

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:

ФИО: Исаев Игорь Магомедович

Должность: Проректор по учебной работе

Дата подписания: 28.08.2023 12:50:49

Уникальный идентификатор документа:

d7a26b9e8ca85e98ec3de2eb454b4659d061f249

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

**Федеральное государственное автономное образовательное учреждение
высшего образования**

«Национальный исследовательский технологический университет «МИСИС»

Рабочая программа дисциплины (модуля)

Физика поверхностей раздела в твердых телах

Закреплена за подразделением

Кафедра физической химии

Направление подготовки

03.04.02 ФИЗИКА

Профиль

Физика конденсированного состояния

Квалификация

Магистр

Форма обучения

очная

Общая трудоемкость

4 ЗЕТ

Часов по учебному плану

144

Формы контроля в семестрах:

в том числе:

зачет 1

аудиторные занятия

51

самостоятельная работа

93

Распределение часов дисциплины по семестрам

Семестр (<Курс>.<Семестр на курсе>)	1 (1.1)		Итого	
	УП	РП	УП	РП
Неделя	18			
Вид занятий	УП	РП	УП	РП
Лекции	17	17	17	17
Лабораторные	34	34	34	34
Итого ауд.	51	51	51	51
Контактная работа	51	51	51	51
Сам. работа	93	93	93	93
Итого	144	144	144	144

Программу составил(и):

д.ф.-м.н., проф., Бокштейн Борис Самуилович; к.т.н., доц., Похвиснев Юрий Валентинович

Рабочая программа

Физика поверхностей раздела в твердых телах

Разработана в соответствии с ОС ВО:

Самостоятельно устанавливаемый образовательный стандарт высшего образования - магистратура Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования «Национальный исследовательский технологический университет «МИСиС» по направлению подготовки 03.04.02 ФИЗИКА (приказ от 02.04.2021 г. № 119 о.в.)

Составлена на основании учебного плана:

03.04.02 ФИЗИКА, 03.04.02-МФ3-23-1.plx Физика конденсированного состояния, утвержденного Ученым советом НИТУ МИСИС в составе соответствующей ОПОП ВО 22.06.2023, протокол № 5-23

Утверждена в составе ОПОП ВО:

03.04.02 ФИЗИКА, Физика конденсированного состояния, утвержденной Ученым советом НИТУ МИСИС 22.06.2023, протокол № 5-23

Рабочая программа одобрена на заседании

Кафедра физической химии

Протокол от 21.06.2022 г., №11-21/22

Руководитель подразделения Салимон А.И.

1. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ

1.1	Целью освоения дисциплины «Физика поверхностей раздела в твердых телах» является подготовка выпускников, способных применять полученные компетенции при решении проблем, возникающих в их профессиональной деятельности
1.2	Задачи: научить решению задач разработки новых и совершенствования существующих материалов за счет управления кристаллической структурой и свойствами поверхностей раздела

2. МЕСТО В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

Блок ОП:		Б1.О
2.1	Требования к предварительной подготовке обучающегося:	
2.2	Дисциплины (модули) и практики, для которых освоение данной дисциплины (модуля) необходимо как предшествующее:	
2.2.1	Производственная практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности. Научно-исследовательская практика	
2.2.2	История и методология физики	
2.2.3	Современные проблемы физики	
2.2.4	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы	
2.2.5	Преддипломная практика для выполнения выпускной квалификационной работы	

3. РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ, СООТНЕСЕННЫЕ С ФОРМИРУЕМЫМИ КОМПЕТЕНЦИЯМИ

ПК-3: Способен проводить математические расчеты в рамках классических или разрабатываемых новых физических моделей процессов в области физики конденсированного состояния	
Знать:	
ПК-3-31 методы расчета характеристик процессов массопереноса	
УК-2: Способен интегрировать знания и принимать решения в сложных ситуациях, формулировать суждения на основе неполной или ограниченной информации, управлять проектом на всех этапах его жизненного цикла	
Знать:	
УК-2-31 условия эволюции и равновесия	
УК-1: Способен осуществлять критический анализ новых и сложных инженерных объектов, процессов и систем в междисциплинарном контексте, проблемных ситуаций на основе системного подхода, выбрать и применить наиболее подходящие и актуальные методы из существующих аналитических, вычислительных и экспериментальных методов или новых и инновационных методов, выработать стратегию действий	
Знать:	
УК-1-31 методы термодинамического и кинетического анализа процессов на поверхностях раздела	
ПК-3: Способен проводить математические расчеты в рамках классических или разрабатываемых новых физических моделей процессов в области физики конденсированного состояния	
Уметь:	
ПК-3-У1 осуществлять расчеты направления и скорости процессов и равновесия в системах, содержащих поверхности раздела, с использованием справочных данных	
УК-2: Способен интегрировать знания и принимать решения в сложных ситуациях, формулировать суждения на основе неполной или ограниченной информации, управлять проектом на всех этапах его жизненного цикла	
Уметь:	
УК-2-У1 использовать основные законы и понятия физики поверхностных явлений для анализа процессов на поверхностях раздела	
УК-1: Способен осуществлять критический анализ новых и сложных инженерных объектов, процессов и систем в междисциплинарном контексте, проблемных ситуаций на основе системного подхода, выбрать и применить наиболее подходящие и актуальные методы из существующих аналитических, вычислительных и экспериментальных методов или новых и инновационных методов, выработать стратегию действий	
Уметь:	
УК-1-У1 составлять термодинамические и кинетические модели и описывать условия эволюции и равновесия этих процессов	
ПК-3: Способен проводить математические расчеты в рамках классических или разрабатываемых новых физических моделей процессов в области физики конденсированного состояния	

Владеть:
ПК-3-В1 навыками проведения измерений характеристик процессов на поверхностях раздела с использованием классических и современных методов физико-химического анализа, в том числе, компьютерных программ
УК-2: Способен интегрировать знания и принимать решения в сложных ситуациях, формулировать суждения на основе неполной или ограниченной информации, управлять проектом на всех этапах его жизненного цикла
Владеть:
УК-2-В1 навыками решения теоретических и практических задач, связанных с профессиональной деятельностью
УК-1: Способен осуществлять критический анализ новых и сложных инженерных объектов, процессов и систем в междисциплинарном контексте, проблемных ситуаций на основе системного подхода, выбрать и применить наиболее подходящие и актуальные методы из существующих аналитических, вычислительных и экспериментальных методов или новых и инновационных методов, вырабатывать стратегию действий
Владеть:
УК-1-В1 навыками самостоятельной работы с литературой для поиска информации об отдельных определениях, понятиях и терминах

4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ

Код занятия	Наименование разделов и тем /вид занятия/	Семестр / Курс	Часов	Формируемые индикаторы компетенций	Литература и эл. ресурсы	Примечание	КМ	Выполняемые работы
	Раздел 1. Виды поверхностей раздела							
1.1	Виды поверхностей раздела /Лек/	1	2	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1 ПК-3-В1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 Э4 Э5			
1.2	Выполнение индивидуального задания /Ср/	1	10	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 Э4 Э5			Р1
1.3	Компьютерное моделирование поверхностных явлений /Лаб/	1	4	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1 ПК-3-В1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 Э4 Э5			
	Раздел 2. Термодинамика поверхностных явлений							
2.1	Метод избытков Гиббса /Лек/	1	2	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 Э4			
2.2	Выполнение индивидуального задания /Ср/	1	10	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1 ПК-3-В1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 Э4			
2.3	Компьютерное моделирование адсорбционных явлений /Лаб/	1	4	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1 ПК-3-В1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 Э4			

2.4	Изотермы адсорбции и поверхностного натяжения /Лек/	1	2	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3 Э4			
2.5	Выполнение индивидуального задания /Ср/	1	10	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3 Э4			Р2
2.6	Компьютерное моделирование адсорбционных явлений /Лаб/	1	4	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3 Э4			
2.7	Методы измерения адсорбции и поверхностного натяжения /Лек/	1	1	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3 Э4			
2.8	Выполнение индивидуального задания /Ср/	1	10	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3 Э4			
2.9	Компьютерное моделирование адсорбционных явлений /Лаб/	1	4	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3 Э4		КМ1	
Раздел 3. Диффузия в твердых телах								
3.1	Уравнения диффузии /Лек/	1	1	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э4 Э5			
3.2	Выполнение индивидуального задания /Ср/	1	8	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э4 Э5			
3.3	Компьютерное моделирование объемной диффузии /Лаб/	1	4	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1 ПК-3-В1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э4 Э5			
3.4	Случайные блуждания. Вакансионный механизм /Лек/	1	1	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э4 Э5			

