

МИНОБРНАУКИ России
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Тверской государственный технический университет»
(ТвГТУ)

УТВЕРЖДАЮ
заведующий кафедрой

Биотехнологии, химии и

стандартизации

(наименование кафедры)



М.Г. Сульман

(Ф.И.О. зав. кафедрой)

«18» февраля 2021 г.

ОЦЕНОЧНЫЕ СРЕДСТВА

Промежуточной аттестации в форме экзамена

(промежуточной аттестации: экзамен, зачет, курсовая работа или курсовой проект; практики: с указанием вида и типа практики; государственного итогового экзамена)

КОЛЛОИДНАЯ ХИМИЯ

Наименование дисциплины (для промежуточной аттестации)

направление подготовки 18.03.01 Химическая технология
Направленность (профиль) – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Типы задач – научно-исследовательская и технологическая

Разработаны в соответствии с:

Рабочей программой дисциплины «Коллоидная химия»

утвержденной Проректором по УР от «11» февраля 2021 г.

Разработчик(и): к.х.н., доцент, О.В. Кислица

Тверь 2021

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 1

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:
**ДЭС по теории Штерна. Сравнительная характеристика
термодинамического и электрокинетического потенциалов.**

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
**Ниже приведены результаты измерения среднеквадратичного сдвига
частиц суспензии гуммигута в воде, полученные Перреном:**

Время сдвига, с	30		60	90	120
Сдвиг, мкм	7,09		10,65	11,31	12,00

**На основании этих результатов вычислите среднее значение
числа Авогадро. Радиус частиц суспензии 0,212 мкм, температура опыта
290 К, вязкость среды $\eta = 1,1 \cdot 10^{-3}$ Па·с.**

3. Задание для проверки уровня УМЕТЬ – 0 или 2 балла:
**Аэрозоль ртути сконденсировался в виде большой капли объемом 3,5 см³.
Определите, насколько уменьшилась поверхностная энергия ртути, если
дисперсность аэрозоля составляла 10 мкм⁻¹. Поверхностное натяжение
ртути примите равным 0,475 Дж/м².**

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;
«хорошо» – при сумме баллов 4;
«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;
«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС

О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС

М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 2

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:
Дифильность молекул и их ориентация на межфазной поверхности (приведите примеры). Стандартная работа адсорбции. Растворимые ПАВ. Уравнение Шишковского. Правило Дюкло-Траубе. Связь уравнения Гиббса с уравнением Ленгмюра.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Найти удельную поверхность угля, если известно, что угольная пыль предварительно просеивается через сита с отверстиями в $0,075 \cdot 10^{-3}$ м. Плотность угля $\gamma = 1,8 \cdot 10^3$ кг/м³. Систему считать монодисперсной.

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Как изменится величина порога коагуляции, если для коагуляции $10 \cdot 10^{-6}$ м³ золя AgI вместо $1,5 \cdot 10^{-6}$ м³ KNO₃ концентрации 1 кмоль/м³ взять $0,5 \cdot 10^{-6}$ м³ Ca(NO₃)₂ концентрации 0,1 кмоль/м³ или $0,2 \cdot 10^{-6}$ м³ Al(NO₃)₃ концентрации 0,01 кмоль/м³? Полученные величины порога коагуляции сопоставить с зависимостью от валентности ионов, установленной Б.В.Дерягиным.

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;
«хорошо» – при сумме баллов 4;
«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;
«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС

О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС

М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 3

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:
Изотерма поверхностного натяжения ПАВ. Адсорбционная формула Гиббса.
Поверхностная активность. Построение изотермы адсорбции по изотерме
поверхностного натяжения.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
По экспериментальным данным капиллярной конденсации метилового спирта на
силикагеле (при 293 К) построить петлю гистерезиса, интегральную и
дифференциальную кривые распределения пор сорбента по радиусам

Равновесное давление $p \cdot 10^{-2}$, н/м ²	16	32	64	79	96	110	128
Величина сорбции $\Gamma \cdot 10^3$, кмоль/кг							
Кривая адсорбции	2,5	3,5	4,8	6,3	13,0	19,0	22,5
Кривая десорбции	2,5	3,5	4,8	6,5	17,5	21,2	22,5

Молярный объем метилового спирта $V = 0.0406$ м³/кмоль, давление насыщенного пара
 $p_s = 128 \cdot 10^2$, н/м², поверхностное натяжение $\sigma = 2,6 \cdot 10^{-3}$ дж/м².

