

МИНОБРНАУКИ РОССИИ
ФЕДЕРАЛЬНОГОСУДАРСТВЕННОЕБЮДЖЕТНОЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕУЧРЕЖДЕНИЕ
ВЫСШЕГООБРАЗОВАНИЯ
«ВОРОНЕЖСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»
(ФГБОУ ВО «ВГУ»)

УТВЕРЖДАЮ

Заведующий кафедрой
Общей и неорганической химии



20.04.2022г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Б1.В.ДВ.04.02– Термический анализ в химии и материаловедении

1. Код и наименование направления подготовки/специальности:

Направление 04.03.01 Химия

2. Профиль подготовки/специализация: Теоретическая и экспериментальная химия

3. Квалификация выпускника: Бакалавр

4. Форма обучения: Очная

5. Кафедра, отвечающая за реализацию дисциплины:

кафедра общей и неорганической химии

6. Составители программы:

Завражнов Александр Юрьевич,
доктор химических наук, доцент

7. Рекомендована: НМС химического факультета ВГУ «20.03.2022», протокол №3.

8. Учебный год: 2025/2026

Семестр(ы)/триместр(ы): 7

9. Цели и задачи учебной дисциплины

Целями освоения учебной дисциплины являются:

Цель изучения дисциплины «Термический анализ в химии и материаловедении» состоит в ознакомлении студентов с основными задачами, решаемыми в химии при помощи термических методов анализа (ТА), способов решения задач физико-химического анализа и исследования фазовыми диаграммами при помощи ТА, с настоятельной необходимостью использования термических методов анализа в задачах исследования веществ для последующего синтеза функциональных материалов.

Задачи учебной дисциплины:

- изучение физико-химических основ подходов, положенных в основу различных методов термического анализа;
- формирование понимания целей и задач термического анализа. Рассматривается классификация основных методов ТА в бинарных и триарных системах. Изучаются особенности исследования диаграмм, в которых реализуются фазы, наиболее перспективные с точки зрения современного материаловедения.

10. Место учебной дисциплины в структуре ООП:

Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.3

11. Планируемые результаты обучения по дисциплине/модулю (знания, умения, навыки), соотнесенные с планируемыми результатами освоения образовательной программы (компетенциями) и индикаторами их достижения:

Код	Название компетенции	Код(ы)	Индикатор(ы)	Планируемые результаты обучения
ПКВ-1	Способен проводить сбор, систематизацию и критический анализ научной, технической и патентной информации, необходимой для решения исследовательских задач химической направленности	ПКВ-1.1 ПКВ-1.2	Обеспечивает сбор научной, технической и патентной информации, необходимой для решения исследовательских задач Составляет аналитический обзор собранной научной, технической и патентной информации по тематике исследовательского проекта	Знать: где (библиотечные базы, базы Research Gate и т.д.) и как (программы, ключевые слова, DOI и т.д.) производится поиск информации. Уметь: отыскивать нужную информацию и литературу за короткое время. Владеть: навыками поиска и извлечения информации в среде Internet.
ПКВ-2	Способен планировать работу и выбирать адекватные методы решения научно-исследовательских задач в области аналитической, физической, неорганической, органической и полимерной химии	ПКВ-2.1 2.2.	Составляет общий план исследования и детальные планы отдельных стадий. Выбирает экспериментальные и расчетно-теоретические методы решения поставленных задач.	Знать: основы планирования и ведения химического эксперимента. Уметь: самостоятельно разрабатывать план эксперимента с учетом его деталей. Владеть: расчетными методами решения сформулированных задач

ПКВ-3	Способен на основе критического анализа результатов НИР и НИОКР оценивать перспективы их практического применения и продолжения работ в области аналитической, физической, неорганической, органической и полимерной химии	ОПК-3.1	Систематизирует информацию, полученную в ходе НИР и НИОКР, анализирует ее и сопоставляет с литературными данными.	Знать: что такое НИР и НИОКР и различные фонды, знать, как составляется заявка на грант. Уметь: осуществлять поиск фондов, финансирующих НИР и НИОКР в среде Интернет. Владеть: способность предвидеть развитие результатов работы в дальнейшей перспективе.
		3.2	Определяет возможные направления работ и перспективы практического применения полученных результатов	

12. Объем дисциплины в зачетных единицах/час – 36/3.

