

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«КУБАНСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»
Факультет Физико-технический

УТВЕРЖДАЮ:

Проректор по учебной работе,
качеству образования – первый
проректор

Хагуров Т.А.

« 20 » _____ 2020 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)
Б1.О.13.05 ХИМИЯ КОНДЕНСИРОВАННОГО СОСТОЯНИЯ
(код и наименование дисциплины в соответствии с учебным планом)

Направление подготовки/специальность

11.03.04 Электроника и наноэлектроника

(код и наименование направления подготовки/специальности)

Направленность (профиль) / специализация

Интегральная электроника, фотоника и наноэлектроника

(наименование направленности (профиля) / специализации)

Форма обучения _____ очная _____

(очная, очно-заочная, заочная)

Квалификация _____ бакалавр _____

Краснодар 2020

Рабочая программа дисциплины Б1.О.13.05 «Химия конденсированного состояния» составлена в соответствии с федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования (ФГОС ВО) по направлению подготовки / специальности 11.03.04 Электроника и наноэлектроника код и наименование направления подготовки

Программу составил:

В.Ю. Бузько, доцент кафедры радиофизики и нанотехнологий, к.х.н.

И.О. Фамилия, должность, ученая степень, ученое звание


подпись

Рабочая программа дисциплины Б1.О.13.05 «Химия конденсированного состояния» утверждена на заседании кафедры радиофизики и нанотехнологий

протокол № 6 «20» апреля 2020 г.

Заведующий кафедрой (разработчик) Копытов Г.Ф.

фамилия, инициалы


подпись

Рабочая программа обсуждена на заседании кафедры радиофизики и нанотехнологий

протокол № 6 «20» апреля 2020 г.

Заведующий кафедрой (выпускающей) Копытов Г.Ф.

фамилия, инициалы


подпись

Утверждена на заседании учебно-методической комиссии факультета физико-технического

протокол № 9 «20» апреля 2020 г.

Председатель УМК факультета Богатов Н.М.

фамилия, инициалы


подпись

Рецензенты:

Сухно И.В., кандидат химических наук, заместитель директора по науке ЗАО «РМЦ Югтехинформ»

Исаев В.А., доктор физико-математических наук, заведующий кафедрой теоретической физики и компьютерных технологий ФТФ ФГБОУ ВО «Кубанский государственный университет»

1 Цели и задачи изучения дисциплины (модуля)

1.1 Цель освоения дисциплины

Химия конденсированного состояния – интегративная научная дисциплина о химических свойствах веществ в конденсированном состоянии. Это направление связано с исследованием, разработкой, созданием и эксплуатацией материалов и технологий химической обработки веществ в конденсированном состоянии.

Целью освоения дисциплины «Химия конденсированного состояния» является формирование у студентов знаний об особенностях структуры и химических свойствах веществ в конденсированном состоянии.

1.2 Задачи дисциплины

Задачами освоения дисциплины «Химия конденсированного состояния» являются:

- формирование теоретических знаний по фазовым состояниям веществ, фазовым переходам, твердофазным превращениям и структуре аморфных тел;
- формирование теоретических знаний по термодинамике и кинетике химических взаимодействий с участием конденсированных сред (металлы, сплавы, керамики, стекла);
- формирование теоретических знаний по влиянию дефектности на реакционную способность веществ и формирование физико-химических свойств твердых тел;
- формирование теоретических знаний по физико-химическим моделям процессов и механизмам протекания твердофазных превращений в конденсированных средах;
- формирование практических навыков по применению теоретических знаний о свойствах химии конденсированных сред в профессиональной деятельности;
- освоение практических методов химического травления конденсированных сред и синтеза материалов в твердофазных средах.

В результате изучения дисциплины «Химия конденсированного состояния» студенты должны получить базовые теоретические знания и практические навыки, позволяющие проводить практические действия по химическим процедурам обработки, травления материалов и экспериментальные исследования химических взаимодействий веществ в конденсированном состоянии.

1.3 Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы

Дисциплина Б1.О.13.05 «Химия конденсированного состояния» относится к обязательной части Блока 1 "Базовые дисциплины (модули)" учебного плана и изучается в 6-ом семестре. Дисциплина «Химия конденсированного состояния» частично базируется на знаниях университетского курса физики наноразмерных систем, неорганической химии. Освоение дисциплины позволит студентам знать основные физико-химические процессы, характерные для конденсированных сред, и позволит студентам применять полученные знания при подготовке выпускных квалификационных работ и профессиональной деятельности.

Изучение дисциплины «Химия конденсированного состояния» включает аудиторные занятия со студентами (лекции, лабораторные занятия), групповые и индивидуальные консультации, устные доклады, самостоятельную работу студентов с учебной литературой, научными источниками.