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Рассчитать и построить в координатах $\frac{1}{n} = f(\tau)$ кривую изменения общего числа
частиц при коагуляции тумана минерального масла для следующих интервалов
времени τ , сек: 60, 120, 240, 480 и 600. Средний радиус частиц $r = 2 \cdot 10^{-7}$ м, концентрация
 $c = 25 \cdot 10^{-3}$ кг/м³, плотность $\gamma = 0,97 \cdot 10^3$ кг/м³. Время половинной коагуляции $\theta = 240$ сек.

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;
«хорошо» – при сумме баллов 4;
«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;
«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС

О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС

М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 4

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:
Адгезия и когезия. Природа сил взаимодействия при адгезии. Краевой угол смачивания и уравнение Юнга. Лиофильность и лиофобность поверхностей. Дифференциальная и интегральная теплота смачивания.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Вычислить по формуле Ленгмюра величину адсорбции изоамилового спирта концентрации $c = 0,1$ кмоль/м³ на поверхности раздела водный раствор – воздух при 292 К по данным константам: $\Gamma_{\infty} = 8,7 \cdot 10^{-9}$ кмоль/м³, $b = 42$.

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Экспериментально получены данные коагуляции гидрозоль золота раствором NaCl. Вязкость среды $\eta = 10^{-3}$ н·сек/м², $T = 293$ К. Рассчитать константу Смолуховского K и сравнить ее с константой, вычисленной по формуле $K = \frac{4RT}{3\eta N}$.

Время коагуляции τ , сек	0	60	120	420	900
Общее число частиц в 1 м ³ н·10 ⁻¹⁴	5.22	4.35	3.63	2.31	1.48

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;
«хорошо» – при сумме баллов 4;
«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;
«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС

О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС

М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 5

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:

Классификация дисперсных систем по агрегатному состоянию дисперсной фазы и дисперсионной среды.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:

По данным сорбции углекислого газа на угле построить изотерму адсорбции и определить константы уравнения Фрейндлиха:

Равновесное давление $p \cdot 10^{-2}$, н/м ²	5,0	103,0	30,0	50,0	75,0	100,0
Величина сорбции $\Gamma \cdot 10^3$, кг/кг	3,0	5,5	16,0	23,0	31,0	35,0

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:

Определить изменение общего числа частиц газовой сажи n при коагуляции под действием ультразвука в следующих интервалах времени τ , сек: 1, 10, 100. До коагуляции в 1 м^3 воздуха содержалось $5 \cdot 10^{15}$ частиц. Константа Смолуховского $K = 3 \cdot 10^{-16} \text{ м}^3/\text{сек}$.

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;

«хорошо» – при сумме баллов 4;

«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;

«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС

О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС

М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 6

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:

Адсорбция на границе раздела: жидкость-газ. Вывод адсорбционной формулы Гиббса. Применение этой формулы для случая, когда адсорбирующееся вещество растворимо в жидкости. Поверхностная активность.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:

Используя константы уравнения Шишковского ($a = 12,6 \cdot 10^{-3}$, $b = 21,5$), рассчитать поверхностное натяжение для водных растворов масляной кислоты при 273 К для следующих концентраций (кмоль/м³): 0,007, 0,021, 0,05, 0,104 и построить кривую в координатах $\sigma = f(c)$. Поверхностное натяжение воды $\sigma_0 = 75,49 \cdot 10^{-3}$ н/м.