Форма промежуточной аттестации (зачет/экзамен) зачет

13. Трудоемкость по видам учебной работы

Вид учебной работы		Трудоемкость			
		Всего	По семестрам		
			7 № семестра	8 № семестра	...
Контактная работа		90	90	-	
в том числе:	Лекции		36	-	
	практические		-	-	
	лабораторные	54	54	-	
				-	
Самостоятельная работа		18	18	-	
В том числе: курсовая работа				-	
Форма промежуточной аттестации: (зачет – - ч)		-	-	-	
Итого:		108	108		

13.1. Содержание дисциплины

№ п/п	Наименование раздела дисциплины	Содержание раздела дисциплины	Реализация раздела дисциплины с помощью онлайн-курса, ЭУМК*
1	2	3	
1. Лекции			
1.1.	Введение. Гомогенное и Гетерогенное равновесие.и	Понятие равновесия. Равновесие и термодинамика: условия и критерии гомогенного и гетерогенного равновесий. Константы гомогенного равновесия (K_P , K_C и K_X) и их связь с химическими потенциалами компонентов, парциальными давлениями и	

		концентрациями веществ. Критерии фазового равновесия в гетерогенных системах.	
1.2.	Фазовые равновесия в однокомпонентных системах	Фазовые равновесия в однокомпонентных системах. Критические точки и точки трехфазного равновесия. Правило фаз Гиббса.	
1.3.	Фазовые переходы I и II рода.	Физические и химические свойства веществ при высоких давлениях. Высокобарические фазовые переходы. Диаграммы состояния воды, углерода, нитрида бора, кремния, галлия, церия (с критической точкой). Жидкие кристаллы.	
1.4.	Фазовые равновесия в двухкомпонентных системах. Прimitивные взаимодействия.	Гетерогенные фазовые равновесия в бинарных системах. $T-x$ фазовые диаграммы. $T-x$ – диаграммы с расслоением в жидкой фазе, диаграмма эвтектического типа. Уравнение Шредера и его анализ. Криоскопическое приближение. Ретроградный ход кривых ликвидуса и солидуса. Причины возникновения ретроградности. Ограниченная и неограниченная растворимость в твердой фазе и соответствующие типы фазовых диаграмм (ф.д.). Уравнение Ван-Лаара.	
1.5.	Фазовые равновесия в двухкомпонентных системах. Сложные взаимодействия с образованием промежуточных фаз	Перитектическая диаграмма с образованием ограниченных твердых растворов. Фазовые диаграммы с образованием соединений. Дистектический, перитектический, и синтектический типы фазовых диаграмм. Уравнение Вагнера – Виланда и Бребрика. Современный взгляд на проблему дальтонилов и бертоллидов. Диаграммы с превращениями в твердой фазе. Фазовые превращения 1 и 2 рода по Эренфесту. Реконструктивные и деформационные превращения по Бюргеру.	
1.6.	Фазовые равновесия в трехкомпонентных системах, а также в системах с большей компонентностью.	Тернарные фазовые диаграммы и их особенности. ($T-x$)- диаграммы тернарных систем. Примеры.	