1.4 Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине (модулю), соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Изучение данной учебной дисциплины направлено на формирование у обучающихся *общепрофессиональных/профессиональных* компетенций (ОПК/ПК)

№ п.п.	Код и наименование компетенции	Индикаторы достижения компетенции		
		знает	умеет	владеет
1.	ОПК-1 способностью к овладению	необходимость использования	искать и анализировать	приемами планирования,

№ п.п.	Код и наименование компетенции	Индикаторы достижения компетенции		
		знает	умеет	владеет
	базовыми знаниями в области математики и естественных наук, их использованию в профессиональной деятельности	междисциплинарных связей для описания и изучения химических свойств веществ в конденсированном состоянии	научно-техническую и справочную информацию по физико-химическим характеристикам различных веществ в конденсированном состоянии	проведения и анализа данных экспериментов по изучению химических свойств веществ в конденсированном состоянии
2	ОПК-2 способностью выявлять естественнонаучную сущность проблем, возникающих в ходе профессиональной деятельности, привлекать для их решения соответствующий физико-математический аппарат	естественнонаучную сущность проблем, возникающих в ходе профессиональной деятельности и физико-математический аппарат для их решения	выявлять естественнонаучную сущность проблем, возникающих в ходе профессиональной деятельности и применять физико-математический аппарат для их решения	применением физико-математического аппарата для решения проблем, возникающих в ходе профессиональной деятельности

2. Структура и содержание дисциплины

2.1 Распределение трудоёмкости дисциплины по видам работ

Общая трудоёмкость дисциплины составляет 3 зач. ед. (72 часа), их распределение по видам работ представлено в таблице (для студентов ОФО)

Вид учебной работы	Всего часов	Семестры (часы)
		8
Контактная работа, в том числе:		
Аудиторные занятия (всего):	44	44
Занятия лекционного типа	22	22
Лабораторные занятия	20	20
Занятия семинарского типа (семинары, практические занятия)	–	–
Иная контактная работа:		
Контроль самостоятельной работы (КСР)	2	2
Промежуточная аттестация (ИКР)	0,2	0,2
Самостоятельная работа, в том числе:		
Проработка учебного (теоретического) материала	8	8
Выполнение индивидуальных заданий (подготовка сообщений, презентаций)	4	4
Реферат	8	8
Подготовка к текущему контролю	8	8

Контроль:			
Подготовка к экзамену		–	–
Общая трудоемкость	час.	72	72
	в том числе контактная работа	44,2	44,2
	зач. ед	2	2

2.2 Структура дисциплины

Распределение видов учебной работы и их трудоемкости по разделам дисциплины.

Разделы (темы) дисциплины, изучаемые в 6 семестре (очная форма)

№	Наименование разделов (тем)	Количество часов				
		Всего	Аудиторная работа			Внеаудиторная работа
			Л	ПЗ	ЛР	
1	2	3	4	5	6	7
1.	Введение в дисциплину.	4	2	–	–	2
2.	Основные физико-химические свойства веществ в конденсированном состоянии.	4	2	–	–	2
3.	Кристаллохимия конденсированных сред.	4	2	–	–	2
4	Термодинамика химических процессов в конденсированных средах.	12	2	–	8	2
5	Кинетика химических процессов в конденсированных средах.	12	2	–	8	2
6	Физико-химические модели процессов в конденсированных средах.	10	6	–	–	4
7	Химия поверхностных явлений в конденсированных средах.	10	2	–	4	4
8	Химия коррозионных процессов в конденсированных средах.	6	2	–	–	4
9	Электрохимические процессы в конденсированном состоянии.	8	2	–	–	6
<i>ИТОГО по разделам дисциплины</i>		70	22	0	20	28
Контроль самостоятельной работы (КСР)		2	1	0	0,5	0,5
Промежуточная аттестация (ИКР)		0,2	0,1	0	0,05	0,05
Подготовка к текущему контролю		6	2	0	2	2
Общая трудоемкость по дисциплине		2	1	0	0,5	0,5

Примечание: Л – лекции, ПЗ – практические занятия / семинары, ЛР – лабораторные занятия, СРС – самостоятельная работа студента

2.3 Содержание разделов (тем) дисциплины

2.3.1 Занятия лекционного типа

№	Наименование раздела (темы)	Содержание раздела (темы)	Форма текущего контроля
1	2	3	4
1.	Введение в дисциплину.	Особенности физико-химических свойств веществ в конденсированном состоянии. Проблемы управления химическими свойствами веществ в конденсированном состоянии. Методы	<i>КВ</i>