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:

Пользуясь графическим методом, найти постоянные Q_m и τ_0 и, рассчитав по уравнению седиментации, построить кривую оседания песка в анилине для следующих интервалов времени τ : 180, 720, 1080, 1500, 1800 и 3600 сек. Для построения использовать следующие данные:

Время оседания τ , сек	60	300	600	1200	1800	3000	4200
Количество осевшей суспензии Q, %	12,9	55,2	73,0	86,5	92,3	98,0	100

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;

«хорошо» – при сумме баллов 4;

«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;

«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС

О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС

М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 7

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:
Электрокинетический потенциал. Влияние различных факторов на электрокинетический потенциал: индифферентных и неиндифферентных электролитов, разбавления, концентрирования, рН среды и др.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Определить величину удельной поверхности суспензии каолина (плотность которого $\gamma = 2,5 \cdot 10^3$ кг/м³), если ее частицы принять шарообразными и средний диаметр частиц считать равным $0,5 \cdot 10^{-6}$ м? Суспензию считать моодисперсной.

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
При ультрамикроскопическом исследовании гидрозоля серебра в кювете площадью $5,4 \cdot 10^{-12}$ м² и глубиной пучка света $2,5 \cdot 10^{-4}$ м подсчитано 2 частицы. Рассчитать среднюю длину ребра частиц, принимая их форму за кубическую. Концентрация золя $c = 20 \cdot 10^{-2}$ кг/м³, плотность серебра $\gamma = 10,5 \cdot 10^3$ кг/м³.

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;
«хорошо» – при сумме баллов 4;
«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;
«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС



О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС



М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 8

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:
Получение коллоидных систем методом диспергирования. Механическое диспергирование. Адсорбционное понижение прочности твердых тел (АПП). Присутствие каких веществ вызывает АПП. Работы Ребиндера.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Рассчитайте работу адгезии в системе вода-графит, зная, что краевой угол равен 90° , а поверхностное натяжение воды составляет $71,96$ мДж/м². Определите коэффициент растекания воды на графите.

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Методом поточной ультрамикроскопии в объеме $W = 1,5 \cdot 10^{-11}$ м³ подсчитано 53 частицы аэрозоля масляного тумана. Считая форму частиц сферической, определить их средний радиус. Концентрация золя $c = 21 \cdot 10^{-6}$ кг/м³, плотность $\gamma = 0,92 \cdot 10^3$ кг/м³.

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;
«хорошо» – при сумме баллов 4;
«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;
«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС

О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС

М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 9

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:
Газообразные и конденсированные слои на границе: раствор-газ (кривая сжатия пленки нерастворимых ПАВ). Поверхностное давление. Весы Ленгмюра. Определение размеров молекул ПАВ с помощью весов Ленгмюра.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Найти поверхностное натяжение анилина, если с помощью сталагмометра Траубе получены следующие данные: число капель анилина 42, плотность его $\gamma = 1,4 \text{ кг/м}^3$, число капель воды 18. Температура опыта 288 К. Поверхностное натяжение $\sigma_0 = 73,26 \cdot 10^{-3} \text{ н/м}$.

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Сравнить интенсивности светорассеяния эмульсий бензина в воде (показатель преломления $n_1 = 1,38$) и тетралина в воде ($n_1 = 1,54$) при 293 К. Показатель преломления воды $n_0 = 1,33$. Размер частиц и концентрация эмульсий одинаковы.

Критерии итоговой оценки за экзамен:

- «отлично» – при сумме баллов 5 или 6;
- «хорошо» – при сумме баллов 4;
- «удовлетворительно» – при сумме баллов 3;
- «неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС

О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС

М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 10

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:
**Кинетическая и агрегативная устойчивость коллоидных систем.
Молекулярные и ионные стабилизаторы. Механизм их действия.
Приведите примеры стабилизации коллоидных систем.**

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
**Найти адсорбцию пропионовой кислоты на поверхности раздела водный
раствор-воздух при 273 К и концентрации 0,5 кмоль/м³ по константам
Шишковского: $a = 12,5 \cdot 10^{-3}$ и $b = 7,73$.**

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
**Рассчитать средний радиус частиц гидрозоля латекса полистирола,
пользуясь данными, полученными с помощью нефелометра: высота
освещенной части стандартного золя $h_1 = 8 \cdot 10^{-3}$ м, средний радиус частиц
 $r_1 = 88 \cdot 10^{-9}$ м, высота освещенной части неизвестного золя $h_2 = 8 \cdot 10^{-3}$ м.
Концентрации стандартного и неизвестного золя равны.**

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;
«хорошо» – при сумме баллов 4;
«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;
«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС



О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС



М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 11

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:

Явление перезарядки коллоидных частиц. Изменение величины электрокинетического и диффузионного потенциалов при перезарядке.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:

Какова площадь, приходящаяся на одну молекулу изомасляной кислоты на поверхности раздела водный раствор-воздух, если предельная адсорбция $\Gamma_{\infty} = 6,0 \cdot 10^{-9}$ кмоль/м³.