3.5	Выполнение индивидуального задания /Ср/	1	8	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1 ПК-3-В1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э4 Э5			
3.6	Компьютерное моделирование объемной диффузии /Лаб/	1	2	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э4 Э5			
3.7	Методы определения коэффициента диффузии /Лек/	1	1	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э4 Э5			
3.8	Выполнение индивидуального задания /Ср/	1	7	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э4 Э5			
3.9	Компьютерное моделирование зернограничной диффузии /Лаб/	1	2	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э4 Э5			
	Раздел 4. Диффузия по границам зерен							
4.1	Диффузия в границах зерен /Лек/	1	1	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			
4.2	Выполнение индивидуального задания /Ср/	1	6	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			Р3
4.3	Методы определения коэффициента диффузии в границах зерен /Лек/	1	1	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			
4.4	Компьютерное моделирование зернограничной диффузии /Лаб/	1	2	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			
4.5	Зернограничная сегрегация и зернограничная диффузия /Лек/	1	1	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			

4.6	Компьютерное моделирование зернограничной диффузии /Лаб/	1	2	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			
4.7	Выполнение индивидуального задания /Ср/	1	6	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			
Раздел 5. Процессы на поверхностях раздела								
5.1	Диффузионный рост /Лек/	1	1	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3 Э5			
5.2	Выполнение индивидуального задания /Ср/	1	6	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			
5.3	Компьютерное моделирование зернограничной диффузии /Лаб/	1	2	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			
5.4	Сглаживание поверхностного гофра /Лек/	1	1	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			
5.5	Выполнение индивидуального задания /Ср/	1	3	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			
5.6	Компьютерное моделирование зернограничной диффузии /Лаб/	1	2	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			
5.7	Канавки термического и жидкометаллического травления /Лек/	1	2	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			
5.8	Выполнение индивидуального задания /Ср/	1	3	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			

5.9	Компьютерное моделирование зернограничной диффузии /Лаб/	1	2	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2 Л1.3Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э3			
5.10	Выполнение индивидуального задания. Подготовка к зачету /Ср/	1	6	УК-1-31 УК-1-У1 УК-1-В1 УК-2-31 УК-2-У1 УК-2-В1 ПК-3-31 ПК-3-У1	Л1.1 Л1.2Л2.1Л3. 1 Э1 Э2 Э4 Э5			

5. ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ МАТЕРИАЛОВ

5.1. Контрольные мероприятия (контрольная работа, тест, коллоквиум, экзамен и т.п), вопросы для самостоятельной подготовки

Код КМ	Контрольное мероприятие	Проверяемые индикаторы компетенций	Вопросы для подготовки
КМ1	Тест	ПК-3-У1;ПК-3-31;УК-1-У1;УК-2-В1;УК-1-31;УК-2-У1;УК-2-31;УК-1-В1;ПК-3-В1	<ol style="list-style-type: none"> 1. При увеличении температуры от 100 С до 300 С поверхностное натяжение вещества линейно изменяется на 0,5 Дж/м². Определите поверхностное сгущение энтропии. 2. При 400 К поверхностное натяжение равно 0,94 Дж/м². Определите поверхностное натяжение при 300 К, если поверхностное сгущение энтропии составляет 1,7Е-3 Дж/(К.м²) и не зависит от температуры. 3. Определите поверхностное сгущение внутренней энергии, энтальпии, энтропии, энергии Гельмгольца, энергии Гиббса, теплоемкости при 1000 К, если все $\Gamma(i) = 0$, а зависимость поверхностного натяжения от температуры подчиняется уравнению $\sigma = 1,5 - 2E-4T - 0,4E-5T^2$ [Дж/м²]. 4. При 500 К поверхностное сгущение внутренней энергии составляет 2 Дж/м², а энтропии 4Е-4 Дж/(Км²). Определите поверхностное сгущение большого потенциала Гиббса при этой температуре. 5. Зависимость поверхностного сгущения энтропии от температуры выражается уравнением $S(f)/f = 1E-3 + 2E-4T - 1E-7T^2$ [Дж/(Км²)]. Определите поверхностное сгущение теплоемкости при 500 К. 6. При нагреве от 100 до 400 К поверхностное натяжение изменилось на 0,3 Дж/м². Определите поверхностное сгущение энтропии. 7. На рисунке приведена зависимость поверхностного натяжения от концентрации для разбавленного раствора. Нарисуйте схематически зависимость адсорбции от концентрации. 8. На рисунке приведена зависимость адсорбции от концентрации для разбавленного раствора. Нарисуйте схематически зависимость поверхностного натяжения раствора от концентрации. 9. На рисунке представлены две изотермы адсорбции (параллельные линии). В каком случае адсорбционная емкость больше и почему? 10. На рисунке представлены две изотермы адсорбции (пересекающиеся линии). В каком из двух случаев емкость адсорбента больше и почему? 11. Нарисуйте изотерму Лангмюра для адсорбции одного и того же газа на одном и том же адсорбенте для двух температур, если $T(1) < T(2)$. 12. Нарисуйте изотерму Жуховицкого для совершенного раствора, если $b < 1$. 13. Нарисуйте изотерму БЭТ, если $g = 1$. 14. В разбавленном растворе присутствуют две поверхностно-активные примеси, причем $b(2)/b(3) = 10$, а $c(2) = c(3)$. Какая из них сильнее адсорбируется и во сколько раз, если адсорбция подчиняется изотерме Лангмюра?