		изучения физико-химических свойств веществ в конденсированном состоянии (структурные методы, радиофизические методы, спектроскопические и микроскопические методы, электрохимические методы).	
2.	Основные физико-химические свойства веществ в конденсированном состоянии.	Понятие о химической реакционной способности веществ. Реакционная способность веществ в разных агрегатных и фазовых состояниях. Влиянию дефектов на реакционную способность веществ и формирование физико-химических свойств твердых тел	<i>КВ</i>
3.	Кристаллохимия конденсированных сред.	Классификация твердых тел. Кристаллические и аморфные твердые тела. Металлические и ионные кристаллы. Ковалентные и молекулярные кристаллы. Фазовые переходы. Дефекты в кристаллах. Структура аморфных тел.	<i>КВ/Д</i>
4.	Термодинамика химических процессов в конденсированных средах.	Понятие о термодинамических характеристиках веществ. Термодинамические характеристики фазовых переходов. Влияние дефектов на термодинамические характеристики веществ и энергетику химических реакций с их участием.	<i>КВ/Д</i>
5.	Термодинамика химических процессов в конденсированных средах.	Термодинамика физико-химических процессов с участием конденсированных сред. Термодинамика сплавообразования, образования керамик и стекол, химического растворения твердых тел, горения твердых тел.	<i>КВ/Д</i>
6.	Кинетика химических процессов в конденсированных средах.	Понятие о химической кинетике. Особенности кинетики химических процессов с участием веществ в конденсированном состоянии. Влияние внешних условий на скорость протекания химических реакций с участием веществ в конденсированном состоянии.	<i>КВ/Д</i>
7.	Физико-химические модели процессов в конденсированных средах.	Влияние структурного порядка и процессов диффузии на химические процессы с участием веществ в конденсированном состоянии. Микроскопическая теория химической реакционной способности веществ в конденсированном состоянии, обусловленной диффузионными процессами. Особенности химической диффузии в твердофазных системах.	<i>КВ/Д</i>
8.	Физико-химические модели процессов в конденсированных средах.	Влияние фазового состояния веществ в конденсированном состоянии и дефектов на кинетику спекания. Физико-химические модели растворения веществ в конденсированном состоянии в растворах и расплавах.	<i>КВ/Д/Р</i>
9.	Химия	Дисперность веществ в конденсированном	<i>КВ/Д/Р</i>

	поверхностных явлений в конденсированных средах.	состоянии. Поверхностное и межфазное натяжение в конденсированном состоянии. Поверхностная энергия и поверхностное напряжение. Несовершенства и неоднородности поверхности твердых веществ. Влияние микроструктуры на реакционную способность веществ в конденсированном состоянии. Адсорбция веществ на поверхности веществ в конденсированном состоянии.	
10.	Химия коррозионных процессов в конденсированных средах.	Классификация коррозионных процессов в конденсированных средах. Основы химии коррозионных процессов в конденсированных средах с участием коррозионно-активных газов и жидкостей.	
11.	Электрохимические процессы в конденсированном состоянии.	Понятие об ионных проводниках. Твердые оксидные электролиты и их применение в химических источниках тока. Электродвижущие силы и электродный потенциал с системах с участием веществ в конденсированном состоянии. Понятие о топливных элементах.	

Контрольные вопросы (КВ), доклад (Д), реферат (Р)

2.3.2 Занятия семинарского типа

В учебном плане занятия семинарского типа по данной дисциплине не предусмотрены.

2.3.3 Лабораторные занятия

В основе построения лабораторных занятий по дисциплине «Химия конденсированного состояния» лежит последовательность поэтапных действий исследователя по планированию, подготовке, проведению исследований химических свойств веществ в конденсированном состоянии и анализу полученных данных.

№	Наименование лабораторных работ	Форма текущего контроля
1	3	4
1.	Синтез феррита из веществ в конденсированном состоянии.	<i>Отчет по лабораторной работе</i>
2.	Синтез наноразмерного керамического пигмента из веществ в конденсированном состоянии.	<i>Отчет по лабораторной работе</i>
3.	Исследование влияния температуры синтеза на свойства оксидных полупроводников.	<i>Отчет по лабораторной работе</i>

Защита лабораторной работы (ЛР).

Лабораторные работы выполняются в специализированной химической лаборатории НОЦ «ДССН» Кубанского государственного университета.

В результате выполнения лабораторных работ у студентов формируются и оцениваются требуемые ФГОС и ООП для направления 11.03.04 «Электроника и

нанoeлектроника» общепрофессиональные компетенции – ОПК-1, ОПК-2.

2.3.4 Примерная тематика курсовых работ (проектов)

В учебном плане курсовые работы (проекты) по данной дисциплине не предусмотрены.

2.4 Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся по дисциплине (модулю)

№	Вид СРС	Перечень учебно-методического обеспечения дисциплины по выполнению самостоятельной работы
1	2	3
1	Проработка учебного теоретического материала	Методические указания по изучению теоретического материала, утвержденные кафедрой радиофизики и нанотехнологий, протокол № 7 от 20.03.2017.
2	Подготовка к защите лабораторных работ	Методические указания по выполнению лабораторных работ, утвержденные кафедрой радиофизики и нанотехнологий, протокол № 7 от 20.03.2017.
3	Реферат	Кузнецов И.Н. Рефераты, курсовые и дипломные работы. Методика подготовки и оформления [Электронный ресурс]: учеб. пособие – Электрон. дан. – М.: Дашков и К, 2016. – 340 с. – Режим доступа: https://e.lanbook.com/book/93303
4	Доклад-презентация	Вылегжанина А.О. Деловые и научные презентации [Электронный ресурс]: учебное пособие – Электрон. дан. – М., Берлин: Директ-Медиа, 2016. – 115 с. – Режим доступа: http://biblioclub.ru/index.php?page=book_view_red&book_id=446660 .