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:

Проверить графически применимость закона Ламберта-Бера к гидрозоль кубового синего красителя, используя экспериментальные данные спектрофотометрического метода:

Концентрация золя $c \cdot 10^3$, кг/м ³	20,0	40,0	60,0	70,0
Оптическая плотность D_{λ}	0,2	0,38	0,55	0,67

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;

«хорошо» – при сумме баллов 4;

«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;

«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС

О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС

М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 12

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:

Основы теории устойчивости и коагуляции ДЛФО. Потенциальные кривые взаимодействия частиц. Расклинивающее давление. Электростатическая и молекулярная составляющие.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:

Определите дисперсность золя ртути, частицы которого имеют сферическую форму. Диаметр частиц $6.66 \cdot 10^{-6}$ м.

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:

Критическая концентрация мицеллообразования (ККМ) додецил-сульфата натрия при 20, 40 и 60°C составляет соответственно $1,51 \cdot 10^{-3}$; $1,62 \cdot 10^{-3}$ и $1,87 \cdot 10^{-3}$ моль/л. Рассчитайте стандартную теплоту, энергию Гиббса и энтропию мицеллообразования при 20°C. Постройте кривую кинетики набухания каучука в четыреххлористом углероде в координатах $\alpha - \tau$ по следующим экспериментальным данным:

Время набухания τ , мин	5	30	90	150	210	240	270	300
Степень набухания α	0.33	1.15	2.33	2.91	3.25	3.41	3.58	3.58

Определите графическим способом константу скорости набухания K .

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;

«хорошо» – при сумме баллов 4;

«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;

«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС

О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС

М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 13

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:
Эффективная вязкость структурированных жидкостей и пластических тел. Зависимость ее от действующего напряжения сдвига.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Определить графически критическую концентрацию мицеллообразования водного раствора некаля, используя экспериментальные данные оптического метода:

Концентрация раствора, с 10^2 , %	0,25	0,5	0,75	1,0	1,5	2,0	2,5	3,0	3,5
Мутность раствора τ 10^6 , m^{-1}	0,029	0,030	0,035	0,08	0,5	0,85	1,25	1,50	1,60

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Какие дисперсные системы можно получить при смешивании равных объемов:
а) 0,003 н раствора $FeCl_3$ и 0,001н раствора $K_4Fe(CN)_6$;
б) насыщенных растворов $K_2C_2O_4$ и $K_4Fe(CN)_6$?
Чем они отличаются друг от друга?

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;
«хорошо» – при сумме баллов 4;
«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;
«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС

О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС

М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 14

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:
Полимолекулярная адсорбция. Теория БЭТ. Уравнение изотермы адсорбции. Анализ уравнения и определение констант. Емкость монослоя. Расчет удельной поверхности адсорбента.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Определить величину мицеллярного веса некаля в его водном растворе, пользуясь экспериментальными данными светорассеяния (постоянная Дебая $H = 40 \cdot 10^{-12}$):

Концентрация раствора, c , кг/м ³	5,0	10,0	15,0	20,0	25,0
Мутность раствора $\tau \cdot 10^5$, м ⁻¹	0,30	0,45	0,60	0,70	0,72

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Нарисуйте схему строения и обозначьте части мицеллы золя йодида серебра, полученного добавлением 40 мл 0.02н раствора $AgNO_3$ к 50 мл 0,001н раствора KI. Каким методом получен золь?