15. В разбавленном растворе присутствуют две поверхностно-активные примеси с одинаковой концентрацией. Какая из них адсорбируется сильнее и во сколько раз, если адсорбция подчиняется изотерме Лангмюра, а $b(2)/b(3) = 0,5$?
16. Напишите изотерму Лангмюра для адсорбции 3-го компонента в трехкомпонентном разбавленном растворе.
17. Нарисуйте схематически изотерму БЭТ, если теплота адсорбции равна теплоте конденсации.
18. Напишите уравнение изотермы Лангмюра для адсорбции второго компонента из четырехкомпонентного раствора (1 – растворитель, 2,3 и 4 – примеси).
19. При каких условиях изотерма БЭТ совпадает с изотермой Лангмюра?
20. Чему равно отношение доли занятых мест в четвертом слое к третьему в изотерме БЭТ, если равновесное давление пара составляет 500 Па, а давление насыщенного пара – 1000 Па?
21. При каких условиях изотерма адсорбции Фаулера совпадает с изотермой Жуховицкого?
22. При каких условиях изотерма адсорбции Фаулера совпадает с изотермой Лангмюра?
23. Как определить критическую температуру расслаивания регулярного раствора?
24. Коэффициент активности первого компонента бинарного раствора в поверхностном слое равен 1,2. Определите, при каких значениях мольной доли этого компонента в поверхностном слое может возникнуть расслоение?
25. Во сколько раз отличаются активности первого компонента объемного и поверхностного растворов при 1000 К, если поверхностное натяжение раствора больше поверхностного натяжения первого компонента на 8 Дж/м^2 , а емкость поверхностного слоя составляет 1E-3 моль/м^2 .
26. Что больше и на сколько: поверхностное натяжение раствора, рассчитанное по уравнению Шишковского или Жуховицкого, если концентрация примеси $X(2) = 0,1$, $T = 700\text{C}$, $b = 5$, емкость адсорбента составляет 1E-3 моль/м^2 ? Константы адсорбционного равновесия одинаковы.
27. Рассчитайте состав поверхностного слоя эквимолярного раствора ($X(1)/X(2)$) при 300 К, если поверхностные натяжения компонентов равны $0,02$ и $0,03 \text{ Дж/м}^2$, соответственно, а емкость поверхностного слоя составляет 1E-5 моль/м^2 . Примите поверхностный и объемный раствор совершенными.
28. Мольная доля первого компонента в поверхностном слое бинарного раствора составляет 0,2. Определите, при каких значениях коэффициента активности первого компонента в поверхностном слое может возникнуть расслоение?
29. В регулярном растворе $X(1)^f = 0,3$, а коэффициент активности равен 3. Определите, возможно ли расслоение раствора при температуре 1000 К?
30. В совершенных растворах с объемной концентрацией второго компонента $X(2)=0,4$ при 300 К и вдвое меньшей при 350 К концентрация второго компонента в поверхностном слое одинакова. Определите теплоту адсорбции.
31. В совершенных растворах с объемной концентрацией второго компонента $X(2)=0,4$ при 300 К и вдвое меньшей при неизвестной температуре концентрация второго компонента в поверхностном слое одинакова. Определите неизвестную температуру, если теплота адсорбции составляет -25 кДж/моль .
32. Совершенный раствор содержит $X(2)=0,2$ второго компонента. Определите поверхностное натяжение раствора, при температуре 1000 К, если емкость поверхностного слоя составляет $Z = 1\text{E-5 моль/м}^2$, константа адсорбционного равновесия равна 10, а поверхностное натяжение чистого второго компонента составляет $\sigma(2) = 1,5 \text{ Дж/м}^2$.
33. Адсорбция второго компонента составляет 10% от емкости адсорбента, а концентрация второго компонента равна $X(2)=0,1$. Определите константу адсорбционного равновесия при 400 К, считая адсорбцию подчиняющейся изотерме Генри.
34. При спрямлении изотермы в координатах $P/\Gamma = f(P)$