Учебно-методические материалы для самостоятельной работы обучающихся из числа инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья (ОВЗ) предоставляются в формах, адаптированных к ограничениям их здоровья и восприятия информации:

Для лиц с нарушениями зрения:

- в печатной форме увеличенным шрифтом,
- в форме электронного документа,
- в форме аудиофайла,
- в печатной форме на языке Брайля.

Для лиц с нарушениями слуха:

- в печатной форме,
- в форме электронного документа.

Для лиц с нарушениями опорно-двигательного аппарата:

- в печатной форме,
- в форме электронного документа,
- в форме аудиофайла.

Данный перечень может быть конкретизирован в зависимости от контингента обучающихся.

3. Образовательные технологии

Для формирования профессиональных компетенций в процессе освоения дисциплины используется технология профессионально-развивающего обучения, предусматривающая не только передачу теоретического материала, но и стимулирование и развитие продуктивных познавательных действий студентов (на основе психолого-

педагогической теории поэтапного формирования умственных действий). Активизации и интенсификации познавательного процесса способствуют использование педагогической эвристики и моделирование проблемных ситуаций.

В процессе преподавания дисциплины используются следующие методы:

- лекции;
- домашние задания;
- проблемные задания;
- индивидуальные практические задания;
- контрольные опросы;
- публичная защита лабораторных работ;
- консультации преподавателей;

– самостоятельная работа студентов (изучение теоретического материала, подготовка к лабораторным занятиям, выполнение домашних работ, подготовка к опросу и зачету).

В рамках лабораторных занятий применяются методы проектного обучения, исследовательские методы, тренинговые формы, метод конкретных ситуаций. В процессе самостоятельной деятельности студенты осваивают и анализируют передовой научно-исследовательский опыт, используя имеющуюся литературу и информационные технологии, знакомятся с основными научными журналами по вопросам изучения физико-химических свойств веществ в конденсированном состоянии, выступают с докладами перед однокурсниками, накапливают багаж знаний, полезных для выполнения выпускной квалификационной работы.

Для проведения лабораторных занятий используются мультимедийные средства воспроизведения активного содержания, позволяющего студентам воспринимать особенности изучаемого материала и выполнения экспериментов.

Сопровождение самостоятельной работы студентов также организовано в следующих формах:

– подробное изучение некоторых разделов дисциплины посредством изучения рекомендуемой дополнительной литературы, подготовки сообщений, презентаций, путем написания реферативных работ;

– консультации для разъяснения проблемных моментов при самостоятельном расширенном изучении разделов дисциплины.

Основные образовательные технологии, используемые в учебном процессе:

- лекции с проблемным изложением;
- обсуждение сложных вопросов и проблем;
- применение метода конкретных ситуаций.

Интерактивные образовательные технологии, используемые в аудиторных занятиях:

- технология развития критического мышления;
- лекции с проблемным изложением;
- обсуждение сложных вопросов и проблем (проективные техники, дебаты, обмен мнениями);
- работа в малых группах.

Для лиц с ограниченными возможностями здоровья предусмотрена организация консультаций с использованием электронной почты.

4. Оценочные и методические материалы

4.1 Оценочные средства для текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации

Оценочные средства предназначены для контроля и оценки образовательных достижений обучающихся, освоивших программу учебной дисциплины «Химия конденсированного состояния».

Оценочные средства включает контрольные материалы для проведения **текущего контроля** в форме доклада-презентации по проблемным вопросам, разноуровневых заданий, ситуационных задач и **промежуточной аттестации** в форме вопросов к зачету.

Оценочные средства для инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья выбираются с учетом их индивидуальных психофизических особенностей.

– при необходимости инвалидам и лицам с ограниченными возможностями здоровья предоставляется дополнительное время для подготовки ответа на экзамене;

– при проведении процедуры оценивания результатов обучения инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья предусматривается использование технических средств, необходимых им в связи с их индивидуальными особенностями;

– при необходимости для обучающихся с ограниченными возможностями здоровья и инвалидов процедура оценивания результатов обучения по дисциплине может проводиться в несколько этапов.

Процедура оценивания результатов обучения инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья по дисциплине (модулю) предусматривает предоставление информации в формах, адаптированных к ограничениям их здоровья и восприятия информации:

Для лиц с нарушениями зрения:

- в печатной форме увеличенным шрифтом,
- в форме электронного документа.

Для лиц с нарушениями слуха:

- в печатной форме,
- в форме электронного документа.

Для лиц с нарушениями опорно-двигательного аппарата:

- в печатной форме,
- в форме электронного документа.

Данный перечень может быть конкретизирован в зависимости от контингента обучающихся.

Типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций в процессе освоения образовательной программы

Ниже приводятся примеры докладов и рефератов для рабочей программы дисциплины «Химия конденсированного состояния».