Критерии итоговой оценки за экзамен:

- «отлично» – при сумме баллов 5 или 6;
- «хорошо» – при сумме баллов 4;
- «удовлетворительно» – при сумме баллов 3;
- «неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС

О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС

М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 15

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:
Определение размеров и формы коллоидных частиц с помощью электронной микроскопии, рентгенографии, электронографии, двойного лучепреломления.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Вычислить средний радиус мицелл мыла сферической формы, если величина их коэффициента диффузии D в воде при температуре 313 К равнялась $0,69 \cdot 10^{-11} \text{ м}^2/\text{сек}$. Вязкость среды $\eta=8 \cdot 10^{-4} \text{ н сек/ м}^2$.

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» - 0 или 2 балла:
При электрофорезе частицы золя хлорида серебра, полученного смешением равных объемов растворов нитрата серебра и хлорида натрия, перемещаются к аноду. Одинаковы ли исходные концентрации электролитов?

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;

«хорошо» – при сумме баллов 4;

«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;

«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС



О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС



М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 16

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:
Исследование структуры дисперсных систем методом снятия кривых развития деформации при $P = \text{const}$. Прибор Толстого.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Вычислить ζ -потенциал коллоидных частиц трехсернистого мышьяка в воде, если при электрофорезе за 180 сек граница сместилась на $5,4 \cdot 10^{-2}$ м. Градиент внешнего поля $H = 8 \cdot 10^{-2}$ в/м, вязкость среды $\eta = 10^{-3}$ н·сек/м², диэлектрическая проницаемость $\epsilon = 81$, электрическая константа $\epsilon_0 = 8,85 \cdot 10^{-12}$ ф/м.

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Окрашенное пятно, образующееся при нанесении капли гидрозоля берлинской лазури на фильтровальную бумагу, не растекается. Какой заряд имеют коллоидные частицы золя? В избытке какого реагента получен золь? Напишите формулу мицелл золя и назовите отдельные ее части.

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;
«хорошо» – при сумме баллов 4;
«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;
«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС



О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС



М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 17

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:

Абсорбция света коллоидными системами. Уравнение Ламберта-Бугера-Бееера и его применение к золям. "Белые золи" и их фиктивная абсорбция. Особенности света металлических золей.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:

Вычислить величину ζ -потенциала на границе водный раствор КСl – мембрана из полистирола. В процессе электроосмоса объемная скорость равнялась $15 \cdot 10^{-10}$ м³/сек, сила тока $I = 7 \cdot 10^{-3}$ А, удельная электропроводность среды $\kappa = 9 \cdot 10^{-2}$ Ом⁻¹·м⁻¹, вязкость $\eta = 10^{-3}$ н·сек/м², диэлектрическая проницаемость $\epsilon = 81$, электрическая константа $\epsilon_0 = 8,85 \cdot 10^{-12}$ ф/м.

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:

Какова вязкость глицерина, если из капилляра длиной $l = 6 \cdot 10^{-2}$ м с радиусом сечения $r = 1 \cdot 10^{-3}$ м он вытекает со скоростью $\frac{v}{\tau} = 14 \cdot 10^{-10}$ м³/сек под давлением $p = 200$ н/м²?

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;

«хорошо» – при сумме баллов 4;

«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;

«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС

О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС

М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 18

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:
Основные реологические величины при исследовании упруго-кинетических свойств структурированных частиц.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Найти объемную скорость электроосмоса, наблюдаемого в системе водный раствор KCl – мембрана из полистирола, окрашенная жировым коричневым красителем. ζ -потенциал $6 \cdot 10^{-3}$ в, сила тока $I = 7 \cdot 10^{-3}$ А, удельная электропроводность среды $\kappa = 9 \cdot 10^{-2}$ Ом $^{-1}$ ·м $^{-1}$, вязкость $\eta = 10^{-3}$ н·сек/м 2 , диэлектрическая проницаемость $\epsilon = 81$, электрическая константа $\epsilon_0 = 8,85 \cdot 10^{-12}$ ф/м.

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:
Вычислить величину среднего сдвига коллоидных частиц гидрозоля гидрата окиси железа при 293 К за время $\tau = 4$ сек, если радиус частиц $r = 10^{-8}$ м, вязкость воды $\eta = 10^{-3}$ н·сек/м 2 .

