции. Константа скорости. Уравнение Аррениуса. Прямая реакция. Обратная реакция. Закон действующих масс. Порядок реакции по веществам. Общий порядок реакции. Элементарные реакции. Молекулярность реакции. Реакции нулевого порядка. Реакции первого порядка. Реакции второго порядка. Период полураспада. Правило Вант-Гоффа. Уравнение Аррениуса. Температурный коэффициент. Энергия активации. Катализ. Фотохимические реакции.

Раздел 3. «Растворы»

Общая характеристика растворов. Идеальные растворы. Законы Рауля. Отклонение от закона Рауля. Термодинамика растворов. Диаграмма давление-состав. Диаграмма кипения. Осмос. Осмотическое давление. Уравнение Вант-

Гоффа. Роль осмоса в биологических системах. Понятие рН растворов. Буферные системы и их свойства. Буферная емкость. Определение рН потенциометрическим методом. Роль буферных систем в биологических объектах.

Раздел 4. «Электрохимия»

Растворы электролитов. Теория электрической диссоциации Аррениуса. Основные положения теории сильных электролитов Дебая и Хюккеля. Активность, коэффициент активности. Зависимость коэффициента активности от ионной силы. Электропроводность растворов. Удельная и эквивалентная электропроводность, зависимость от концентрации. Закон независимости движения ионов. Подвижность ионов. Практическое применение метода электропроводности. Электродные процессы. Гальванические элементы. Возникновение потенциала на границе раздела фаз. Строение двойного электрического слоя. Уравнение Нернста для электродного потенциала. Гальванический элемент. Термодинамический вывод уравнения для электродвижущей силы (ЭДС). Электроды 1-го, 2-го рода, редокс-электроды. Стандартный потенциал. Типы гальванических элементов: химические и концентрационные. Практическое использование метода потенциометрии.

Раздел 5. «Поверхностные явления»

Поверхностная энергия. Сорбционные процессы. Адсорбция на границе твердое тело-газ. Уравнение Фрейндлиха. Теория мономолекулярной адсорбции. Адсорбция на границе твердое тело-раствор. Типы адсорбентов. Иониты. Тепловые эффекты при адсорбции. Адсорбция на границе раствор-газ. Поверхностно-активные вещества. Уравнение Гиббса. Правило Траубе. Уравнение Шишковского. Строение монослоев. Адсорбционное понижение твердости.

Раздел 6. «Свойства дисперсных систем»

Основные особенности коллоидного состояния. Классификация дисперсных систем. Образование двойного ионного слоя. Правило Фаянса-Паннета-Пескова. Электрокинетические явления. Строение двойного электрического слоя. Электрокинетический потенциал и его определение. Строение мицеллы. Молекулярно-кинетические и оптические свойства коллоидных систем. Броуновское движение. Диффузия. Седиментационное равновесие. Опалесценция. Ультрамикроскопия. Эффект Тиндаля. Диализ. Электродиализ. Факторы устойчивости коллоидных систем. Расклинивающее давление. Концентрационная и нейтрализационная коагуляция. Коагуляция электролитами. Кинетика коагуляции. Структурообразование в дисперсных системах. Вязкость свободно-дисперсных систем. Связно-дисперсные системы. Структурная вязкость. Гели. Тиксотропия. Факторы, влияющие на переход молекулярной формы в мицеллярную. Солюбилизация.

Раздел 7. «Высокомолекулярные соединения и их растворы»

Высокомолекулярные соединения (ВМС), особенности строения их молекул. Гибкость молекул. Эластичность и пластичность полимеров. Вулканизация. Агрегатное состояние. Растворы высокомолекулярных соединений.

Растворение полимеров. Сольватация молекул. Ассоциация молекул в растворах полимеров. Особенности осмотического давления и вязкости у растворов полимеров. Методы определения молекулярной массы. Набухание. Степень. Кинетика набухания. Давление набухания. Студни.

4.3 Лекции/лабораторные занятия

Таблица 4

Содержание лекций/лабораторного практикума и контрольные мероприятия

№ п/п	№ раздела	№ и название лекций/ лабораторного практикума	Формируемые компетенции	Вид контрольного мероприятия	Кол-во часов
1.	Раздел 1. Химическая термодинамика				18
	Тема 1. Первый закон термодинамики	Лабораторная работа № 1. «Термохимия. Закон Гесса. Определение тепловых эффектов химических реакций»	ОПК-2 ОПК-3	защита лабораторной работы	4
		Лекция № 1. «Химическая термодинамика: основные понятия»		-	2
		Лекция № 2. «Первый закон термодинамики»		-	2
	Тема 2. Второй закон термодинамики	Лекция № 3. «Второй закон термодинамики»		-	2
		Лекция № 4. «Термодинамические потенциалы. Практическое применение термодинамики»		-	2
		Лабораторная работа № 2. «Определение энтропии реакции, энергии активации»		защита лабораторной работы, опрос, тест	6
2.	Раздел 2. Химическая кинетика				14
	Тема 3. Кинетика химических реакций	Лекция № 5. «Химическая кинетика. Основные понятия.»	ОПК-2 ОПК-3	-	2
		Лекция № 6. «Факторы, влияющие на скорость»	-	-	2

№ п/п	№ раздела	№ и название лекций/ лабораторного практикума	Формируемые компетенции	Вид контрольного мероприятия	Кол-во часов	
		химических реакций»				
		Лекция № 7. «Молекулярность и порядок реакции»		-	2	
		Лабораторная работа № 3. «Кинетика химических реакций в растворах»		защита лабораторной работы	4	
		Лабораторная работа № 4. «Химическое равновесие. Закон действующих масс»		защита лабораторной работы	4	
	Раздел 3. Растворы				22	
3.	Тема 4. Растворы. Законы Рауля. Осмос.	Лабораторная работа № 5. «Растворы. Исследование свойств буферных и небуферных систем»	ОПК-2 ОПК-3	защита лабораторной работы, опрос, тест	6	
		Лекция № 8. «Растворы: основные понятия»		-	2	
		Лекция № 9. «Растворы неэлектролитов»		-	2	
		Лекция № 10. «Растворы электролитов»		-	2	
	Тема 5. Физико-химические методы исследования растворов	Лекция № 11. «Буферные системы»		-	2	
		Лекция № 12. «Физико-химические методы исследования растворов»		-	2	
		Лабораторная работа № 6. «Определение pH потенциометрическим методом в биологических объектах»		защита лабораторной работы	6	
4.	Раздел 4. Электрохимия				20	
	Тема 6. Электродные процессы	Лабораторная работа № 7. «Определение электродных потенциалов и концентрации ионов в растворах методом измерения электродвижущих сил»		ОПК-2 ОПК-3	защита лабораторной работы, опрос, тест	6
		Лекция № 13. «Образование ДЭС. Электродные процессы»			-	2
		Лекция № 14. «Электроды I и II рода»	-		2	
		Лекция № 15. «Окислительно-восстановительные системы и редокс-электроды»	-		2	
	Тема 7.	Лекция № 16.	-		2	

№ п/п	№ раздела	№ и название лекций/ лабораторного практикума	Формируемые компетенции	Вид контрольного мероприятия	Кол-во часов
	Электропроводность	«Электропроводность»			
		Лабораторная работа № 8. «Электрическая проводимость и ее использование для анализа растворов электролитов»		защита лабораторной работы, опрос	6
5.	Раздел 5. Поверхностные явления				18
	Тема 8. Явления на границе раздела фаз	Лабораторная работа № 9. «Поверхностные явления и адсорбция»	ОПК-2 ОПК-3	защита лабораторной работы, опрос	4
		Лекция № 17. «Явления на границе раздела фаз»		-	2
		Лекция № 18. «ПАВ»		-	2
	Тема 9. Практическое применение адсорбции	Лекция № 19. «Молекулярная адсорбция»		-	2
		Лекция № 20. «Электролитная адсорбция. Иониты»		-	2
		Лабораторная работа № 10. «Иониты и ионный обмен»		защита лабораторной работы, опрос, тест	6
6.	Раздел 6. Свойства дисперсных систем				20
	Тема 10. Коллоидные системы и их свойства	Лабораторная работа № 11. «Коллоидные системы, их образование и свойства»	ОПК-2 ОПК-3	защита лабораторной работы, опрос, тест	6
		Лекция № 21. «Дисперсные системы»		-	2
		Лекция № 22. «Свойства коллоидных растворов»		-	2
	Тема 11. Устойчивость коллоидных систем	Лабораторная работа № 12. «Коагуляция лиофобных и лиофильных коллоидных растворов»		защита лабораторной работы, опрос	6
		Лекция № 23. «Устойчивость коллоидных систем»		-	2
		Лекция № 24. «Коагуляция коллоидных растворов»		-	2
7.	Раздел 7. Высокомолекулярные соединения и их растворы				14
	Тема 12. Высокомолекулярные соединения	Лабораторная работа № 13. «Химические и физико-химические свойства растворов высокомолекулярных	ОПК-2 ОПК-3	защита лабораторной работы	4