тангенс угла наклона прямой составил $150 \text{ м}^2/\text{г}$, а при спрямлении в координатах $\Gamma/P = f(\Gamma)$ составил $-2,5\text{E}-5 \text{ м}^2/\text{Н}$. Рассчитайте адсорбцию при давлении $1\text{E}4 \text{ Па}$.

35. При спрямлении изотермы Лангмюра тангенс угла наклона прямой равен $-8,3\text{E}-4 \text{ м}/(\text{кгс}^2)$. При каком давлении адсорбция составит $2,3\text{E}-5 \text{ г}/\text{м}^2$, если емкость адсорбента составляет $2,3\text{E}-4 \text{ г}/\text{м}^2$? Ответ дайте в Па.

36. При спрямлении изотермы Лангмюра при 300 К отсекаемый отрезок составил $2\text{E}7 \text{ м}/\text{с}^2$. Определите теплоту адсорбции, если константа адсорбционного равновесия при 400 К равна $5\text{E}-2 \text{ л}/\text{Па}$, а емкость адсорбента составляет $1\text{E}-8 \text{ кг}/\text{м}^2$.

37. При спрямлении изотермы в координатах $P/\Gamma = f(P)$ при 400 К отсекаемый отрезок составил $1 \text{ Н}/\text{г}$, а тангенс угла наклона $7\text{E}-3 \text{ м}^2/\text{г}$. Рассчитайте адсорбцию при 450 К и давлении 1000 Па , если теплота адсорбции равна $-10 \text{ кДж}/\text{моль}$.

38. При спрямлении изотермы в координатах $\Gamma/P = f(\Gamma)$ при 450 К отсекаемый отрезок составил $1 \text{ г}/\text{Н}$, а тангенс угла наклона прямой $-7\text{E}-3 \text{ л}/\text{Па}$. Рассчитайте адсорбцию при 400 К и давлении 100 Па , если теплота адсорбции равна $-10 \text{ кДж}/\text{моль}$.

39. В изотерме БЭТ $b = b' = 1/3R$. Определите долю занятой поверхности.

40. В изотерме БЭТ $b = b'$. При температуре 500 К доля свободной поверхности равна $0,3$, а при 800 К $0,6$. Определите теплоту адсорбции, если концентрация компонента в объеме одинакова.

41. В изотерме адсорбции БЭТ $g = 0,5$, а отношение равновесного давления к давлению насыщенного пара составляет $P/P(0) = 0,5$. Определите долю свободной поверхности.

42. При увеличении равновесного давления с 1 кПа до 5 кПа доля свободной поверхности в изотерме БЭТ уменьшается в два раза. Определите давление насыщенного пара, если $b = 2b'$.

43. Доля свободной поверхности в изотерме БЭТ при увеличении температуры с 30 С до 40 С не изменяется при равновесном давлении 200 Па . Теплота адсорбции составляет $-17,6 \text{ кДж}/\text{моль}$. Давление насыщенного пара адсорбата при 30С составляет 400 Па . Определите теплоту конденсации адсорбата.

44. Какое предположение о границе зерна надо сделать, чтобы изотерма МакЛина-Хондраса стала изотермой Лангмюра-Жуховицкого?

45. Максимальная доля доступных мест $X(0)b$ увеличивается с $0,7$ до $0,9$. Как изменяется концентрация атомов на границе зерна $X(2)b$, если концентрация атомов в объеме и константа адсорбционного равновесия не меняются?

46. Отношение констант адсорбционного равновесия с учетом и без учета доступных мест составляет $b'/b = 0,7$. Концентрация атомов в зерне составляет $X(2) = 0,2$, а на поверхности зерна $X(2)b = 0,5$. Определите константу адсорбционного равновесия.