1	2	3	
Практические занятия.			
2.1	Методы исследования фазовых диаграмм (ФД). Прямые методы.	Тензиметрические методы исследования. Динамические и статические методы. Масс-спектрометрия, манометрический и нуль-манометрический методы. Метод вспомогательного компонента в исследованиях ФД.	
2.2.	Косвенные методы исследования ФД	Электрофизические, дилатометрические, пикнометрические и пр. методы исследования.	
2.3.	Методы направленного синтеза фаз, имеющих заметные давления равновесных насыщенных паров собственных компонентов. Значение данных о фазовых диаграммах	<i>T-x</i> – сечения фазовых диаграмм. Влияние давления. Методы синтеза конденсированных фаз с прецизионно заданным составом на основе известных фазовых диаграмм в органических и неорганических системах. Некоторые рекомендации в синтезе соединений заданной нестехиометрии.	
2.4.	Методы направленного синтеза фаз и регулирование нестехиометрии малолетучих фаз	Метод вспомогательного компонента в синтезе фаз заданного состава и структуры.	
2.5.	Методы разделения жидких фаз с учетом данных о фазовых диаграммах	Бинарные диаграммы “жидкость – пар”. Понятие азеотропного состава. Смещение азеотропной точки. Законы Коновалова и Вревского. Отклонения растворов от идеальности. Верхняя и нижняя азеотропные точки.	
2.6.	Методы разделения и очистки твердых фаз с учетом данных о фазовых диаграммах	Методы селективного растворения и флотации в случае гетерофазной системы. Транспортные химические методы	

13.2. Темы (разделы) дисциплины и виды занятий

№ п/п	Наименование раздела дисциплины	Виды занятий (часов)				
		Лекции	Практические	Лабораторные	Самостоятельная работа	Всего
1.	Введение. Гомогенное и гетерогенное равновесия.	2	0	0	0	2
2.	Фазовые равновесия в однокомпонентных системах	2	0	0	0	2
3.	Фазовые переходы I и II рода	2	0	0	0	2
4.	Фазовые равновесия в двухкомпонентных	2	0	6	2	10

	системах. Прimitивные взаимодействия.					
5	Фазовые равновесия в двухкомпонентных системах. Сложные взаимодействия с образованием промежуточных фаз	2	0	6	2	10
6.	Фазовые равновесия в трехкомпонентных системах и в системах с большей компонентностью.	2	0	6	2	10
7.	Методы исследования фазовых диаграмм (ФД). Прямые методы.	2	0	6	2	10
8.	Косвенные методы исследования ФД	2	0	6	2	10
9.	Методы направленного синтеза фаз, имеющих заметные давления равновесных насыщенных паров собственных компонентов.	2	0	6	2	10
10	Методы направленного синтеза фаз и регулирование нестехиометрии малолетучих фаз	6	0	6	2	14
11	Методы разделения жидких фаз с учетом данных о фазовых диаграммах (ФД)	6	0	6	2	14
12	Методы разделения и очистки твердых фаз с учетом данных о ФД	6	0	6	2	14
	Итого:	36	0	54	18	108

14. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины

(рекомендации обучающимся по освоению дисциплины: работа с конспектами лекций, презентационным материалом, выполнение практических заданий, тестов, заданий текущей аттестации и т.д.)

Организация изучения дисциплины предполагает:

- изучение основных и дополнительных литературных источников;
- выполнение практического задания;
- текущий контроль успеваемости в форме устного опроса и защиты рефератов по основным разделам дисциплины.

15. Перечень основной и дополнительной литературы, ресурсов интернет, необходимых для освоения дисциплины *(список литературы оформляется в соответствии с требованиями ГОСТ и используется общая сквозная нумерация для всех видов источников)*

а) основная литература:

№ п/п	Источник
1	Халдояниди К.А. Фазовые диаграммы гетерогенных систем с трансформациями / К.А. Халдояниди. – Новосибирск: Ин-т неорганической химии СО РАН, 2004. - 382 с.