№ п/п	№ раздела	№ и название лекций/ лабораторного практикума	Формируемые компетенции	Вид контрольного мероприятия	Кол-во часов
	и свойства их растворов	соединений»			
		Лекция № 25. «Высокомолекулярные соединения и образование их растворов»		-	2
		Лекция № 26. «Свойства растворов ВМС»		-	2
		Лекция № 27. «Устойчивость растворов ВМС»		-	2
		Лабораторная работа № 14. «Определение изоэлектрической точки гидрофильного золя вискозиметрическим методом»		защита лабораторной работы, опрос, тест	4

Перечень вопросов для самостоятельного изучения дисциплины

Таблица 5

№ п/п	№ раздела и темы	Перечень рассматриваемых вопросов для самостоятельного изучения	Формируемые компетенции
Раздел 1. Химическая термодинамика			
1.	Тема 1. Первый закон термодинамики	Теплоты процессов при постоянном объеме и давлении. Уравнения Кирхгофа.	ОПК-2 ОПК-3
2.	Тема 2. Второй закон термодинамики	Статистическое истолкование понятия энтропии. Связь энтропии с термодинамической вероятностью. Применение второго начала термодинамики к изобарно-(изохорно-) изотермическим процессам.	
Раздел 2. Химическая кинетика			
3.	Тема 3. Кинетика химических реакций	Молекулярность реакции. Реакции нулевого порядка. Реакции первого порядка. Реакции второго порядка. Период полураспада.	ОПК-2 ОПК-3
Раздел 3. Растворы			
4.	Тема 4. Растворы. Законы Рауля. Осмос.	Законы Рауля. Отклонение от закона Рауля. Термодинамика растворов. Диаграмма давление-состав. Осмос. Осмотическое давление. Роль осмоса в биологических системах.	ОПК-2 ОПК-3
5.	Тема 5. Физико-химические методы исследования растворов	Классификация физико-химических методов, принципы, пробоподготовка к анализу, современная аппаратура и оборудование	
Раздел 4. Электрохимия			

№ п/п	№ раздела и темы	Перечень рассматриваемых вопросов для самостоятельного изучения	Формируемые компетенции
6.	Тема 6. Электродные процессы	Возникновение потенциала на границе раздела фаз. Строение двойного электрического слоя. Уравнение Нернста для электродного потенциала. Гальванический элемент.	ОПК-2 ОПК-3
7.	Тема 7. Электропроводность	Удельная и эквивалентная электропроводность, зависимость от концентрации. Закон независимости движения ионов. Подвижность ионов. Практическое применение метода электропроводности.	
Раздел 5. Поверхностные явления			
8.	Тема 8. Явления на границе раздела фаз	Адсорбция на границе твердое тело-раствор. Типы адсорбентов. Иониты. Тепловые эффекты при адсорбции.	ОПК-2 ОПК-3
9.	Тема 9. Практическое применение адсорбции	Уравнение Шишковского. Строение монослоев. Адсорбционное понижение твердости.	
Раздел 6. Свойства дисперсных систем			
10.	Тема 10. Коллоидные системы и их свойства	Строение двойного электрического слоя. Электрокинетический потенциал и его определение. Строение мицеллы.	ОПК-2 ОПК-3
11.	Тема 11. Устойчивость коллоидных систем	Расклинивающее давление. Концентрационная и нейтрализационная коагуляция. Коагуляция электролитами. Кинетика коагуляции.	
Раздел 7. Высокомолекулярные соединения и их растворы			
12.	Тема 12. Высокомолекулярные соединения и свойства их растворов	Особенности строения молекул ВМС. Гибкость молекул. Эластичность и пластичность полимеров. Вулканизация. Агрегатное состояние. Ассоциация молекул в растворах полимеров. Особенности осмотического давления и вязкости у растворов полимеров. Методы определения молекулярной массы. Набухание. Степень. Кинетика набухания. Давление набухания.	ОПК-2 ОПК-3

5. Образовательные технологии

Таблица 6

Применение активных и интерактивных образовательных технологий

№ п/п	Тема и форма занятия	Наименование используемых активных и интерактивных образовательных технологий
1.	Термохимия. Закон Гесса. Определение тепловых эффектов химических реакций.	ЛР Работа в малых группах
2.	Растворы. Исследование свойств буферных и небуферных систем.	ЛР Работа в малых группах

№ п/п	Тема и форма занятия	Наименование используемых активных и интерактивных образовательных технологий
3.	Определение рН потенциометрическим методом в биологических объектах	ЛР Работа в малых группах
4.	Определение электродных потенциалов и концентрации ионов в растворах методом измерения электродвижущих сил	ЛР Работа в малых группах

6. Текущий контроль успеваемости и промежуточная аттестация по итогам освоения дисциплины

6.1. Тестирование по темам 2-10:



ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
 ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
РОССИЙСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ –
МСХА имени К.А. ТИМИРЯЗЕВА
 (ФГБОУ ВО РГАУ - МСХА имени К.А. Тимирязева)

Кафедра химии

Тест по теме 2 «Второй закон термодинамики»

Вариант 1

1. Укажите правильную формулировку закона Гесса:

- тепловой эффект химической реакции, проводимой при $V = \text{const}$, или $P = \text{const}$, зависит от вида и состояния исходных веществ и конечных продуктов, но не зависит от пути проведения реакции;
- тепловой эффект химической реакции зависит только от начального и конечного состояний вещества, но не зависит от пути проведения реакции;
- тепловой эффект химической реакции зависит от вида и состояния исходных веществ и конечных продуктов;
- тепловой эффект химической реакции зависит от агрегатных состояний, в которых находятся исходные и конечные продукты.

2. Каким методом можно определить водяное число калориметра?

- необходимо определить через спираль, помещенную в калориметр, определенное количество электрического тока;
- необходимо провести в калориметре любую химическую реакцию;
- необходимо нагреть калориметр до определенной температуры;
- необходимо количественно провести в калориметре химическую реакцию с известным тепловым эффектом и по полученному значению Δt^0 рассчитать водяное число.

3. Какие условия приняты в термохимии за стандартное состояние?

- состояние чистого вещества при $P = 1 \text{ атм.}$;

- б) состояние чистого вещества при $P = 1$ атм и $t = 25^0$ С в соответствующем для данных условий агрегатном состоянии;
- в) состояние чистого вещества при $t = 25^0$ С;
- г) Состояние чистого вещества при $P = 1$ атм и $t = 25^0$ С, находящегося в виде пара.

4. Чему равен тепловой эффект химической реакции при $P = \text{const}$?

- а) $Q_p = R \cdot \ln V_2/V_1$
- б) $Q_p = \Delta U + P\Delta V - T\Delta S$
- в) $Q_p = RT/nF \cdot \lg a$
- г) $Q_p = \Delta H$

5. Какие реакции пригодны для термодимических измерений?

- а) реакции, дающие продукты неопределенного состава;
- б) реакции, идущие медленно;
- в) реакции, которые проходят быстро и до конца и образуют продукты вполне определенного состава;
- г) реакции, протекающие обратимо.

6. Чему равен тепловой эффект реакции при $V = \text{const}$?