1. Кристаллические и аморфные электронные материалы. – ОПК-1
2. Кристаллические и аморфные магнитные материалы. – ОПК-1
3. Влияние дефектов на химическую реакционную способность конденсированных сред. – ОПК-1, ОПК-2
4. Диффузионные процессы в конденсированных средах. – ОПК-1, ОПК-2
5. Роль диффузионных процессов в реакционной способности конденсированных сред. – ОПК-1, ОПК-2
6. Жидкие кристаллы их применения. – ОПК-1
7. Ионные жидкости и их применения. – ОПК-1
8. Магнитные жидкости и их применения. – ОПК-1
9. Квазикристаллы. – ОПК-1, ОПК-2
10. Интерметаллиды и их химические свойства. – ОПК-1, ОПК-2
11. Влияние температуры на химические свойства объемных металлов. – ОПК-1, ОПК-2
12. Влияние температуры на химические свойства порошков металлов – ОПК-1, ОПК-2
13. Влияние температуры на химические свойства оксидных керамик. – ОПК-1, ОПК-2
14. Химические дефекты в полупроводниках. – ОПК-1, ОПК-2
15. Диффузия в кристаллических и аморфных материалах. – ОПК-1, ОПК-2

16. Методы изучения химической диффузии. – ОПК-1
17. Влияние химии поверхности на свойства материалов для газовых сенсоров. – ОПК-1, ОПК-2
18. Влияние размера частиц на реакционную способность порошков металлов. – ОПК-1, ОПК-2
19. Влияние формы воздействия на реакционную способность объемных металлов. – ОПК-1, ОПК-2
20. Химия окисления объемных металлов и сплавов. – ОПК-1, ОПК-2
21. Особенности химии окисления тонких пленок металлов и сплавов. – ОПК-1, ОПК-2
22. Защитные покрытия для защиты металлов и сплавов от окисления. – ОПК-1, ОПК-2
23. Технологии химического травления металлов. – ОПК-1
24. Технологии химического травления полупроводниковых материалов. – ОПК-1
25. Химия электрохимических процессов в литиевых и литий-ионных батареях для микроэлектроники. – ОПК-1, ОПК-2

Зачетно-экзаменационные материалы для промежуточной аттестации (экзамен/зачет)

В процессе подготовки и ответам на вопросы зачета формируются и оцениваются требуемые ФГОС и ООП для направления 11.03.04 «Электроника и нанoeлектроника» компетенция – ОПК-1, ОПК-2.

- 1) Особенности физико-химических свойств веществ в конденсированном состоянии. – ОПК-1, ОПК-2
- 2) Методы изучения свойств веществ в конденсированном состоянии (рентгеноструктурные методы, радиофизические методы, спектроскопические и микроскопические методы.). – ОПК-1, ОПК-2
- 3) Реакционная способность веществ в разных агрегатных и фазовых состояниях. – ОПК-1, ОПК-2
- 4) Влиянию дефектов на реакционную способность веществ и формирование физико-химических свойств твердых тел. – ОПК-1, ОПК-2
- 5) Кристаллические и аморфные твердые тела. Металлические и ионные кристаллы. Ковалентные и молекулярные кристаллы. – ОПК-1, ОПК-2
- 6) Фазовые переходы. – ОПК-1, ОПК-2
- 7) Дефекты в кристаллах. – ОПК-1, ОПК-2
- 8) Структура аморфных тел. – ОПК-1, ОПК-2
- 9) Термодинамические характеристики веществ и фазовых переходов. – ОПК-1, ОПК-2
- 10) Влияние дефектов на термодинамические характеристики веществ и энергетику химических реакций с их участием. – ОПК-1, ОПК-2
- 11) Термодинамика сплавообразования, образования керамик и стекол. – ОПК-1, ОПК-2
- 12) Термодинамика химического растворения твердых тел. – ОПК-1, ОПК-2
- 13) Термодинамика горения твердых тел. – ОПК-1, ОПК-2
- 14) Особенности кинетики химических процессов с участием веществ в конденсированном состоянии. – ОПК-1, ОПК-2
- 15) Влияние внешних условий на скорость протекания химических реакций с участием веществ в конденсированном состоянии. – ОПК-1, ОПК-2
- 16) Влияние структурного порядка и процессов диффузии на химические процессы с участием веществ в конденсированном состоянии. – ОПК-1, ОПК-2
- 17) Особенности химической диффузии. – ОПК-1, ОПК-2
- 18) Влияние фазового состояния веществ в конденсированном состоянии и дефектов на кинетику спекания. – ОПК-1, ОПК-2