б) дополнительная литература:

№п/п	Источник
2	<i>Физическая химия материалов и процессов электронной техники: учебное пособие</i> Учебное пособие для ВУЗ'ов по направлению специальности "Химия" / И.М. <u>Кувшинников</u> , Э.М. <u>Эйбатова</u> . - Изд. Московского государственного открытого университета, 2011 г. С.80
3	Тонков Е. Ю. Фазовые диаграммы соединений при высоком давлении. /Е. Ю. Тонков. - М.: Наука, 1983 – 208 с.
4	Зломанов В.П. <i>P-T-x</i> диаграммы состояния систем металл – халькоген / В.П. Зломанов. – М.: Наука, 1987. - 178 с.
5	<i>Глазов В.М./ Химическая термодинамика и фазовые равновесия / В.М. Глазов, Л.М.Павлова: 2-е изд., перераб. и доп. – М.: Металлургия, 1988 – 325 с.</i>
6	<i>Федоров П.И. Ошибки при построении диаграмм состояния двойных систем / П.И.Федоров, П.П Федоров., Д.В. Дробот - М.: МИТХТ им. М.В. Ломоносова, 2005, - 181 с.</i>
7	<i>Петров Д.А. Двойные и тройные системы / Д.А. Петров. - М.: Металлургия, 1986. - 256 с.</i>
8	<i>Танганов Б.Б. Физико-химические методы анализа (учебное пособие) /Б.Б. Танганов Изд. Восточно-Сибирского государственного технологического университета.- Улан-Удэ, 2009.- 356 с.</i>
9	<i>Вест А. Химия твердого тела. Теория и приложения: В 2-х ч. / А. Вест; пер. с англ. - М.: Мир, 1988. – Ч.1. - 558 с.</i>
10	<i>Суворов А.В. Термодинамическая химия парообразного состояния / А.В.Суворов. - Л.: Химия, 1970. - 208 с.</i>
11	<i>Завражнов А.Ю. Исследование P-T-x диаграмм халькогенидов галлия при помощи вспомогательного компонента / А.Ю. Завражнов // Журн. неорган. химии. – 2003. - Т. 48, № 10. - С. 1722-1736.</i>
12	<i>Химические транспортные реакции в управлении составом нестехиометрических кристаллов / А.Ю. Завражнов [и др.] // Журн. неорган. химии – 2002. - Т. 47, №. 4. - С. 463-467.</i>

в) информационные электронно-образовательные ресурсы:

№ п/п	Источник
13	www.lib.vsu.ru
14	Интернет портал для химиков http://www.chemweb.com
15	Интернет портал по фазовым диаграммам http://www.himikatus.ru

16. Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы (учебно-методические рекомендации, пособия, задачки, методические указания по выполнению практических (контрольных) работ и др.)

№ п/п	Источник
1	Федоров П.И. Ошибки при построении диаграмм состояния двойных систем / П.И.Федоров, П.П Федоров., Д.В. Дробот М.: МИТХТ им. М.В. Ломоносова, 2005, 181 с.
2	Вест А. Химия твердого тела. Теория и приложения: В 2-х ч. / А. Вест; пер. с англ. - М.: Мир, 1988. – Ч.1. - 558 с.

17. Образовательные технологии, используемые при реализации учебной дисциплины, включая дистанционные образовательные технологии (ДОТ), электронное обучение (ЭО), смешанное обучение):

Лекции: вводные (по 1 в каждом семестре), поточные, обзорные, проблемные; семинарские занятия, самостоятельные и контрольные работы коллоквиумы, рубежные коллоквиумы, лабораторные работы, прием лабораторных работ, итоговое занятие (по 1 в каждом семестре).

18. Материально-техническое обеспечение дисциплины: стандартное оборудование лабораторий по общей и неорганической химии – лабораторные столы, вытяжные системы, теххимические и аналитические весы, печи, сушильные шкафы, компьютеры, лабораторная посуда, химические реактивы и т. п. (к. 358-1, к.358-2, к. 166). Эти средства более конкретно представлены в следующей таблице.