- а) $Q_v = dU + P\Delta V$
- б) $Q_v = dU + \delta A$
- в) $Q_v = \Delta U$
- г) $Q_v = dU + \Delta nRT$

7. До каких пор может протекать самопроизвольный процесс в изолированной системе?

- а) пока система не достигнет стандартного состояния;
- б) пока энтропия системы не достигнет максимального для данных условий значения;
- в) пока внутренняя энергия не достигнет максимального для данных условий значения;
- г) в изолированной системе самопроизвольный процесс вообще не может протекать.



ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
РОССИЙСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ –
МСХА имени К.А. ТИМИРЯЗЕВА
(ФГБОУ ВО РГАУ - МСХА имени К.А. Тимирязева)

Кафедра химии

Тест по теме 4 «Растворы. Законы Рауля. Осмос.»

Вариант 1

1. В каких единицах выражается осмотическое давление растворов неэлектролитов:

- а) калория;
- б) грамм-эквивалент;
- в) атмосфера;
- г) джоуль.

2. Раствор, содержащий 4,6 г соли неэлектролита в 500 г воды, замерзает при $-0,186^{\circ}\text{C}$. Определить молярную массу растворенного вещества.

- а) 92;
- б) 138;
- в) 184;
- г) 46.

3. Осмотическое давление клеточного сока в листьях березы при 25°C составляет 11,4 атмосфер. Какова молярная концентрация веществ в клеточном соке при условии, что они являются бинарными электролитами, осмотический коэффициент равен 0,92:

- а) 0,804;
- б) 0,126;
- в) 0,506;
- г) 0,254.

4. Определить температуру замерзания 0,12 М раствора CaCl_2 , если $f_0 = 0,85$:

- а) $-1,923$;
- б) $-0,379$;
- в) $-0,569$;
- г) $-0,659$.

5. Указать уравнение характеризующее связь активности с концентрацией:

- а) $a = c \cdot f$;
- б) $\lg f = -0,51 n^2 \sqrt{C}$;
- в) $I = \frac{1}{2} \sum C n^2$;
- г) $\text{pH} = -\lg [\text{H}^+]$.

6. Указать уравнение для определения молярной массы неэлектролита криоскопическим методом:

- а) $M = \frac{1000 g}{W \cdot \Delta t} \text{ K}$;
- б) $M = \frac{1000 g}{W \cdot \Delta t \cdot \gamma \cdot f} \text{ K}$;
- в) $M = \frac{g}{M}$;
- г) $M = \frac{3RT}{u^{-2}}$.

7. Осмотическое давление клеточного сока в листьях березы при 25°C составляет 11,4 атмосфер. Какова моляльная концентрация веществ в клеточном соке при условии, что они являются неэлектролитами:

- а) 2,34;
- б) 0,93;
- в) 0,47;
- г) 4,67.



ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
 ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
РОССИЙСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ –
МСХА имени К.А. ТИМИРЯЗЕВА
 (ФГБОУ ВО РГАУ - МСХА имени К.А. Тимирязева)

Кафедра химии

Тест по теме 6 «Электродные процессы»

Вариант 1

1. Какая из приведенных ниже цепей является концентрационной и удовлетворяет правилам электрохимии?

- а) $\text{Cu} \mid \text{CuSO}_4 \mid \text{KCl} \mid \text{ZnSO}_4 \mid \text{Zn}$;
- б) $\text{Ag} \mid \text{AgNO}_3 \mid \text{NH}_4\text{NO}_3 \mid \text{KCl}, \text{AgCl} \mid \text{Ag}$;
- в) $\text{Ag} \mid \text{AgNO}_3 (1 \text{ M}) \mid \text{KCl} \mid \text{AgNO}_3 (0,01\text{M}) \mid \text{Ag}$;
- г) $\text{Ag} \mid \text{AgNO}_3 (1 \text{ M}) \mid \text{NH}_4\text{NO}_3 \mid \text{AgNO}_3 (0,01\text{M}) \mid \text{Ag}$.

2. Вычислить a_{Ag^+} в растворе AgNO_3 , если ЭДС серебряно-каломельной цепи 0,434 В. $\varepsilon_{\text{Ag}}^0 = 0,80 \text{ В}$, $\varepsilon_{\text{кал}} 0,25 \text{ В}$.

- а) $8,24 \cdot 10^{-4}$
- б) $1 \cdot 10^{-2}$
- в) $9,76 \cdot 10^{-3}$
- г) $3,12 \cdot 10^{-3}$

3. Вычислить ЭДС элемента Даниэля – Якоби, если $C_{\text{Cu}^{2+}} = 0,1 \text{ M}$, $\varepsilon_{\text{Cu}}^0 = 0,346 \text{ В}$,

$C_{\text{Zn}^{2+}} = 0,01 \text{ M}$, а $\varepsilon_{\text{Zn}}^0 = - 0,76 \text{ В}$.

- а) 1,246 В;
- б) 3,467 В;
- в) 1,135 В;
- г) 2,042 В.

4. Какое из представленных уравнений позволяет вычислить потенциал, возникающий на электродах первого рода?

- а) $\varepsilon = \varepsilon^0 - \frac{RT}{nF} \ln a$;
- б) $\varepsilon = \varepsilon^0 + \frac{RT}{nF} 2,303 \lg a$;
- в) $\varepsilon = \varepsilon^0 + \frac{RT}{nF} 2,303 \lg \frac{a_{\text{ок}}}{a_{\text{ред}}}$;

$$\text{г) } \varepsilon = \varepsilon^0 + \frac{RT}{nF} \lg a.$$

5. Вычислить ЭДС медной концентрационной цепи при условии, что $C_1 = 1,0 \text{ M}$, $f_1 = 0,041$, а $C_2 = 0,01 \text{ M}$, $f_2 = 0,41$.

- а) 1,100 В;
- б) 0,064 В;
- в) 0,029 В;
- г) 0,085 В.

6. Какие цепи называются концентрационными?

- а) это цепь, состоящая из двух разных электродов с одинаковой концентрацией электродного раствора;
- б) это цепь, состоящая из двух одинаковых электродов с различной концентрацией электродного раствора;
- в) это цепь, состоящая из двух разных электродов с различной концентрацией электродного раствора;
- г) это цепь, состоящая из электрода сравнения и любого электрода первого рода;

7. Вычислить окислительно-восстановительный потенциал почвы, если ЭДС гальванического элемента равна 0,146 В, а $\varepsilon_{\text{кал}} = 0,256 \text{ В}$.

- а) 0,110 В;
- б) 0,402 В;
- в) 0,045 В;
- г) 1,117 В.



ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ
УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
РОССИЙСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ –
МСХА имени К.А. ТИМИРЯЗЕВА
(ФГБОУ ВО РГАУ - МСХА имени К.А. Тимирязева)

Кафедра химии

Тест по теме 9 «Практическое применение адсорбции»

Вариант 1

1. Какие вещества называются поверхностно-активными?

- а) Вещества, повышающие поверхностное натяжение раствора.
- б) Вещества, не изменяющие поверхностное натяжение растворителя.
- в) Вещества, понижающие поверхностное натяжение растворителя.
- г). Вещества, нерастворимые в данном растворителе.

2. Какой процесс называется адсорбцией?

- а) Уменьшение концентрации одного вещества на поверхности раздела фаз

б) Увеличение концентрации газа или растворенного вещества на поверхности раздела двух фаз за счет поглощения этих веществ из окружающей среды

в) Увеличение свободной поверхностной энергии на границе раздела твердое тело/газ

г) Изменение концентрации раствора на разделе твердых фаз?

3. Какой процесс при обменной адсорбции называется гидролитической адсорбцией?

а) Процесс, при котором изменяется знак обменных ионов.

б) Процесс, при котором увеличивается количество обменных катионов.

в) Процесс, при котором сохраняется электронейтральность на границе раздела фаз.

г) Процесс, в ходе которого может изменяться рН среды (в раствор переходят H^+ или OH^- ионы) и раствор приобретает кислую или щелочную реакцию.