47. При температуре 500 К концентрация атомов в границе зерна составила $(2)b1 = 0,5$, а при температуре 800 К $X(2)b2 = 0,3$. Концентрация атомов в объеме в обоих случаях составляет одинакова, а максимальная доля доступных мест равна $0,8$. Определите теплоту адсорбции.

48. При концентрации атомов в зерне $X(2) = 0,4$ концентрация в границе составила $X(2)b = 0,6$, Константа адсорбционного равновесия равна 5 . Определите долю доступных мест в границе зерна.

49. Отношение доли доступных мест в границе зерна к концентрации второго компонента в границе зерна составило $1,4$. Рассчитайте величину константы адсорбционного равновесия, если концентрация второго компонента в объеме в три раза больше первого.

50. При спрямлении изотермы адсорбции в координатах $X(0)b * X(2)/X(2)b = f(X(2))$ отсекаемый отрезок при 2000С равен 5 , а при 3000С равен 10 . Определите теплоту адсорбции.

51. Изотерма адсорбции спрямляется в координатах $X(2)/X(2)b = f(X(2))$. Отсекаемый отрезок равен 5 , а тангенс угла наклона прямой составил $-3,75$. Определите максимальную долю

			<p>доступных мест.</p> <p>52. При концентрации атомов в зерне $X(2)' = 0,4$ концентрация в границе зерна составила $X(2)b' = 0,5$, а при $X(2)'' = 0,5$ $X(2)b'' = 0,57$. Определите долю доступных мест в границе зерна.</p> <p>53. Изотерма адсорбции спрямляется в координатах $X(0)b * X(2)/X(2)b = f(X(2))$, и тангенс угла наклона прямой при 400 К составил -0,1. Константа адсорбционного равновесия при 500 К равна 0,1. Определите теплоту адсорбции.</p>
5.2. Перечень работ, выполняемых по дисциплине (Курсовая работа, Курсовой проект, РГР, Реферат, ЛР, ПР и т.п.)			
Код работы	Название работы	Проверяемые индикаторы компетенций	Содержание работы
P1	ДЗ-1	УК-2-У1;УК-1-31;УК-1-В1;УК-2-31;УК-2-В1;УК-1-У1;ПК-3-31;ПК-3-У1;ПК-3-В1	<p>Домашнее задание № 1 по разделу «Термодинамика поверхностей раздела»</p> <p>Домашнее задание «Определение параметров адсорбции в регулярном растворе» к учебному пособию «Физика процессов на поверхностях раздела в металлах и сплавах» выполняется студентами при изучении раздела «Термодинамика поверхностей раздела» курса «Физика поверхностей раздела в твердых телах».</p> <p>Цель работы: на основе исходных данных по зависимости поверхностного натяжения от состава регулярного объемного раствора и параметров объемного раствора определить теплоту смешения в регулярном поверхностном растворе.</p> <p>Для того, чтобы определить теплоту смешения регулярного раствора необходимо знать зависимость активности i-компонента от состава. Активность компонента в поверхностном слое вычисляется по первому уравнению Жуховицкого, а состав поверхностного слоя – по данным о зависимости адсорбции i-компонента от состава раствора в объеме.</p> <p>Активность компонента в объемном регулярном растворе рассчитывается по известному значению теплоты смешения. Адсорбция первого компонента от состава раствора вычисляется с учетом выбора разделяющей поверхности таким образом, чтобы сумма адсорбций обоих компонентов бинарного раствора в адсорбционном уравнении Гиббса равнялась нулю. По рис. 1 графически определяется величина адсорбции для каждого состава, и состав поверхностного раствора.</p> <p>Теплоты смешения в поверхностном растворе определяется графически по зависимости коэффициента активности первого компонента в поверхностном растворе от состава поверхностного раствора.</p> <p>При вычислении составов, активностей и величины адсорбции используются уравнения для объемного и поверхностного растворов.</p> <p>Отчет о домашнем задании должен содержать</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. График зависимости поверхностного натяжения раствора от концентрации второго компонента с указанием областей положительной и отрицательной адсорбции. 2. Расчет активности первого компонента в объемном растворе для всех составов, за исключением крайних значений . 3. Расчет активности первого компонента в поверхностном растворе для всех составов, за исключением крайних значений. 4. График зависимости поверхностного натяжения от активности компонента. 5. Расчет адсорбции первого компонента для всех составов, за исключением крайних значений. 6. Расчет состава поверхностного слоя. 7. Расчет коэффициента активности в поверхностном слое для всех составов, за исключением крайних значений. 8. График зависимости коэффициента активности первого компонента от состава поверхностного слоя. 9. Расчет теплоты смешения в поверхностном слое. <p>Пример варианта домашнего задания</p> <p>АДСОРБЦИЯ В РЕГУЛЯРНОМ РАСТВОРЕ</p>