№ строки в УП	Шифр дисциплины	Название дисциплины	№ и название аудитории	Оборудование
15	Б1.В.ДВ.03.02	Физико-химический анализ в неорганическом материаловедении	439 Лекционная аудитория им. профессора Я.А. Угая	Ноутбук, проектор, экран
			358 Учебная лаборатория им. профессора А.П. Палкина. Практикум по общей и неорганической химии	Химическая посуда и реактивы
				Аквадистиллятор ДЭ-10 (Тюмень)
				Баня водяная LB-140 – 2шт.
				Весы "Ohaus" AR -2140
				Весы аналитические HTR-224 CE Shinko
				Весы АСОМ JW-1
				Мешалка магнитная без нагрева Big squid - 2шт.
				Термостат LT 311
				Фотометр фотоэлектрический КФК-3-01-"ЗОМЗ"
				Шкаф вытяжной - 2шт.
				Шкаф вытяжной для работы с кислотами - 2шт
Шкаф сушильный ШС-80-01				

19. Оценочные средства для проведения текущей и промежуточной аттестаций

Перечень компетенций с указанием этапов формирования и планируемых результатов обучения

Код и содержание компетенции (или ее части)	Планируемые результаты обучения (показатели достижения заданного уровня освоения компетенции посредством формирования знаний, умений, навыков)	Этапы формирования компетенции (разделы (темы) дисциплины или модуля и их наименование)	ФОС* (средства оценивания)
1	2	3	4
ПКВ-1 Владение современными компьютерными	<u>Знать:</u> Основные типы фазовых равновесий в одно-, двух- и трехкомпонентных	1.1. Гомогенное и гетерогенное равновесия. 1.2. Фазовые равновесия в однокомпонентных системах	КР-1

технологиями планировании исследований, получение и обработка результатов научных экспериментов, сбор, обработка, хранение, представления в передаче научной информации	системах, их изображение на диаграммах состояний	1.3. Особенности некоторых конкретных фазовых диаграмм однокомпонентных систем. Фазы высоких давлений. 1.4. Фазовые равновесия в двухкомпонентных системах. Прimitивные взаимодействия.	
ПКВ- 2	<u>Уметь:</u> Теоретически прогнозировать и экспериментально реализовывать несложные задачи неорганического и органического синтеза с учетом информации о фазовой диаграмме.	1.5. Фазовые равновесия в двухкомпонентных системах. Сложные взаимодействия с образованием промежуточных фаз. 1.6. Фазовые равновесия в трехкомпонентных системах, а также в системах с большей компонентностью.	Тест-1
ПКВ-3	<u>Владеть:</u> Возможностями оценки термических, барических и концентрационных режимов ведения синтеза нестехиометрических соединений в квазиравновесных условиях с учетом данной конкретной диаграммы состояний	2.1. Методы исследования фазовых диаграмм (ФД). Прямые методы. 2.2. Косвенные методы исследования ФД 2.3. Методы направленного синтеза фаз, имеющих заметные давления равновесных насыщенных паров собственных компонентов. Значение данных о фазовых диаграммах 2.4. Методы направленного синтеза фаз и регулирование нестехиометрии малолетучих фаз 2.5. Методы разделения жидких фаз с учетом данных о фазовых диаграммах 2.6. Методы разделения и очистки твердых фаз с учетом данных о фазовых диаграммах	Тест-2
Промежуточная аттестация (зачет)			КИМ

Описание критериев и шкалы оценивания компетенций (результатов обучения) при промежуточной аттестации

Для оценивания результатов обучения на экзамене/зачете используются следующие показатели (ЗУНы из 19.1):

- 1) знание учебного материала и владение понятийным аппаратом – важнейшими химическими понятиями и основными учениями; биологическую роль элементов и их соединений.;
- 2) умение связывать теорию с практикой;
- 3) умение иллюстрировать ответ примерами, фактами, данными научных исследований;
- 4) умение применять знания теоретических основ химии для объяснения свойств веществ и реакций, решать профессиональные задачи.
- 5) владеть понятийным аппаратом данной области науки (теоретическими основами дисциплины), способностью иллюстрировать ответ примерами, фактами, данными научных исследований, применением теоретических знаний для решения практических задач

Для оценивания результатов обучения на экзамене (зачете с оценкой) используется 4-балльная шкала: «отлично», «хорошо», «удовлетворительно», «неудовлетворительно». Для оценивания результатов обучения на зачете используется - зачтено, не зачтено. Соотношение показателей, критериев и шкалы оценивания результатов обучения.

