Компонент ОПОП 13.03.01 Теплоэнергетика и теплотехника,

Энергообеспечение предприятий_ наименование ОПОП

> ФТД.В.01 шифр дисциплины

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

Дисциплины (модуля)	Специальная химия	
Разработчик (и):		Утверждено на заседании кафедры
_ <u>Петрова Л.А.</u> _		
		протокол №_6_ от16.02.2024
_канд.техн.наук,		Заведующий кафедрой
ДОЦЕНТ ученая степень, звание		подпись Т.А. Дякина ФИО

1. Критерии и средства оценивания компетенций и индикаторов их достижения, формируемых дисциплиной (модулем)

Код и наименование	Код и наименование		обучения по д	Оценочные	Оценочные средства	
компетенции индикатора(ов) достижения компетенции 1		Знать	Уметь	Владеть	средства текущего контроля ³	промежуточ ной аттестации ⁴
ОПК-2 Способен применять соответствующий физикоматематический аппарат, методы анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования при решении профессиональных задач	ИД-1 _{ОПК-2} Демонстрирует понимание химических процессов и применяет основные законы химии	Знать: основные законы химии и методы анализа при решении профессио нальных задач	Уметь проводить химические анализы при решении профессиона льных задач	Владеть: методами химического анализа при решении профессиональных задач	- комплект заданий для выполнения лабораторных работ; - тестовые задания; - типовые задания по вариантам для выполнения контрольной работы	Результаты текущего контроля

¹ Указываются только те индикаторы, которые закреплены за дисциплиной (модулем) в соответствии с РПД
2 В соответствии с РПД
3 Указать только те оценочные средства, которые применяются для текущего контроля по дисциплине(модулю)
4 Указать только те оценочные средства, которые применяются при промежуточной аттестации по дисциплине (модулю)

2. Оценка уровня сформированности компетенций (индикаторов их достижения)

Показатели	Шкала и критерии ⁵ оценки уровня сформированности компетенций (индикаторов их достижения)			
оценивания				
компетенций	Ниже порогового	Пороговый	Продвинутый	Высокий
(индикаторов	(«неудовлетворительно»)	(«удовлетворительно»)	(«xopowo»)	(«отлично»)
их достижения)				
Полнота	Уровень знаний ниже	Минимально допустимый уровень	Уровень знаний в объёме,	Уровень знаний в объёме,
знаний	минимальных требований.	знаний.	соответствующем программе	соответствующем программе
	Имели место грубые ошибки.	Допущены не грубые ошибки.	подготовки.	подготовки.
			Допущены некоторые погрешности.	
Наличие	При выполнении стандартных	Продемонстрированы основные	Продемонстрированы все основные	Продемонстрированы все основные
умений	заданий не продемонстрированы	умения.	умения.	умения.
	основные умения.	Выполнены типовые задания с не	Выполнены все основные задания с	Выполнены все основные и
	Имели место грубые ошибки.	грубыми ошибками.	некоторыми погрешностями.	дополнительные задания без ошибок и
		Выполнены все задания, но не в	Выполнены все задания в полном	погрешностей.
		полном объеме (отсутствуют	объёме, но некоторые с недочетами.	Задания выполнены в полном объеме
		пояснения, неполные выводы)		без недочетов.
Наличие	При выполнении стандартных	Имеется минимальный набор	Продемонстрированы базовые	Продемонстрированы все основные
навыков	заданий не продемонстрированы	навыков для выполнения	навыки при выполнении	умения.
(владение опытом)	базовые навыки.	стандартных заданий с некоторыми	стандартных заданий с некоторыми	Выполнены все основные и
	Имели место грубые ошибки.	недочетами.	недочетами.	дополнительные задания без ошибок и
				погрешностей.
				Продемонстрирован творческий
				подход к решению нестандартных
				задач.
Характеристика	Компетенции фактически не	Сформированность компетенций	Сформированность компетенций в	Сформированность компетенций
сформированности	сформированы.	соответствует минимальным	целом соответствует требованиям.	полностью соответствует
компетенции	Имеющихся знаний, умений,	требованиям.	Имеющихся знаний, умений,	требованиям.
	навыков недостаточно для	Имеющихся знаний, умений,	навыков достаточно для решения	Имеющихся знаний, умений, навыков
	решения практических	навыков в целом достаточно для	стандартных профессиональных	в полной мере достаточно для
	(профессиональных) задач.	решения практических	задач.	решения сложных, в том числе
		(профессиональных) задач.		нестандартных, профессиональных
	или			задач.
	Зачетное количество баллов не	ИЛИ	ИЛИ	ИЛИ
	набрано согласно	Набрано зачетное количество баллов	Набрано зачетное количество баллов	Набрано зачетное количество баллов
	установленному диапазону	согласно установленному диапазону	согласно установленному диапазону	согласно установленному диапазону

_

 $^{^{5}}$ Критерии могут быть уточнены/изменены на усмотрение разработчика ΦOC

3. Критерии и шкала оценивания заданий текущего контроля

3.1 Критерии и шкала оценивания лабораторных/практических работ.