			<p>Вариант №</p> <p>Емкость поверхностного слоя z регулярного раствора составляет $1E-5$ моль/м², температура 1100 К, теплота смешения в объеме раствора $E = 10$ кДж/моль. В таблице приведена зависимость поверхностного натяжения регулярного раствора от концентрации компонента в объеме:</p> <table border="1" data-bbox="722 398 1525 582"> <tr> <td>X(1)</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>0,1</td> <td>0,2</td> <td>0,3</td> <td>0,4</td> <td>0,5</td> <td>0,6</td> <td>0,7</td> </tr> <tr> <td>0,8</td> <td>0,9</td> <td>1,0</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>Сигма, Дж/м²</td> <td>0,701</td> <td>0,668</td> <td>0,651</td> <td>0,640</td> <td>0,632</td> <td>0,625</td> </tr> <tr> <td></td> <td>0,619</td> <td>0,613</td> <td>0,607</td> <td>0,600</td> <td></td> <td></td> </tr> </table> <p>Последовательность выполнения домашнего задания</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Рассчитайте активность первого компонента в объеме раствора. 2. Определите графически адсорбцию первого компонента на поверхности для восьми значений x_1 от 0,2 до 0,9, приняв $\Gamma(1) + \Gamma(2) = 0$. 3. Рассчитайте концентрацию компонента на поверхности. 4. Рассчитайте активность первого компонента в поверхностном слое. 	X(1)							0,1	0,2	0,3	0,4	0,5	0,6	0,7	0,8	0,9	1,0					Сигма, Дж/м ²	0,701	0,668	0,651	0,640	0,632	0,625		0,619	0,613	0,607	0,600		
X(1)																																						
0,1	0,2	0,3	0,4	0,5	0,6	0,7																																
0,8	0,9	1,0																																				
Сигма, Дж/м ²	0,701	0,668	0,651	0,640	0,632	0,625																																
	0,619	0,613	0,607	0,600																																		