Критерии оценивания компетенций	Уровень сформированности компетенций	Шкала оценок
Полное соответствие ответа обучающегося всем перечисленным критериям. Продемонстрировано знание важнейших химических понятий и учений, умение использовать знание теоретических основ химии для объяснения свойств веществ и реакций, владение важнейшими элементами техники лабораторного эксперимента.	Повышенный уровень	Отлично
Ответ на контрольно-измерительный материал не соответствует одному (двум) из перечисленных показателей, но обучающийся дает правильные ответы на дополнительные вопросы. Содержатся отдельные пробелы в области теоретических основ химии.	Базовый уровень	Хорошо
Обучающийся владеет частично теоретическими основами дисциплины, не умеет применять теоретические знания для решения практических вопросов (задач).	Пороговый уровень	Удовлетворительно
Ответ на контрольно-измерительный материал не соответствует любым трем(четырем) из перечисленных показателей. Обучающийся демонстрирует отрывочные, фрагментарные знания, допускает грубые ошибки в ответах по всем разделам химии.	–	Неудовлетворительно

20. Типовые оценочные средства и методические материалы, определяющие процедуры оценивания

20.1. Текущий контроль успеваемости

Перечень практических заданий -Тестовые задания.

Контрольная работа №1

1. Какие из «дифференциальных» кривых в методе ДТА – нагревания или охлаждения – более объективно отражают фазовые отношения в исследуемой системе в равновесных состояниях?

2. Как производится калибровка измерения массы в методе ТГА?

3. Используя серию выданных преподавателем «дифференциальных» кривых построить T -диаграмму конкретной системы.

4. Объяснить противоречие: капля воды находится при комнатной температуре (+20 °С) и атмосферном давлении в равновесии с насыщенным водяным паром в воздушной атмосфере. Однако, судя по фазовой диаграмме воды, точка (+20 °С, 1 атм) должна принадлежать области существования единственной фазы – жидкой воды (без всяких сосуществований с паровой фазой, т.е. без гетерогенного равновесия $L \rightleftharpoons V$).

5. Для увеличения срока службы лампочки накаливания колбу с вольфрамовой спиралью заполняют аргоном. Часто считают, что роль Ar заключается в понижении равновесного давления пара вольфрама: за счет этого давление паров вольфрама понижается (по принципу Ле-Шателье) и спираль испаряется менее интенсивно. Так ли это?

Тестовое задание №1

1. По данным ДТА и концентрационным зависимостям тепловых эффектов построить T - x фазовую диаграмму бинарной системы (данные прилагаются).

2. Предложить методы синтеза конкретной бинарной фазы с учетом имеющейся в литературе информации о данной конкретной бинарной диаграмме (литературный поиск осуществляется самостоятельно).

Тестовое задание №2

1. С учетом указанной преподавателем немолекулярной твердой фазы предложить оптимальный способ ее очистки различными известными вам методами.

2. С учетом указанного преподавателем соединения, которое в любом агрегатном состоянии является молекулярным предложить оптимальный способ очистки и выделения этого соединения в максимально чистом виде с использованием различных известных вам методов.