Перечень лабораторных/практических работ, описание порядка выполнения и защиты работы, требования к результатам работы, структуре и содержанию отчета и т.п. представлены в методических материалах по освоению дисциплины (модуля) и в электронном курсе в ЭИОС МГТУ.

Оценка/баллы ⁶	Критерии оценивания		
Отлично	Задание выполнено полностью и правильно. Отчет по		
	лабораторной/практической работе подготовлен качественно в		
	соответствии с требованиями. Полнота ответов на вопросы		
	преподавателя при защите работы.		
Хорошо	Задание выполнено полностью, но нет достаточного		
	обоснования или при верном решении допущена		
	незначительная ошибка, не влияющая на правильную		
	последовательность рассуждений. Все требования,		
	предъявляемые к работе, выполнены.		
Удовлетворите	Задания выполнены частично с ошибками.		
льно	Демонстрирует средний уровень выполнения задания на		
	лабораторную/практическую работу. Большинство требований,		
	предъявляемых к заданию, выполнены.		
Неудовлетвори	Задание выполнено со значительным количеством		
тельно	ошибок на низком уровне. Многие требования, предъявляемые		
	к заданию, не выполнены.		
	ИЛИ		
	Задание не выполнено.		

3.2 Критерии и шкала оценивания контрольной работы

Перечень контрольных заданий, рекомендации по выполнению представлены в методических материалах по освоению дисциплины (модуля) и в электронном курсе в ЭИОС МГТУ.

В ФОС включен типовой вариант контрольного задания.

Вариант 1

1. По нижеприведенным экспериментальным данным о поверхностном натяжении водных растворов ПАВ (2-гексадецилсульфатнатрия, t=200C) рассчитайте и постройте изотерму гиббсовской алсорбщии.

1)	' ' I	1			
с, ммоль/л	σ , мДж/м ²	с, ммоль/л	σ , мДж/м ²	с, ммоль/л	σ , мДж/м 2
0,001	71,8	0,15	44,6	2.0	37,0
0,005	69,9	0,25	40,5	3.0	36,9
0,01	65,0	0,3	39,0	5.0	37,1

 $^{^6}$ Шкала оценивания определяется разработчиком ΦOC

_

0,05	57,7	0,5	37,1	-	-
0,1	49,5	1.0	37.4	-	-

- 2. Золь бромида серебра получен сливанием 25,0 мл 0,008 М КВг и 18,0 мл 0,0096 М AgNO₃. Определите знак заряда коллоидной частицы и составьте формулу мицеллы золя.
- 3. Напишите уравнение реакции образования гидрозоля AgI из веществ NaI и $AgNO_3$. Напишите формулу мицеллы образовавшегося гидрозоля $AgNO_3$ при условии, что вещество NaI взято в избытке. Укажите знак заряда коллоидной частицы. Укажите электролит-коагулятор, обладающий меньшим порогом коагуляции NaF, $Ca(NO_3)_2$, K_2SO_4
- 4. Как происходит коррозия цинка, находящегося в контакте с кадмием в нейтральном и кислом растворах. Составьте электронные уравнения анодного и катодного процессов. Каков состав продуктов коррозии?
- 5. В каком случае коррозия протекает интенсивнее: железо в контакте с оловом или цинк в контакте с кадмием

Оценка/баллы ⁷	Критерии оценивания
Отлично	Работа выполнена полностью, без ошибок (возможна одна неточность, описка, не являющаяся следствием непонимания материала).
Хорошо	Работа выполнена полностью, но обоснования шагов решения недостаточны, допущена одна негрубая ошибка или два-три недочета, не влияющих на правильную последовательность рассуждений.
Удовлетворительно	В работе допущено более одной грубой ошибки или более двухтрех недочетов, но обучающийся владеет обязательными умениями по проверяемой теме.
Неудовлетворитель но	В работе есть грубые ошибки и недочеты ИЛИ Контрольная работа не выполнена.