4. По уравнению Фрейндлиха рассчитать равновесную концентрацию пропионовой кислоты, если 1 г почвы адсорбирует 4,56 ммоль кислоты. Константы адсорбции равны $K = 3,00$; $1/n = 1,55$.

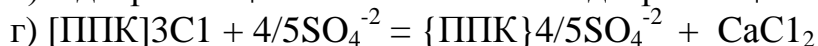
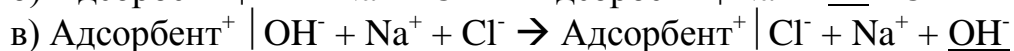
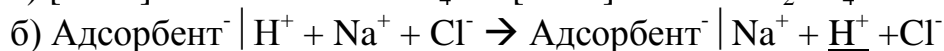
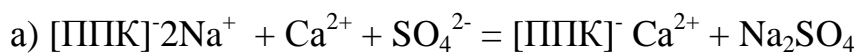
а) 1,31 моль/л

б) 1,454 моль/л

в) 12,51 моль/л

г) 0,035 моль/л

5. Покажите схему ионно-обменной адсорбции, происходящей в почве.



6. Какие величины можно определить, измеряя поверхностное натяжение ПАВ с разной концентрацией? (ПАВ одно и то же, концентрация различна)?

а) константы K и $1/n$

б) константу поверхностной активности – K ; Γ_∞ - максимальное количество адсорбированного вещества; S и l – площадь и длина молекулы ПАВ.

в) константы данного адсорбционного процесса.

г) величину поверхностного натяжения раствора ПАВ и Γ_∞ .

7. Каким уравнением описывается адсорбция на границе раздела газ/жидкость?

а) $X/m = KC^{1/n}$

$$\text{б) } \Gamma = \Gamma_{\infty} \cdot \frac{P}{P+K}$$

$$\text{в) } \sigma = F/S$$

$$\text{г) } \Gamma = -c/RT \cdot d\sigma/dc$$



ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
РОССИЙСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ –
МСХА имени К.А. ТИМИРЯЗЕВА
(ФГБОУ ВО РГАУ - МСХА имени К.А. Тимирязева)

Кафедра химии

Тест по теме 10 «Коллоидные системы и их свойства»

Вариант 1

1. Кто является основоположником коллоидной химии в России и за рубежом?

- а) И. Борщов и Т. Грэм;
- б) М. Ломоносов и П.Лаплас;
- в) Р.Рейсс и Г. Гиббс;
- г) И. Каблуков и В. Нернст.

2. По какому признаку классифицируются коллоидные системы?

- а) по гомогенности и гетерогенности систем;
- б) по степени дисперсности, агрегатному состоянию фаз, отношению к растворителю, по наличию раздела фаз;
- в) по лиофобным и лиофильным свойствам дисперсных систем;
- г) по отношению к растворителю.

3. Какими методами можно получить коллоидную систему?

- а) ультрамикроскопическим;
- б) криоскопическим и эбуллиоскопическим;
- в) конденсационным и дисперсионным;
- г) с помощью реакции двойного обмена.

4. В чем сущность броуновского движения?

- а) переход дисперсных частиц размером 10^{-5} – 10^{-9} м через полупроницаемую мембрану;
- б) тепловое движение молекул из менее концентрированного раствора в более концентрированный раствор;
- в) движение заряженных частиц под действием электрического поля;
- г) непрерывное и беспорядочное движение взвешенных в жидкости частиц – есть результат ударов, испытываемых частицами со стороны движущихся молекул растворителя.

5. Смешано 12 мл 0.02 м раствора КJ и 100 мл 0.005 м AgNO_3 . Указать формулу образовавшегося золя.

- а) $\{m(\text{AgJ}) n \text{Ag}^+ (n-x)\text{NO}_3^-\}^{x+} x\text{NO}_3^-$
- б) $\{m(\text{AgJ}) n \text{J}^- (n-x) \text{K}^+\}^{x-} \text{M}$
- в) $\{m(\text{AlJ}) n \text{J}^- (n-x) \text{K}^+\}^{x-} x \text{K}^+$
- г) $\{m(\text{AgNO}_3) n \text{J}^- (n-x) \text{K}^+\}^{x-} \text{K}^+$

6. Выберите из перечисленных коллоидных систем систему, называемую аэрозолем?

- а) молоко и сливки;
- б) туман, облака;
- в) цветное стекло, рубин;
- г) макаронные изделия, хлеб.

7. Что представляет собой конус Тиндаля?

- а) светящаяся полоска в ночном небе;
- б) пучок отраженных от твердой поверхности световых лучей;
- в) светящаяся полоска в форме конуса, образующаяся при пропускании сфокусированного светового пучка через коллоидный раствор;
- г) явление дифракции света, проходящего через молекулярный раствор.



ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ
УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
РОССИЙСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ –
МСХА имени К.А. ТИМИРЯЗЕВА
(ФГБОУ ВО РГАУ - МСХА имени К.А. Тимирязева)

Кафедра химии

**Тест по теме 12 «Высокомолекулярные соединения и свойства их
растворов»
Вариант 1**

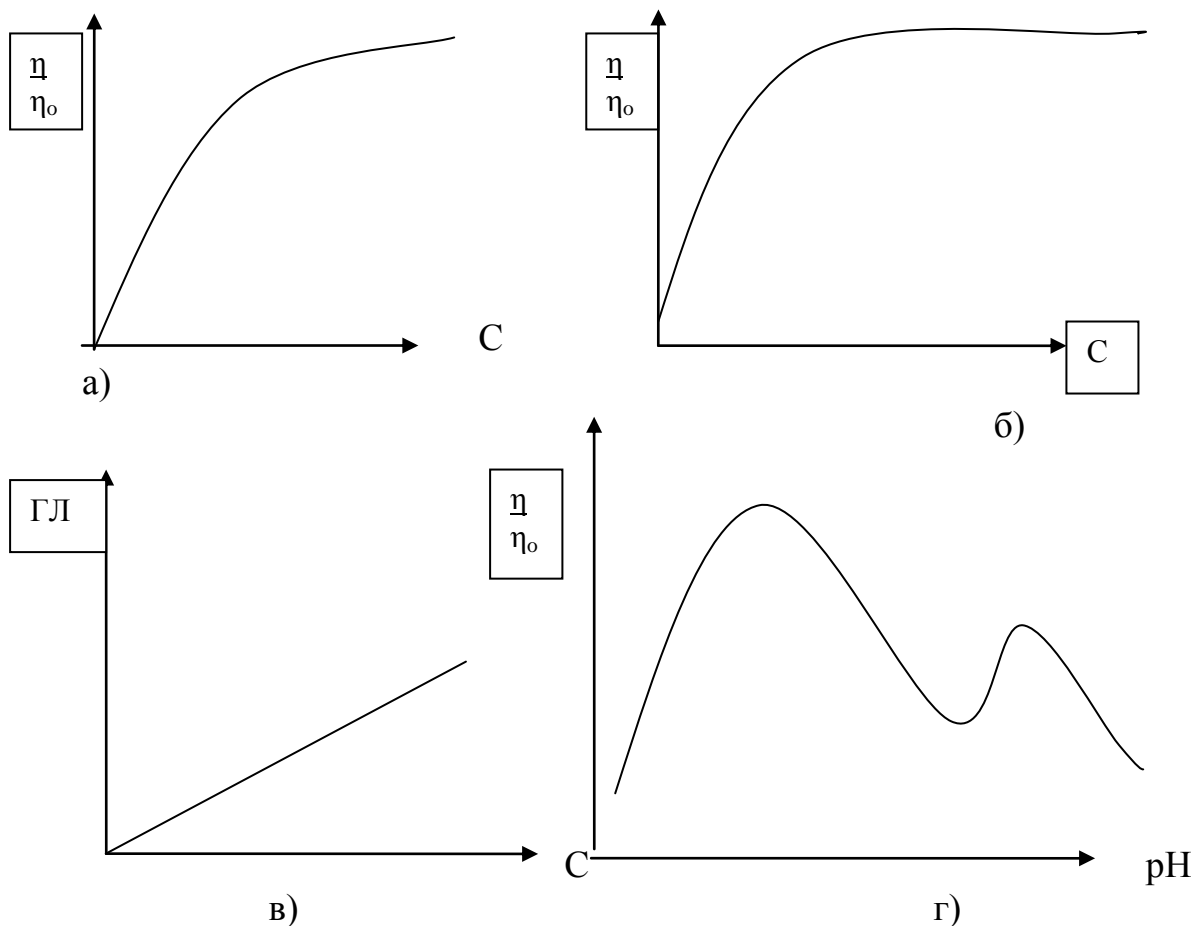
1. Что такое вязкость?