Требования к выполнению заданий (или шкалы и критерии оценивания КР)

КРИТЕРИЙ ОЦЕНИВАНИЯ КОНТРОЛЬНОЙ РАБОТЫ

отлично	хорошо	удовлетворительно	неудовлетворительно
Всестороннее, систематическое и глубокое знание учебного материала, основной и дополнительной литературы. Проявление творческих способностей в понимании, изложении и использовании учебного программного материала.	Полное знание учебного материала, основной рекомендованной к занятию. Обучающийся показывает системный характер знаний по дисциплине(модулю) и способен к самостоятельному пополнению и обновлению в ходе дальнейшей учебной работы и профессиональной деятельности.	Знание учебного материала в объеме, необходимом для дальнейшего освоения дисциплины, знаком с основной литературой, рекомендованной к занятию. Обучающийся допускает погрешности, но обладает необходимыми знаниями под руководством преподавателя.	Обнаруживаются существенные пробелы в знаниях основного учебного материала, допускаются принципиальные ошибки при ответе на вопросы.

20.2. Промежуточная аттестация

Промежуточная аттестация (зачет) по дисциплине осуществляется с помощью следующих оценочных средств

Перечень вопросов к зачету:

1. Условия и критерии гомогенного равновесия
2. Константа гомогенного равновесия и ее связь с химическими потенциалами компонентов, парциальными давлениями и концентрациями веществ
3. Гетерогенные фазовые равновесия в двухкомпонентных системах. Условия гетерогенного равновесия.
4. Фазовые равновесия в однокомпонентных системах. Критические точки и точки трехфазного равновесия.
5. Фазовые диаграммы однокомпонентных систем на некоторых примерах (предложить самим). Фазовая диаграмма воды
6. Фазовые переходы в однокомпонентных и квазиоднокомпонентных системах при высоких давлениях. Диаграмма состояния воды, углерода, нитрида бора, кремния, галлия, церия (с критической точкой)
7. Правило фаз Гиббса (вывод и применение; примеры)
8. Жидкие кристаллы, их структура, свойства, классификация. Фазовые диаграммы с участием жидких кристаллов.
9. Фазовые превращения 1 и 2 рода по Эренфесту. Реконструктивные и деформационные превращения по Бюргеру
10. Двухкомпонентные системы: диаграммы с расслоением в жидкой фазе.
11. Двухкомпонентные системы: эвтектические диаграммы. Понятие о вырожденной эвтектике. Ретроградный солидус.
12. Особенности кривой линии ликвидус. Ретроградный ликвидус. Уравнение Шредера.
13. Двухкомпонентные системы: непрерывный ряд твердых растворов. Условия непрерывной растворимости. Диаграммы с минимумом и максимумом. Уравнение Ван-Лаара.
14. Двухкомпонентные системы: системы с промежуточным соединением. Перитектические и дистектические диаграммы. Уравнение Вагнера-Виланда. Проблема дальтонилов и бертоллидов.
15. Двухкомпонентные системы: фазовые диаграммы с исключительно твердофазными превращениями.
16. Методы исследования $T-x$ – диаграмм. Понятие физико-химического анализа.
17. Термография. Дифференциально-термический анализ как частный случай термографии
18. $P-T$ – диаграммы двухкомпонентных систем. Основные понятия.
19. Тензиметрические методы исследования.
20. Особенности фазовых диаграмм в трех- и многокомпонентных системах. Триангуляция. Квазибинарные диаграммы.
21. Особенности фазовых диаграмм «алмазоподобных» соединений ($A^{III}B^V$) и соответствующих промежуточных соединений.
22. Способы роста кристаллов и выбор этих способов в зависимости от фазовых диаграмм и свойств получаемого кристалла
23. $P-T$ диаграммы. Основные понятия
24. Способы очистки органических соединений и физико-химические основы такой очистки
25. Особенности отклонения от стехиометрии и точечные дефекты кристаллов неорганических / органических (на выбор) веществ
26. Стеклообразное состояние вещества и его особенности
27. $T-x$ – **сечения** фазовых диаграмм. Влияние давления. Бинарные диаграммы “жидкость – пар”. Понятие азеотропного состава. Смещение азеотропной точки. Отклонения от идеальности
28. Методы синтеза конденсированных фаз с прецизионно заданным составом на основе известных фазовых диаграмм в органических и неорганических системах
29. Метод вспомогательного компонента в исследованиях фазовых диаграмм
30. Метод вспомогательного компонента в синтезе соединений заданной нестехиометрии