- 19) Физико-химические модели растворения веществ в конденсированном состоянии в растворах и расплавах. – ОПК-1, ОПК-2
- 20) Дисперность веществ в конденсированном состоянии. – ОПК-1, ОПК-2
- 21) Несовершенства и неоднородности поверхности твердых веществ. – ОПК-1, ОПК-2
- 22) Влияние микроструктуры поверхности на реакционную способность веществ в конденсированном состоянии. – ОПК-1, ОПК-2
- 23) Адсорбция веществ на поверхности твердых тел. – ОПК-1, ОПК-2
- 24) Классификация коррозионных процессов в конденсированных средах. – ОПК-1
- 25) Химия коррозионных процессов в конденсированных средах с участием коррозионно-активных газов и жидкостей. – ОПК-1, ОПК-2
- 26) Защитные антикоррозийные покрытия на металлы и сплавы. – ОПК-1
- 27) Понятие об ионных проводниках. Твердые оксидные электролиты и их применение в химических источниках тока. – ОПК-1
- 28) Электродвижущие силы и электродный потенциал в системах с участием веществ в конденсированном состоянии. – ОПК-1, ОПК-2
- 29) Методы химического травления металлов и сплавов. – ОПК-1, ОПК-2
- 30) Методы химического травления полупроводниковых материалов. – ОПК-1, ОПК-2
- 31) Химия электродных процессов в химических источниках тока. – ОПК-1, ОПК-2

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

Методические рекомендации, определяющие процедуры оценивания на зачете:

Студенты обязаны сдать зачет в соответствии с расписанием и учебным планом. Зачет является формой контроля усвоения студентом учебной программы по части дисциплины «Химия конденсированного состояния», выполнения лабораторных работ, выполнения докладов.

Результат сдачи зачета по прослушанному курсу должны оцениваться как итог деятельности студента в семестре, а именно - по посещаемости лекций и лабораторных работ, результатам работы на лабораторных занятиях, выполнения самостоятельной работы. При этом допускается на очной форме обучения пропуск не более 20% занятий, с обязательной отработкой пропущенных лабораторных работ. Студенты, у которых количество пропусков превышает установленную норму, не выполнившие все виды работ и неудовлетворительно работавшие в течение семестра, проходят собеседование с преподавателем, который опрашивает студента на предмет выявления знания основных положений дисциплины.

«Зачтено» выставляется студенту, если вопросы раскрыты полностью, показано знание основных понятий и категорий химии конденсированного состояния, лабораторные работы выполнены полностью и защищены.

«Не зачтено» выставляется студенту, если вопросы нераскрыты полностью, студент не знает основных понятий и категорий химии конденсированного состояния, не знает вопросов исследовавшихся в ходе лабораторных работ.

5. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины (модуля)

5.1 Основная литература:

1. Глинка Н.Л. Общая химия : учебник для бакалавров / Глинка, Николай Леонидович ; Н. Л. Глинка ; под ред. В. А. Попкова, А. В. Бабкова. – 19-е изд., перераб. и доп. – Москва : Юрайт, 2014. – 900 с.

2. Коррозия металлов и средства защиты от коррозии: учебное пособие / Н. М. Хохлачева, Е.В. Ряховская, Т. Г. Романова. - М. : ИНФРА-М, 2017. - 118 с. – Режим доступа <http://znanium.com/catalog.php?bookinfo=772491>.
3. Артемов А.В. Физическая химия: учебник для студентов учреждений высшего профессионального образования / А. В. Артемов. – Москва : Академия, 2013. – 284 с.

Для освоения дисциплины инвалидами и лицами с ограниченными возможностями здоровья имеются издания в электронном виде в электронно-библиотечных системах «Лань».

5.2 Дополнительная литература:

1. Общая химия [Электронный ресурс] : в 2-х т. : учебник для академического бакалавриата . Т. 1 / Н. Л. Глинка ; под ред. В. А. Попкова, А. В. Бабкова. - 20-е изд., перераб. и доп. - Москва : Юрайт, 2018. - 353 с. - <https://biblio-online.ru/book/736D053E-E77C-4726-8CC5-F8E756E674A5>.
2. Общая химия [Электронный ресурс] : в 2-х т. : учебник для академического бакалавриата . Т. 2 / Н. Л. Глинка ; под ред. В. А. Попкова, А. В. Бабкова. - 20-е изд., перераб. и доп. - Москва : Юрайт, 2018. - 379 с. - <https://biblio-online.ru/book/EBE718FD-189B-494E-A633-DCA7F607FCC9>.
3. Электрохимия: учебное пособие для студентов, обучающихся по направлению подготовки "Химия" / Б. Б. Дамаскин, О. А. Петрий, Г. А. Цирлина. – Изд. 3-е, испр. – Санкт-Петербург [и др.] : Лань, 2015. – 670 с. - <https://e.lanbook.com/book/58166#authors>.
4. Физико-химическая эволюция твердого вещества [Электронный ресурс] / И. В. Мелихов. - 4-е изд. - Москва : Лаборатория знаний, 2017. - 312 с. - <https://e.lanbook.com/book/94154>.
5. Ярославцев А.Б. Физическая химия : [пособие] / А. Б. Ярославцев. – 3-е изд., испр. и доп. – Москва : Научный мир, 2013. – 262 с.