- а) Течение одной жидкости по поверхности другой.
- б) Внутреннее трение одного слоя жидкости относительно другого при истечении.
- в) Коэффициент трения-скольжения
- г) Процесс поглощения одного вещества другим.

2. От каких параметров зависит вязкость растворов ВМС?

- а) От кислотности или щелочности раствора.
- б) От температуры, концентрации раствора и рН среды
- в) От рН среды.
- г) От давления и температуры.

3. Покажите график зависимости вязкости растворов ВМС от концентрации.



4. Покажите уравнение Эйнштейна зависимости вязкости от концентрации для растворов ВМС

а) $\frac{\eta}{\eta_0} = 1 + 2,5\varphi$

в) $\frac{\eta}{\eta_0} = \frac{\tau d}{\tau_0 d_0}$

б) $\frac{\eta}{\eta_0} = 1 + 2,5(\varphi + V)$,

г) $\eta = \frac{f dx}{S dU}$

5. Определите знак заряда частиц альбумина в растворе с $pH = 8.1$, если $pH_{изт} = 4.8$.

а) заряд отрицательный.

в) частица электронейтральна.

б) заряд положительный.

г) заряд зависит от направления тока.

6. От каких параметров зависит величина вязкости лиофобных коллоидов?

а) От температуры и концентрации раствора.

б) От давления насыщенного пара раствора.

в) От способа приготовления коллоидного раствора.

г) От равновесной концентрации раствора

7. Что такое изоэлектрическая точка белка?

а) Наименьшая точка на графике зависимости pH от вязкости среды.

б) Значение pH , при котором суммарный заряд белковой молекулы равен нулю.

- в) Наибольшая точка на графике зависимости вязкости от рН среды.
г). Белок, находящийся в изоэлектрическом состоянии.

Вопросы к опросу по темам 2-12:

Вопросы к теме 2 «Второе начало термодинамики»:

1. Первое начало термодинамики. Его математическая запись.
2. Что представляет собой энтальпия, каков её физический смысл.
3. Тепловые эффекты при постоянном объеме и постоянном давлении.
4. Второе начало термодинамики. Его математическая запись.
5. Закон Гесса, его математическая запись и следствия из закона.
6. Первое начало термодинамики. Его математическая запись.
7. Что представляет собой энтальпия, каков её физический смысл.
8. Тепловые эффекты при постоянном объеме и постоянном давлении.
9. Второе начало термодинамики. Его математическая запись.
10. Закон Гесса, его математическая запись и следствия из закона.

Вопросы к теме 4 «Растворы. Законы Рауля. Осмос.»

1. Буферные растворы, их состав, свойства и механизм действия.
2. Основное уравнение буферных растворов.
3. Буферная емкость, её определение. Буферность почв и почвенного раствора.
4. Ионное произведение воды. Водородный показатель (рН).
5. Потенциометрический метод определения рН.

Вопросы к теме 6 «Электродные процессы»

1. Что такое электрод? Примеры.
2. Электроды первого рода. Уравнение Нернста для электродов первого рода.
3. Электроды второго рода. Уравнение Нернста для электродов второго рода.
4. Окислительно-восстановительные электроды и цепи. Уравнение Нернста-Петерса.
5. Гальванические элементы (цепи). Концентрационные цепи (примеры).

Вопросы к теме 7 «Электропроводность»

1. Понятие электролита. Сильные и слабые электролиты. Понятие степени и константы электролитической диссоциации.
2. Удельная электрическая проводимость растворов и факторы, влияющие на её величину.
3. Основное уравнение электропроводности для сильных и слабых электролитов.

4. Молярная электрическая проводимость. График зависимости молярной электрической проводимости от разбавления для сильных и слабых электролитов.
5. Закон независимого перемещения ионов (закон Кольрауша). Закон разведения Оствальда.

Вопросы к теме 8 «Явления на границе фаз»

1. Охарактеризовать адсорбцию ПАВ на разделе жидкость/газ. Ориентация молекул ПАВ в поверхностном слое раствора.
2. Что такое поверхностное натяжение и методы его измерения.
3. Поверхностно-активные вещества. Примеры. Практическое применение ПАВ.
4. Уравнение Гиббса и его анализ.
5. Смачивание, виды смачивания и его мера.

Вопросы к теме 9 «Практическое применение адсорбции»

1. Основные отличия физической и химической адсорбции. Что такое адсорбция и абсорбция.
2. Назовите известные вам границы раздела фаз, для которых возможна физическая или химическая адсорбция.
3. Что такое изотерма адсорбции, от чего зависит величина адсорбции.
4. Изотерма адсорбции по Ленгмюру и Фрейндлиху, расчет констант. Ионно-обменная адсорбция. Уравнение Гапона-Никольского.

Вопросы к теме 10 «Коллоидные системы и их свойства»

1. Классификация дисперсных систем.
2. Методы получения и очистки коллоидных систем.
3. Кинетическая и агрегативная устойчивость коллоидных систем.
4. Теория ДЭС по Штерну.
5. Строение коллоидной мицеллы.

Вопросы к теме 11 «Устойчивость коллоидных систем»

1. Как по коагуляции можно отличить гидрофобный коллоид от растворов ВМС?
2. Что такое коагуляция коллоидных систем.
3. Правило Шульце-Гарди.
4. Чем можно вызвать коагуляцию гидрофобных коллоидов.
5. Механизм коагуляции гидрофобных коллоидов.

Вопросы к теме 12 «Высокомолекулярные соединения и свойства их растворов»

1. Что такое вязкость.
2. Напишите формулу Эйнштейна. Зависимость вязкости от концентрации.

3. В каких системах образуются студни. Чем отличается студень от геля. Обратим ли эластичный студень.
4. Что такое набухание и чем обусловлено это явление.
5. Что такое изоэлектрическое состояние белка. От чего зависит положение ИЭТ на графике зависимости вязкости от рН среды.

Примерный перечень вопросов к зачету с оценкой по дисциплине
«Физическая химия»

1. Система и внешняя среда. Изолированная, закрытая, открытая системы. Внутренняя энергия системы.
2. Первое начало термодинамики. Изменение внутренней энергии при постоянном объеме и давлении. Функция состояния. Энтальпия. Связь между энтальпией и внутренней энергией.
3. Тепловые эффекты химических реакций. Закон Гесса.
4. Второе начало термодинамики. Энтропия изолированной, закрытой и открытой систем. Свободная энергия Гиббса и свободная энергия Гельмгольца. Свободная энергия и направление химических реакций.
5. Энтропия и термодинамическая вероятность. Статистическая интерпретация энтропии.
6. Агрегатные состояния вещества. Реальные газы. Уравнение Ван-дер-Ваальса.
7. Энергия активации. Уравнение Аррениуса. Методы определения энергии активации.
8. Химическая кинетика, порядок и молекулярность реакций.
9. Скорость гомогенных химических реакций. Кинетические кривые. Константа скорости.
10. Гомогенный и гетерогенный катализ. Принцип действия катализаторов. Ферментный катализ и его особенности.
11. Химическое равновесие. Закон действия масс для обратимых процессов. Константа химического равновесия.
12. Условия смещения равновесия. Принцип Ле-Шателье.
13. Фотохимические реакции. Закон фотохимической эквивалентности. Закон Эйнштейна и квантовый выход.
14. Уравнение состояния идеального газа. Парциальное давление. Закон Дальтона.
15. Кинетическая теория газов. Скорость молекул и закон распределения скоростей.
16. Осмотическое давление. Закон Вант-Гоффа.
17. Теория электролитической диссоциации. Электролитическая диссоциация воды. Шкала кислотности по отношению к воде. Ионное произведение воды. Понятие рН и использование его в агрономии. Ионная сила растворов, активность, коэффициент активности электролитов. Потенциометрическое определение рН.
18. Активность и ее отличие от аналитической концентрации. Определение активности растворов методом ЭДС.