Пример КИМ к текущей аттестации (зачет)

УТВЕРЖДАЮ
Заведующий кафедрой общей и неорганической химии
Д.х.н. проф. _____ В.Н. Семенов

Направление подготовки/специальность

«Химия» (Химия ДО Фундаментальная и прикладная химия)

Дисциплина Б1.В.ДВ.03.02 – Физико-химический анализ в неорганическом материаловедении

Форма обучения очное

Вид контроля зачет

Вид аттестации промежуточная

Контрольно-измерительный материал № 1

1. Основы ДТА и калориметрии. Сходство и различие методов.
2. Особенности исследования фазовых равновесий в системах со склонностью образования стёкол.

Преподаватель: _____ А.Ю. Завражнов

Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций

Оценка знаний, умений и навыков, характеризующая этапы формирования компетенций в рамках изучения дисциплины осуществляется в ходе текущей и промежуточной аттестаций.

Текущая аттестация проводится в соответствии с Положением о текущей аттестации обучающихся по программам высшего образования Воронежского государственного университета. Текущая аттестация проводится в форме письменных контрольных работ и практико-ориентированных заданий. Критерии оценивания приведены выше.

Промежуточная аттестация проводится в соответствии с Положением о промежуточной аттестации обучающихся по программам высшего образования.

Контрольно-измерительные материалы промежуточной аттестации включают в себя теоретические вопросы, позволяющие оценить уровень полученных знаний и практическое задание, позволяющее оценить степень сформированности умений и навыков.

При оценивании используются качественные шкалы оценок. Критерии оценивания приведены выше.

Требования к выполнению заданий, шкалы и критерии оценивания

КРИТЕРИЙ ОЦЕНИВАНИЯ ЗАЧЕТА (УСТНЫЙ ОПРОС)

Зачет	Зачет	Зачет	Незачет
Всестороннее, систематическое и глубокое знание учебного материала, основной и дополнительной литературы. Проявление творческих способностей в понимании, изложении и использовании учебного программного материала.	Полное знание учебного материала, основной рекомендованной к занятию. Обущающийся показывает системный характер знаний по дисциплине(модулю) и способен к самостоятельному пополнению и обновлению в ходе дальнейшей учебной работы и профессиональной деятельности.	Знание учебного материала в объеме, необходимом для дальнейшего освоения дисциплины, знаком с основной литературой, рекомендованной к занятию. Обущающийся допускает погрешности, но обладает необходимыми знаниями под руководством преподавателя.	Обнаруживаются существенные пробелы в знаниях основного учебного материала, допускаются принципиальные ошибки при ответе на вопросы.

ЛИСТ СОГЛАСОВАНИЙ

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Направление/специальность: Направление 04.03.01 Химия
(Теоретическая и экспериментальная химия очная)

Дисциплина Б1.В.ДВ.04.02- Термический анализ в химии и материаловедении

Профиль подготовки

Теоретическая и экспериментальная химия (академический бакалавриат)

Форма обучения: дневное очное обучение

Учебный год: 2020-2021

Ответственный исполнитель:

Заведующий кафедрой общей и неорганической химии _____ проф. Семенов В. Н.

Исполнители:

Профессор кафедры общей и неорганической химии _____ д.х.н. Завражнов А.Ю.
__._20__

СОГЛАСОВАНО

Куратор ООП ВПО

по направлению/ специальности _____ __._20__

подпись

расшифровка подписи

Зав.отделом обслуживания ЗНБ _____ __._20__

подпись

расшифровка подписи

Программа рекомендована: НМС химического факультета ВГУ «20.03.2020», протокол №3
(наименование факультета, структурного подразделения)