5.3. Периодические издания:

1. Научно-теоретический журнал «Физика твердого тела»
2. Научно-теоретический журнал «Журнал экспериментальной и теоретической физики»
3. Научно-теоретический журнал «Письма в ЖЭТФ»
4. Научный обзорный журнал «Успехи физических наук»
5. Научный журнал «Конденсированные среды и межфазные границы»

6. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины (модуля)

На самостоятельную работу студентов, согласно требованиям ФГОС ВО по направлению 11.03.04 «Электроника и наноэлектроника» отводится около 38,9 % времени (28 час. срс) от общей трудоемкости дисциплины (72 час.). Сопровождение самостоятельной работы студентов может быть организовано в следующих формах:

- составлением индивидуальных планов самостоятельной работы каждого из студентов с указанием темы и видов занятий, форм и сроков представления результатов;
- проведением консультаций (индивидуальных или групповых), в том числе с применением дистанционной среды обучения.

Критерий оценки эффективности самостоятельной работы студентов формируется в ходе промежуточного контроля процесса выполнения заданий и осуществляется на основе различных способов взаимодействия.

В соответствии с этим при проведении оперативного контроля могут использоваться контрольные вопросы к соответствующим разделам основной дисциплины «Химия конденсированного состояния».

Контроль осуществляется посредством устного опроса студентов по окончании

изучения тем учебной дисциплины и выполнения письменных контрольных работ.

Сопровождение самостоятельной работы студентов также организовано в следующих формах:

- выполнение семестровой контрольной работы по индивидуальным вариантам;
- усвоение, дополнение и вникание в разбираемые разделы дисциплины при помощи знаний получаемых по средствам изучения рекомендуемой литературы и осуществляемое путем написания реферативных работ;
- консультации, организованные для разъяснения проблемных моментов при самостоятельном изучении тех или иных аспектов разделов усваиваемой информации в дисциплине.

К средствам обеспечения освоения дисциплины «Химия конденсированного состояния» также относятся электронные варианты дополнительных учебных, научно-популярных и научных изданий по данной дисциплине.

В освоении дисциплины инвалидами и лицами с ограниченными возможностями здоровья большое значение имеет индивидуальная учебная работа (консультации) – дополнительное разъяснение учебного материала.

Индивидуальные консультации по предмету являются важным фактором, способствующим индивидуализации обучения и установлению воспитательного контакта между преподавателем и обучающимся инвалидом или лицом с ограниченными возможностями здоровья.

7. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине (модулю)

7.1 Перечень информационно-коммуникационных технологий

Информационно-социальные технологии в образовании, обеспечивая всеобщую компьютеризацию учащихся и преподавателей, позволяют решать следующие задачи:

- обеспечение выхода в сеть Интернет каждого участника учебного процесса в любое время и из различных мест пребывания;
- развитие единого информационного пространства образовательных индустрий и присутствие в нем в различное время и независимо друг от друга всех участников образовательного и творческого процесса;
- создание, развитие и эффективное использование управляемых информационных образовательных ресурсов, в том числе личных пользовательских баз и банков данных и знаний учащихся и педагогов с возможностью повсеместного доступа для работы с ними.

Информационные образовательные технологии возникают при использованием средств информационно-вычислительной техники. Образовательную среду, в которой осуществляются образовательные информационные технологии, определяют работающие с ней компоненты:

- техническая (вид используемых компьютерной техники и средств связи);
- программно-техническая (программные средства поддержки реализуемой технологии обучения);
- организационно-методическая (инструкции учащимся и преподавателям, организация учебного процесса).

Под образовательными технологиями в высшей школе понимается система научных и инженерных знаний, а также методов и средств, которые используются для создания, сбора, передачи, хранения и обработки информации в предметной области высшей школы. Формируется прямая зависимость между эффективностью выполнения учебных программ и степенью интеграции в них соответствующих информационно-коммуникационных технологий.

Информационная образовательная среда представляет собой информационную систему, объединяющую посредством сетевых технологий, программные и технические средства, организационное, методическое и математическое обеспечение,

предназначенное для повышения эффективности и доступности образовательного процесса подготовки специалистов.

Характерной чертой образовательной среды является возможность студентов и преподавателей обращаться к структурированным учебно-методическим материалам, обучающим мультимедийным комплексам всего университета в любое время и в любой точке пространства. Помимо доступности учебного материала, необходимо обеспечить обучаемому возможность связи с преподавателем, получение консультации в он-лайн или офф-лайн режимах, а также возможность получения индивидуальной «навигации» в освоении того или иного предмета. Студенты будут стремиться к гибкому режиму обучения, модульным программам с многочисленными поступлениями и отчислениями, которые позволят накапливать зачетные единицы, свободно переводиться из одного вуза в другой с учетом предыдущего опыта, знаний и навыков. По-прежнему важной для студентов останется возможность личного развития и профессионального роста; программы получения степени и короткие курсы, возможно, будут пользоваться одинаковым спросом; резко возрастет потребность в программах профессионального обучения и аспирантских программах.

Разработчики дистанционного образования конкретизируют индивидуализацию образовательного поведения следующим образом, считая, что в дистанционном образовании наиболее ярко проявляются черты личностно-ориентированного способа обучения: гибкость, модульность, доступность, рентабельность, мобильность, охват, технологичность, социальное равновесие, интернациональность.