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;
«хорошо» – при сумме баллов 4;
«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;
«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС



О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС



М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 19

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:

Определение констант уравнения Ленгмюра: их физический смысл. Константа адсорбционно-десорбционного равновесия и ее связь с температурой и теплотой адсорбции.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:

Построить кривую изменения ζ -потенциала на границе кварцевая мембрана - раствор KCl в зависимости от диаметра пор мембраны. При электроосмосе получены следующие экспериментальные данные (без поправок на поверхностную проводимость):

Диаметр пор $d \cdot 10^6$, м	2,0	5,0	10,0	25,0
Объемная скорость $v \cdot 10^5$, м ³ /сек	9,5	18,7	27,3	35,5

сила тока $I = 2 \cdot 10^{-5}$ А, удельная электропроводность среды $\kappa = 1,5 \cdot 10^{-3}$ Ом⁻¹·м⁻¹, вязкость $\eta = 10^{-3}$ н·сек/м², диэлектрическая проницаемость $\epsilon = 81$, электрическая константа $\epsilon_0 = 8,85 \cdot 10^{-12}$ ф/м.

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:

Найти скорость оседания частиц суспензии каолина в воде при 288 К. Радиус частиц $r = 2 \cdot 10^{-6}$ м, плотность каолина $\gamma = 2,2 \cdot 10^3$ кг/м³, вязкость воды $\eta = 1,14 \cdot 10^{-3}$ н·сек/м².

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;

«хорошо» – при сумме баллов 4;

«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;

«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС

О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС

М.Г. Сульман

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Тверской государственный технический университет»

Направление подготовки бакалавров 18.03.01 Химическая технология
Профиль – Химическая технология высокомолекулярных соединений
Кафедра «Биотехнологии, химии и стандартизации»
Дисциплина «Коллоидная химия»
Семестр 6

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 20

1. Задание для проверки уровня «ЗНАТЬ» – 0 или 1, или 2 балла:

Классификация дисперсных систем по характеру взаимодействия между частицами. Дисперсные системы с коагуляционной структурой. Тиксотропия. Синерезис.

2. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» – 0 или 2 балла:

Показать на графике изменение потенциала течения на границе диафрагма из кварцевого порошка – раствор NaCl при увеличении концентрации NaCl, пользуясь следующими экспериментальными данными:

Концентрация NaCl с, кмоль/м ³	Дист. вода	1·10 ⁻⁴	5·10 ⁻⁴	1·10 ⁻³
Удельная электропроводность среды κ, Ом ⁻¹ ·м ⁻¹	2,13·10 ⁻⁴	2,06·10 ⁻³	7,94·10 ⁻³	15,4·10 ⁻³
Величина ζ-потенциала·10 ³ , в	44,0	96,0	108,0	100,0

Вязкость среды $\eta = 10^{-3}$ н·сек/м², давление $p = 50 \cdot 10^2$ н/м², диэлектрическая проницаемость $\epsilon = 81$, электрическая константа $\epsilon_0 = 8,85 \cdot 10^{-12}$ ф/м.

3. Задание для проверки уровня «УМЕТЬ» - 0 или 2 балла:

Используя экспериментальные данные седиментации молотого песка в воде, построить дифференциальную кривую распределения по радиусам:

Время оседания τ, сек	60	90	120	180	300	600	900	1800
Количество осевшей суспензии Q, %	42	55	61	73	80	94	97	100

Плотность песка $\gamma = 2,1 \cdot 10^3$ кг/м³, плотность воды $\gamma_0 = 1,0 \cdot 10^3$ кг/м³, вязкость воды $\eta = 1 \cdot 10^{-3}$ н·сек/м². Высота $h = 11 \cdot 10^{-2}$ м.

Критерии итоговой оценки за экзамен:

«отлично» – при сумме баллов 5 или 6;

«хорошо» – при сумме баллов 4;

«удовлетворительно» – при сумме баллов 3;

«неудовлетворительно» – при сумме баллов 0, 1 или 2.

Составитель: доц. кафедры БХС

О.В. Кислица

Заведующий кафедрой БХС

М.Г. Сульман