19. Буферные системы, буферная ёмкость. Буферные растворы, их состав и механизм действия.
20. Слабые электролиты. Константа электролитической диссоциации. Закон разведения.
21. Понижение температуры замерзания и повышение температуры кипения растворов в зависимости от их концентраций.
22. Основное уравнение электропроводности для растворов сильных электролитов. Удельная электрическая проводимость.
23. Электроды первого и второго рода. Уравнение Нернста. Способы определения потенциала, возникающего на электроде.
24. Электродные процессы. Возникновение потенциала на границе раздела фаз. Гальванический элемент.
25. Окислительно-восстановительные электроды и цепи. Определение окислительно-восстановительных потенциалов.
26. Диффузионные потенциалы. Нормальные потенциалы и ряд напряжений.
27. Концентрационные цепи. Закон независимости движения ионов.
28. Изменение давления насыщенного пара над растворителем и над раствором в зависимости от температуры. Первый закон Рауля.
29. Электрокинетические свойства коллоидных систем. Электрофорез и электроосмос. Термодинамический, электрокинетический потенциал.
30. Поверхностно-активные вещества. Смачивание и его мера. Значение смачивания при действии пестицидов для борьбы с сорняками, вредителями и болезнями. Поверхностно-инактивные вещества.
31. Строение мицеллы лиофобных коллоидных растворов.
32. Электрокинетический (дзета) потенциал. Условия его возникновения в мицелле гидрофобного коллоида? Как связана агрегативная устойчивость с величиной электрокинетического потенциала коллоидных систем?
33. Методы получения и очистки коллоидных систем.
34. Молекулярно-кинетические свойства коллоидных систем: броуновское движение, диффузия. Осмос в коллоидных системах.
35. Обменная адсорбция. Адсорбция на твёрдых поверхностях. Уравнение Фрейндлиха, уравнение Ленгмюра. Адсорбция в почвах.
36. Кинетическая и агрегативная устойчивость коллоидных систем.
37. Нарушение устойчивости гидрофобных коллоидов. Правило значности и валентности.
38. Вязкость коллоидных растворов. Зависимость вязкости растворов ВМС от рН. Уравнение Эйнштейна и Думанского. Зависимость вязкости гидрофобных и гидрофильных коллоидов от концентрации.
39. Процесс набухания гелей высокомолекулярных соединений. Виды набухания.
40. Коагуляция лиофобных коллоидных растворов электролитами.
41. Сопоставление свойств лиофобных коллоидов и растворов высокомолекулярных соединений.
42. Растворы полиэлектролитов. Образование гелей и студней.
43. Диализ, ультрафильтрация, седиментация и центрифугирование коллоидных систем.

44. Классификация дисперсных систем. Основные особенности коллоидного состояния вещества. Факторы устойчивости коллоидных систем.
 45. Специфические особенности растворов ВМС, их отличие от лиофобных коллоидных растворов. Нарушение устойчивости растворов ВМС.
 46. Гидрофильные и гидрофобные поверхности. Смачивание и его мера.
 47. Поверхностное натяжение. Адсорбция на поверхности растворов. Уравнение Гиббса.
 48. Истинные, коллоидные растворы, сравнение их химических и физико-химических свойств.
 49. Осмотическое давление. Зависимость осмотического давления от концентрации растворов.
- Оптические свойства коллоидных систем. Эффект Тиндаля.

6.2. Описание показателей и критериев контроля успеваемости, описание шкал оценивания

Для оценки знаний, умений, навыков и формирования компетенции по дисциплине может применяться балльно-рейтинговая система контроля и оценки успеваемости студентов.

В основу балльно-рейтинговой системы (БРС) положены принципы, в соответствии с которыми формирование рейтинга студента осуществляется в ходе текущего и промежуточного контроля знаний. При несогласии с оценкой по балльно-рейтинговой системе студент имеет право на сдачу зачета по традиционной системе.

Таблица 7

Критерии итогового контроля по дисциплине (зачет) по балльно-рейтинговой системе

Балльная структура оценки:

Посещение лекций – 0-17 баллов (17 лекций)

Защита лабораторных работ – 0-200 баллов (10 работ × 20 баллов)

Опрос – 0-90 (6 опросов × 15 баллов)

Тестирование – 0-210 баллов (4 теста × 70 баллов)

Максимальная сумма баллов: $S_{\max} = 17 + 200 + 90 + 210 = 517$

Студент получает зачет по балльно-рейтинговой системе, если он набрал не менее 350 баллов.

Отработки лабораторных занятий проводятся в течение семестра. Выполнение тестирования, защита лабораторных работ проводится в течение семестра до начала сессии.

Критерии оценки при сдаче зачета по традиционной системе:

- оценка «зачтено» выставляется студенту, если были даны исчерпывающие ответы на вопросы, либо ответы были с

- незначительными недочётами или замечаниями;
- оценка «не зачтено» выставляется студенту, если не было ответа на поставленные вопросы.

Критерии итогового контроля по дисциплине (зачет с оценкой) по балльно-рейтинговой системе

Балльная структура оценки:

Посещение лекций – 0-27 баллов (27 лекций)

Защита лабораторных работ – 0-280 баллов (14 работ × 20 баллов)

Опрос – 0-135 (9 опросов × 15 баллов)

Тестирование – 0-420 баллов (6 тестов × 70 баллов)

Максимальная сумма баллов: $S_{\max} = 27 + 280 + 135 + 420 = 862$

Шкала Оценивания	Оценка на зачете
776-862	отлично
646-775	хорошо
450-645	удовлетворительно
450 и менее	неудовлетворительно

Критерии оценки при сдаче зачета с оценкой по традиционной системе:

Оценка «отлично» ставится студенту, показавшему всестороннее, систематическое и глубокое знание учебного материала, умеющий свободно выполнять задания, предусмотренные программой, усвоивший основную и знакомый с дополнительной литературой, рекомендованной кафедрой.

Оценка «хорошо» выставляется студентам, обнаружившим полное знание учебного материала с небольшими недочетами, демонстрирующие систематический характер знаний по дисциплине, успешно выполняющие предусмотренные в программе задания, усвоившим основную литературу, рекомендованную кафедрой.

Оценка «удовлетворительно» ставится студентам, показавшим знание основного учебного материала в объеме, необходимом для дальнейшей учебы и в предстоящей работе по профессии, справляющихся с выполнением заданий базового уровня по дисциплине.

Оценка «неудовлетворительно» выставляется студентам, обнаружившим пробелы в знаниях основного учебного материала, допускающим принципиальные ошибки в выполнении заданий. Когда студент не понимает существа излагаемых им вопросов, что свидетельствует о том, что студент не может дальше продолжать обучение или приступать к профессиональной деятельности без дополнительных занятий по соответствующей дисциплине.

Виды текущего контроля: защита лабораторных работ, тесты, опросы.

Виды промежуточного контроля по дисциплине: зачет, зачет с оценкой.

7. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

7.1 Основная литература

1. Хмельницкий Р. А. Физическая и коллоидная химия [Текст]: учебник для студентов сельскохозяйственных специальных высших учебных заведений / Р. А. Хмельницкий. - 2-е изд., стер. - Москва: Альянс, 2009. - 399 с.
2. Немировская И.Б. Сборник задач по физической и коллоидной химии [Текст] : учебное пособие / И. Б. Немировская и др.- Москва : РГАУ-МСХА им. К. А. Тимирязева, 2012. - 202 с.
3. Белопухов С.Л. и др. Химический словарь [Текст] : термины и определения по физической, коллоидной и нанохимии / С. Л. Белопухов и др.- Москва : РГАУ-МСХА им. К. А. Тимирязева, 2013. - 259 с.