4. Критерии и шкала оценивания результатов обучения по дисциплине (модулю) при проведении <u>промежуточной аттестации – зачет</u>

Если обучающийся набрал зачетное количество баллов согласно установленному диапазону по дисциплине (модулю), то он считается аттестованным.

Оценка	Баллы	Критерии оценивания		
Зачтено	60 - 100	Набрано зачетное количество баллов		
Зичтено		согласно установленному диапазону		
		Зачетное количество согласно		
Незачтено	менее 60	установленному диапазону баллов не		
		набрано		

-

 $^{^{7}}$ Шкала оценивания определяется разработчиком ΦOC

5. <u>Задания диагностической работы</u> для оценки результатов обучения по дисциплине (модулю) в рамках внутренней и внешней независимой оценки качества образования

ФОС содержит задания для оценивания знаний, умений и навыков, демонстрирующих уровень сформированности компетенций и индикаторов их достижения в процессе освоения дисциплины (модуля).

Комплект заданий разработан таким образом, чтобы осуществить процедуру оценки каждой компетенции, формируемых дисциплиной (модулем), у обучающегося в письменной форме.

Содержание комплекта заданий включает: тестовые задания.

Комплект заданий диагностической работы

ОПК-2 Способен применять соответствующий физико-математический аппарат, мето анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования при решении профессиональных задач	ды
1 1. Что такое адсорбция?	
а) перераспределение компонентов системы между фазами;	
б) перераспределение компонентов системы между поверхностным слоем	. И
объемом фазы;	
в) перераспределение компонентов внутри фазы	
2 Какие вещества называют «поверхностноактивными»:	
а) вещества, понижающие поверхностное натяжение на границе раздела фа	3;
б) вещества, повышающие свободную энергию Гиббса на поверхно	сти
раздела фаз;	
в) вещества, перераспределяющиеся между фазами.	
3 При достаточно медленном введении (в недостатке) вещества NH ₄ OF	R
разбавленный раствор вещества CrCl ₃ возможно образование гидроз	
вещества Cr(OH) ₃ . Укажите знак электрического заряда коллоидных час	
этого золя. Определите, какой из электролитов будет являться бо	iee
эффективным коагулянтом: NaCl; Al ₂ (SO ₄) ₃ ; Na ₃ PO ₄	
a) $+3$; Na ₃ PO ₄ ; б) -3 ; Na ₃ PO ₄ B) $+3$; NaCl; Γ) -1 ; Al ₂ (SO ₄) ₃	
4 O - 5 TAD	
4 Особенности строения молекул ПАВ:	
а) наличие полярной функциональной группы;	
б) дифильное строение;	
в) наличие углеводородного радикала, содержащего 15-12 ато	10B
углерода	
5 При достаточно медленном введении (в недостатке) вещества (NH ₄) ₂ S	В
разбавленный раствор вещества CoCl ₂ возможно образование гидроз	ЯПС
	ого

	золя. Определите, какой из электролитов будет являться более эффективным коагулянтом: NaCl; $Al_2(SO_4)_3$; Na_3PO_4
	a) +2; Na ₃ PO ₄ ; б)-2; Na ₃ PO ₄ ; в) +1; NaCl; г) -3; Al ₂ (SO ₄) ₃
	A12(3O4)3
6	При достаточно медленном введении (в недостатке) вещества KBr в
	разбавленный раствор вещества AgNO ₃ возможно образование гидрозоля
	вещества AgBr. Укажите знак электрического заряда коллоидных частиц этого золя. Определите, какой из электролитов будет являться более эффективным
	коагулянтом: NaCl; $Al_2(SO_4)_3$; Na $_3PO_4$
	a) +1, Na ₃ PO ₄ ; б) +2, NaCl; в) -1, Al ₂ (SO ₄) ₃ ; Γ 0,
	Na ₃ PO ₄
7	
/	. В каких единицах измеряется поверхностное натяжение: а) H/M^2 ; б) $Дж/M^2$; в) $Дж/M^3$.
	<i>a)</i> 12 12 ,
8	Железное изделие покрыли никелем. Какое это покрытие?
	1) катодное; 2) анодное
9	В раствор соляной кислоты поместили две цинковые пластинки, одна из
	которых частично покрыта никелем. В каком случае процесс коррозии
	цинка происходит интенсивнее?
	1) Цинковая пластинка; 2) цинковая пластинка частично покрытая
10	никелем
10	Подберите протекторную защиту к железному изделию 1) Цинк; 2) медь; 3) натрий; 4) серебро
	1) цинк, 2) медь, 3) натрии, 4) сереоро