Важнейшие направления информатизации образования заключаются в следующем:

- реализация виртуальной информационно-образовательной среды на уровне учебного заведения, предусматривающая выполнение комплекса работ по созданию и обеспечению технологии его функционирования;

- системная интеграция информационных технологий в образовании, поддерживающих процессы обучения, научных исследований и организационного управления;

- построение и развитие единого образовательного информационного пространства.

Навыки пользования информационными технологиями включают в себя:

- базовые навыки (использование клавиатуры, мыши, принтера, операции с файлами и дисками);

- владение стандартным программным обеспечением (обработка текстов, создание таблиц, баз данных и т.д.);

- использование сетевых приложений (электронной почты, Интернета, веб-браузеров).

Таким образом, накопленный опыт применения информационных и дистанционных технологий в учебном процессе в различных вариантах позволяет говорить об определенных преимуществах подобных форм организации учебного процесса:

- становится возможной принципиально новая организация самостоятельной работы студентов;

- возрастает интенсивность учебного процесса;

- у студентов появляется дополнительная мотивация к познавательной деятельности;

- доступность учебных материалов в любое время;

- возможность самоконтроля степени усвоения материала по каждой теме неограниченное количество раз.

Следует отметить, что по мере накопления образовательных информационных ресурсов дистанционные технологии займут достойное место в образовательном процессе вуза, и станет возможным формирование на их основе разного уровня программ подготовки и переподготовки специалистов.

7.2 Перечень лицензионного и свободно распространяемого программного обеспечения

1. Операционная система MS Windows (© Microsoft Corporation).
2. Интегрированное офисное приложение MS Office (© Microsoft Corporation).
3. Программное обеспечение для организации управляемого и безопасного доступа в Интернет.
4. Программное обеспечение для безопасной работы на компьютере – файловый антивирус, почтовый антивирус, веб-антивирус и сетевой экран.

7.3 Перечень современных профессиональных баз данных и информационных справочных систем

1. Электронная библиотечная система eLIBRARY.RU: <http://www.elibrary.ru>
2. Информационная система «Единое окно доступа к образовательным ресурсам»: <http://window.edu.ru/window>
3. Рубрикон – энциклопедический ресурс Интернета: <http://www.rubricon.com/>
4. Аннотированный тематический каталог Интернет ресурсов по физике: <http://www.college.ru/>
5. Каталог научных ресурсов: <http://www.scintific.narod.ru/literature.htm>
6. Большая научная библиотека: <http://www.sci-lib.com/>
7. Естественно-научный образовательный портал: <http://www.en.edu.ru/catalogue/>
8. Техническая библиотека: <http://techlibrary.ru/>
9. Электронная библиотечная система издательства «Лань» – тематические коллекции (<http://e.lanbook.com>)
10. Электронная библиотечная система «Университетская библиотека онлайн» – базовая коллекция (www.biblioclub.ru)

8. Материально-техническое обеспечение по дисциплине (модулю)

Успешная реализация преподавания дисциплины «Химия конденсированного состояния» предполагает наличие минимально необходимого для реализации программы бакалавриата перечня материально-технического обеспечения:

- лекционные аудитории (оборудованные видеопроекторным оборудованием для презентаций, средствами звуковоспроизведения, экраном, и имеющие выход в Интернет);
- химическая лаборатория с необходимым оборудованием для проведения лабораторных работ;
- описания лабораторных работ по дисциплине «Химия конденсированного состояния» с учебно-методическими указаниями к их выполнению;
- программы онлайн-контроля знаний студентов (в том числе программное обеспечение дистанционного обучения);
- наличие необходимого лицензионного программного обеспечения (операционная система MS Windows XP; интегрированное офисное приложение MS Office).

При использовании электронных изданий вуз должен обеспечить каждого обучающегося во время самостоятельной подготовки рабочим местом в компьютерном классе с выходом в Интернет в соответствии с объемом изучаемых дисциплин.

№	Вид работ	Наименование учебной аудитории, ее оснащённость оборудованием и техническими средствами обучения
1.	Лекционные занятия	Лекционная аудитория №230, оснащённая презентационной техникой (проектор, экран, компьютер/ноутбук) и соответствующим программным обеспечением (ПО).
2.	Лабораторные занятия	Химическая лаборатория НОЦ «ДССН» КубГУ, укомплектованная специализированным оборудованием,

		мебелью и техническими средствами обучения
3.	Групповые (индивидуальные) консультации	Аудитория №148, оснащенная презентационной техникой (проектор, экран, компьютер/ноутбук) и соответствующим программным обеспечением (ПО).
4.	Текущий контроль, промежуточная аттестация	Аудитория №148, оснащенная презентационной техникой (проектор, экран, компьютер/ноутбук) и соответствующим программным обеспечением (ПО).
5.	Самостоятельная работа	Кабинет №204 для самостоятельной работы, оснащенный компьютерной техникой с возможностью подключения к сети «Интернет», программой экранного увеличения и обеспеченный доступом в электронную информационно-образовательную среду университета.