7.2 Дополнительная литература

1. Белопухов С.Л., Старых С.Э., Шнее Т.В. и др. Физическая и коллоидная химия. Задачи и упражнения [Текст]: учебное пособие для подготовки бакалавров по направлениям 35.03.03 "Агрохимия и агропочвоведение", 35.03.04 "Агрономия", 35.03.05 "Садоводство". Допущено УМО вузов РФ / Российский государственный аграрный университет - МСХА им. К. А. Тимирязева (Москва); ред. С. Л. Белопухов. - Москва: Проспект, 2016. - 206 с.
2. Белопухов С.Л., Старых С.Э., Шнее Т.В. и др. Физическая и коллоидная химия. Лабораторный практикум [Текст]: учебное пособие для подготовки бакалавров по направлениям 35.03.03 "Агрохимия и агропочвоведение", 35.03.04 "Агрономия", 35.03.05 "Садоводство". Допущено УМО вузов РФ / Российский государственный аграрный университет - МСХА им. К. А. Тимирязева (Москва); ред. С. Л. Белопухов. - Москва: Проспект, 2016. - 206 с.

7.3 Методические указания, рекомендации и другие материалы к занятиям

1. При подготовке к лабораторно-практическим занятиям использовать рекомендации к лабораторным работам Лабораторного практикума «Физическая и коллоидная химия».
2. При проведении лабораторных работ необходимо строго соблюдать правила техники безопасности при работе в химической лаборатории, указания преподавателей и лаборантов кафедры.
3. Оформление лабораторных работ рекомендуется проводить в Рабочей тетради, выпускаемой ежегодно для студентов, по дисциплине «Физическая и коллоидная химия».

8. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения дисциплины

1. www. webelements.com (открытый доступ)
2. www. ximuk.ru (открытый доступ)

9. Описание материально-технической базы, необходимой для осуществления образовательного процесса по дисциплине

Таблица 8

Сведения об обеспеченности специализированными аудиториями, кабинетами, лабораториями

Наименование специальных помещений и помещений для самостоятельной работы (№ учебного корпуса, № аудитории)	Оснащенность специальных помещений и помещений для самостоятельной работы
1	2
Лекционная аудитория (учебный корпус № 6, Большая химичка)	<ol style="list-style-type: none"> 1.Мультимидийная установка в комплексе с компьютером 1 шт. (Инв.№ 410124000602969) 2. Трибуна 1 шт (Инв.№591742) 3. Доска меловая – 3 шт. 4.Стол письменный – 1 шт
Лекционная аудитория (учебный корпус № 6, ауд. № 333)	<ol style="list-style-type: none"> 1.Стенд «Периодическая табл. Д.И. Менделеева» 1шт. (Инв.№101237/1) 2.Мультимидийная установка в комплексе с компьютером (Инв.№ 591717/1, Инв.№558882/3, Инв.№ 591711/1) 3. Трибуна 1 шт (Инв.№591742/1) 4. Столы письменные – 2 шт. 5. Доска меловая – 1 шт. 6.Парты – 18 шт. 7.Стул табурет – 36 шт.
Учебная лаборатория (учебный корпус № 6, ауд. № 224)	<ol style="list-style-type: none"> 1.Многодиапаз.портат.кондуктомер 1 шт. (Инв.№ 35079) 2. Многодиапаз.портат.кондуктомер 4 шт. (Инв.№ 35079/1, Инв.№ 35079/2, Инв.№ 35079/3, Инв.№ 35079/4) 3. Весы электр. SCA210 1шт. (Инв.№ 35076/3) 4. Шкаф 1 шт. (Инв.№ 552108) 5. Иономер Экотест-2000 И 1 шт. (Инв.№ 558372) 6. Кондуктометр Hi 8733 1 шт. (Инв.№ 558373) 7. Мойка лабораторная МЛ – М (Инв.№ 558504) 8.Лабораторные столы – 13 шт. 9. Стул табурет – 25 шт. 10. Доска меловая – 1 шт.
Учебная лаборатория (учебный корпус № 6, ауд. № 225)	<ol style="list-style-type: none"> 1.Устройство для титрования 4 шт. (Инв.№ 558502, 558502/1, 558502/2, 558502/3) 2. Мойка лабораторная МЛ –М 1 шт.(Инв.№ 558595) 3. Шкаф для посуды МЛ – ШХП 1 шт.(Инв.№ 558596) 4. шкаф вытяжной МЛ – ШВ 1 шт. (Инв.№ 558597) 5. Иономер Экотест-2000 И 8 шт. (Инв.№ 558372/1, Инв.№ 558372/2, Инв.№ 558372/3, Инв.№ 558372/4, Инв.№ 558372/5, Инв.№ 558372/6, Инв.№ 558372/7,

	Инв.№ 558372/8) 6. Кондуктометр Ni 8733 3 шт. (Инв.№ 558373/1, Инв.№ 558373/2, Инв.№ 558373/3) 7. Весы технические 1 шт (Инв.№ 552121/1) 8. Магнитная мешалка ПЭ -6110 3 шт. (Инв. № 558403/1, 558403/2, 558403/3) 9.Фотометр Пламенный PFP7 1 шт.(Инв. №34431) 10. Лабораторные столы – 28 шт. 11. Стул табурет – 25 шт. 12. Доска меловая – 1 шт. 13. Стол письменный – 2 шт.
Читальный зал (Центральная научная библиотека им. Н.И. Железнова), Комнаты самоподготовки (общежития)	Для самостоятельной работы студентов

11. Методические рекомендации студентам по освоению дисциплины

Для освоения дисциплины студентам необходимо иметь рекомендуемые учебники и учебные пособия. При освоении каждой из тем дисциплины студент должен внимательно изучить и законспектировать материал по этой теме, подготовиться к выполнению лабораторной работы, выполнить эту лабораторную работу в лаборатории и защитить её. Каждый из видов учебной деятельности оценивается в баллах и учитывается в рейтинге студента. Для самоконтроля студент должен пользоваться перечнем вопросов для самостоятельного изучения дисциплины для подготовки к тестированиям и опросам. Контроль освоения тем студентом осуществляется в виде тестирований и опросов.

Для конспектирования материалов занятий рекомендуется завести отдельную тетрадь. Конспект каждого занятия следует начинать с названия темы и указания даты его проведения. Все заголовки разделов материала следует четко выделять, например, подчеркиванием. Во время занятия следует внимательно следить за ходом мысли преподавателя и записывать важнейшие определения, разъяснения, формулы, названия веществ, уравнения химических реакций. Также нужно стараться воспроизводить в конспекте рисунки и таблицы, которые демонстрирует преподаватель. Материал, который кажется студенту недостаточно понятным, следует проработать по учебнику и воспользоваться помощью преподавателя. Работать с конспектом нужно еженедельно, внося в него свои дополнения, замечания и вопросы (для этого в тетради следует оставлять широкие поля).

Для подготовки и фиксирования лабораторных работ следует получить у преподавателя рабочую тетрадь (лабораторный журнал). При подготовке к лабораторной работе следует составить краткий (1-1,5 страницы) конспект теоретического материала, на котором основана данная лабораторная работа. Для подготовки конспекта используют главы учебника, рекомендованные преподавателем и конспект, записанный на занятии. Также при домашней самостоятельной подготовке к лабораторной работе нужно начертить таблицы, приведённые в практикуме, и произвести необходимые для проведения работы расчёты. Домашняя подготовка является необходимой частью лабораторной работы. Без неё невозможен осмысленный подход к выполнению

экспериментов и измерений. Кроме того, ограниченное время, отводимое на выполнение лабораторной работы, требует хорошо скоординированных действий студента, к которым также необходимо предварительно подготовиться. После завершения экспериментальной части работы необходимо произвести обработку полученных результатов, сделать выводы и защитить работу у преподавателя.

В ходе занятия нужно активно работать, отвечая на вопросы преподавателя, участвуя в дискуссии и задавая собственные вопросы для уяснения сложного для понимания материала.

На первом занятии все студенты знакомятся с правилами техники безопасности и обязаны строго выполнять их при проведении всех лабораторных работ.

Пропуск занятий без уважительной причины не допускается. Задолженности (пропущенные лабораторные работы, тестирования) должны быть ликвидированы. Текущие задолженности тестирования и защита лабораторных работ должны быть ликвидированы в течение недели после срока, обозначенного в тематическом плане лабораторных работ, во время определяемое преподавателем. Каждая следующая неделя опоздания наказывается вычитанием 1 балла из оценки за домашнее задание. Отработки лабораторных работ осуществляются только в присутствии и под руководством лаборанта, который назначает время отработки.

Самостоятельная работа студентов над курсом «Физической химии» заключается в систематической работе с учебником и лекциями, подготовке к лабораторным работам, тестированиям. Особое место в самостоятельной работе занимает подготовка к тестированиям и опросам, которые позволяют осуществлять самоконтроль усвоения учебного материала, прививают навыки поиска необходимой химической информации и необходимых в будущей практической деятельности бакалавров химических расчетов.

Виды и формы отработки пропущенных занятий

Пропущенные лекции студент отрабатывает самостоятельно, изучая учебник и дополнительную литературу по соответствующим темам.

Студент, пропустивший лабораторные занятия, обязан подготовить конспект пропущенной лабораторной работы и в присутствии лаборанта кафедры отработать её в свободное от занятий время. Студент без конспекта лабораторной работы не допускается до отработки. После выполнения лабораторной работы лаборант в конспекте ставит дату отработки и подпись.

Текущие задолженности по тестированиям и защите лабораторных работ должны быть ликвидированы в течение недели после срока, обозначенного в тематическом плане лабораторных работ, во время, определяемое преподавателем.

12. Методические рекомендации преподавателям по организации обучения по дисциплине

Специфика дисциплины «Физическая химия» заключается в неразрывной связи теории с практикой. Теоретические знания, которые студенты получают

на лекциях и при самостоятельной подготовке, подтверждаются и усваиваются на лабораторных занятиях. Для успешного усвоения материала необходимы знания химии в объёме школьной программы и математики. Повышение уровня знаний по химии у студентов неразрывно связано с поиском и внедрением новых путей совершенствования методики преподавания:

- использование разнообразных форм, методов и приёмов активизации познавательной деятельности учащихся (в т.ч. активных и интерактивных);

- использование наглядного материала: таблиц, рисунков, схем, природных минералов, демонстрация опытов;

- решение химических расчётных и экспериментальных задач как метод обучения химии;

- компьютеризация обучения;

- использование различных форм организации самостоятельной работы студентов: индивидуальная, групповая, коллективная;

- организация индивидуальной работы студентов с учётом уровня подготовки;

- систематический контроль знаний в процессе обучения (проверка тестирований, опросов и приём лабораторных работ).

РЕЦЕНЗИЯ
на рабочую программу дисциплины «Б1.Б.12 Физическая химия»
ОПОП ВО по направлению 19.03.01 – «Биотехнология», направленности
«Биотехнология» (квалификация выпускника – бакалавр)

Торшиным С.П., заведующим кафедрой агрономической, биологической химии и радиологии ФГБОУ ВО «Российский государственный аграрный университет - МСХА имени К.А. Тимирязева», доктором биологических наук, профессором (далее по тексту рецензент), проведена рецензия рабочей программы дисциплины «Б1.Б.12 Физическая химия» ОПОП ВО по направлению 19.03.01 – «Биотехнология», направленности «Биотехнология» (бакалавриат), разработанной в ФГБОУ ВО «Российский государственный аграрный университет - МСХА имени К.А. Тимирязева», на кафедре химии (разработчики – Григорьева М.В., кандидат педагогических наук, доцент кафедры химии, Старых С.Э., кандидат биологических наук, профессор).

Рассмотрев представленные на рецензию материалы, рецензент пришел к следующим выводам:

1. Предлагаемая рабочая программа дисциплины «Б1.Б.12 Физическая химия» (далее по тексту Программа) *соответствует* требованиям ФГОС по направлению 19.03.01 – «Биотехнология». Программа *содержит* все основные разделы, *соответствует* требованиям к нормативно-методическим документам.

2. Представленная в Программе *актуальность* учебной дисциплины в рамках реализации ОПОП ВО *не подлежит сомнению* – дисциплина относится к базовой части учебного цикла.

3. Представленные в Программе *цели* дисциплины *соответствуют* требованиям ФГОС направления 19.03.01 – «Биотехнология», направленности «Биотехнология».

4. В соответствии с Программой за дисциплиной «Б1.Б.12 Физическая химия» закреплено 2 *компетенции*. Дисциплина «Б1.Б.12 Физическая химия» и представленная Программа *способна реализовать* их в объявленных требованиях.

5. *Результаты обучения*, представленные в Программе в категориях *знать, уметь, владеть* *соответствуют* специфике и содержанию дисциплины и *демонстрируют* *возможность* получения заявленных результатов.

6. Общая трудоемкость дисциплины «Б1.Б.12 Физическая химия» составляет 7 зачетных единиц (252 часа).

7. Информация о взаимосвязи изучаемых дисциплин и вопросам исключения дублирования в содержании дисциплины *соответствует* действительности. Дисциплина «Б1.Б.12 Физическая химия» взаимосвязана с другими дисциплинами ОПОП ВО и Учебного плана по направлению 19.03.01 – «Биотехнология», и возможность дублирования в содержании отсутствуют.

8. Представленная Программа предполагает использование современных образовательных технологий, используемые при реализации различных видов учебной работы. Формы образовательных технологий *соответствуют* специфике дисциплины.

9. Программа дисциплины «Б1.Б.12 Физическая химия» предполагает 4 занятия в интерактивной форме.

10. Виды, содержание и трудоемкость самостоятельной работы студентов, представленные в Программе, *соответствуют* требованиям к подготовке выпускников, содержащимся во ФГОС ВО направления 19.03.01 – «Биотехнология».

11. Представленные и описанные в Программе формы *текущей* оценки знаний (тесты, опросы, защита лабораторных работ), *соответствуют* специфике дисциплины и требованиям к выпускникам.

Форма промежуточного контроля знаний студентов, предусмотренная Программой, осуществляется в форме зачета и зачета с оценкой, что *соответствует* статусу дисциплины, как дисциплины базовой части учебного цикла – Б1 ФГОС направления 19.03.01 – «Биотехнология».

12. Формы оценки знаний, представленные в Программе, *соответствуют* специфике дисциплины и требованиям к выпускникам.

13. Учебно-методическое обеспечение дисциплины представлено: основной литературой – 3 источника (базовый учебник и 2 пособия для самостоятельной работы), дополнительной литературой – 2 наименования, методическими указаниями – 3 источника, Интернет-ресурсы – 2 источника и *соответствуют* требованиям ФГОС направления 19.03.01 – «Биотехнология».

14. Материально-техническое обеспечение дисциплины соответствует специфике дисциплины «Б1.Б.12 Физическая химия» и обеспечивает использование современных образовательных, в том числе интерактивных методов обучения.

15. Методические рекомендации студентам и методические рекомендации преподавателям по организации обучения по дисциплине даны представленные о специфике обучения по дисциплине «Б1.Б.12 Физическая химия».

ОБЩИЕ ВЫВОДЫ

На основании проведенной рецензии можно сделать заключение, что характер, структура и содержание рабочей программы дисциплины «Б1.Б.12 Физическая химия» ОПОП ВО по направлению 19.03.01 – «Биотехнология», направленности «Биотехнология» (квалификация выпускника – бакалавр), разработанная Григорьевой М.В., кандидатом педагогических наук, доцентом кафедры химии и Старых С.Э., кандидатом биологических наук, профессором, соответствует требованиям ФГОС ВО, современным требованиям экономики, рынка труда и позволит при её реализации успешно обеспечить формирование заявленных компетенций.

Рецензент: Торшин С.П., заведующий кафедрой агрономической, биологической химии и радиологии «Российский государственный аграрный университет - МСХА имени К.А. Тимирязева», доктор биологических наук, профессор

« 6 » 12 2018 г.