P2	ДЗ-2	УК-2-В1;УК-1-31;ПК-3-У1;УК-2-У1;УК-2-31;УК-1-У1;УК-1-В1;ПК-3-31;ПК-3-В1	<p>Домашнее задание № 2 к разделу «Термодинамика поверхностей раздела» (многовариантная задача)</p> <p>Домашнее задание «Адсорбция в совершенном растворе» к учебному пособию «Физика процессов на поверхностях раздела в металлах и сплавах» выполняется студентами при изучении «Термодинамика поверхностей раздела» курса «Физика поверхностей раздела в твердых телах».</p> <p>Цель работы: рассчитать адсорбцию и поверхностное натяжение совершенного раствора для двухкомпонентной системы, если при адсорбции атомы становятся молекулами.</p> <p>В двухкомпонентной системе А-В объемный раствор состоит из атомов А и В, а поверхностный – из молекул А(2) и В(2). Оба раствора (и объёмный, и поверхностный) являются совершенными. Атомные объемы компонентов равны и составляют половину мольного объема. Процесс адсорбции состоит в замене молекул А(2) в поверхностном растворе молекулами В(2).</p> <p>Пример варианта домашнего задания АДСОРБЦИЯ В СОВЕРШЕННОМ РАСТВОРЕ</p> <p>Вариант №</p> <p>В двухкомпонентной системе А-В объемный и поверхностный растворы – совершенные, причем объемный состоит из атомов А и В, а поверхностный – из молекул А₂ и В₂. Атомные объемы компонентов равны и составляют половину мольного объема. Адсорбция компонента В состоит в замене молекул А₂ в поверхностном растворе молекулами В₂ по реакции $2В + А(2) = В(2) + 2А$. Константа равновесия b реакции может быть вычислена по уравнению Аррениуса.</p> <p>Число мест в поверхностном слое z совершенного раствора составляет 20 ат/нм^2. температура 500 К, теплота адсорбции $0,1 \text{ эВ/ат.}$, мольная доля компонента В в объеме – $0,1$. Поверхностное натяжение чистого компонента А составляет 1 Дж/м^2. Рассчитайте поверхностный избыток (адсорбцию) компонента В и и поверхностное натяжение раствора в предположении $\Gamma(A) + \Gamma(B) = 0$.</p> <p>Таблица Варианты заданий и решения</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2">% варианта</th> <th colspan="2">Исходные данные</th> <th colspan="4">Решения</th> </tr> <tr> <th>X(B) ат/нм²</th> <th>Т, К</th> <th>E(адс), эВ/ат.</th> <th>X(B)₂</th> <th>Г(B),</th> <th></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>1</td> <td>0,2</td> <td>500</td> <td>0,1</td> <td>0,389</td> <td>3,785</td> <td>0,997</td> </tr> <tr> <td>2</td> <td>0,2</td> <td>500</td> <td>0,2</td> <td>0,867</td> <td>13,33</td> <td>0,892</td> </tr> <tr> <td>3</td> <td>0,1</td> <td>500</td> <td>0,2</td> <td>0,562</td> <td>9,243</td> <td>0,958</td> </tr> <tr> <td>4</td> <td>0,1</td> <td>500</td> <td>0,3</td> <td>0,929</td> <td>16,58</td> <td>0,832</td> </tr> <tr> <td>5</td> <td>0,1</td> <td>600</td> <td>0,3</td> <td>0,804</td> <td>14,08</td> <td>0,883</td> </tr> <tr> <td>6</td> <td>0,2</td> <td>600</td> <td>0,3</td> <td>0,954</td> <td>15,08</td> <td>0,782</td> </tr> <tr> <td>7</td> <td>0,2</td> <td>600</td> <td>0,3</td> <td>0,954</td> <td>18,85</td> <td>0,727</td> </tr> <tr> <td>8</td> <td>0,2</td> <td>600</td> <td>0,2</td> <td>0,750</td> <td>13,74</td> <td>0,903</td> </tr> <tr> <td>9</td> <td>0,2</td> <td>600</td> <td>0,1</td> <td>0,302</td> <td>2,552</td> <td>1,009</td> </tr> <tr> <td>10</td> <td>0,1</td> <td>600</td> <td>0,1</td> <td>0,079</td> <td>-0,531</td> <td>1,013</td> </tr> </tbody> </table>	% варианта	Исходные данные		Решения				X(B) ат/нм ²	Т, К	E(адс), эВ/ат.	X(B) ₂	Г(B),		1	0,2	500	0,1	0,389	3,785	0,997	2	0,2	500	0,2	0,867	13,33	0,892	3	0,1	500	0,2	0,562	9,243	0,958	4	0,1	500	0,3	0,929	16,58	0,832	5	0,1	600	0,3	0,804	14,08	0,883	6	0,2	600	0,3	0,954	15,08	0,782	7	0,2	600	0,3	0,954	18,85	0,727	8	0,2	600	0,2	0,750	13,74	0,903	9	0,2	600	0,1	0,302	2,552	1,009	10	0,1	600	0,1	0,079	-0,531	1,013
% варианта	Исходные данные		Решения																																																																																			
	X(B) ат/нм ²	Т, К	E(адс), эВ/ат.	X(B) ₂	Г(B),																																																																																	
1	0,2	500	0,1	0,389	3,785	0,997																																																																																
2	0,2	500	0,2	0,867	13,33	0,892																																																																																
3	0,1	500	0,2	0,562	9,243	0,958																																																																																
4	0,1	500	0,3	0,929	16,58	0,832																																																																																
5	0,1	600	0,3	0,804	14,08	0,883																																																																																
6	0,2	600	0,3	0,954	15,08	0,782																																																																																
7	0,2	600	0,3	0,954	18,85	0,727																																																																																
8	0,2	600	0,2	0,750	13,74	0,903																																																																																
9	0,2	600	0,1	0,302	2,552	1,009																																																																																
10	0,1	600	0,1	0,079	-0,531	1,013																																																																																

P3	ДЗ-3	ПК-3-В1;ПК-3-31;УК-1-В1;УК-1-31;УК-1-У1;УК-2-В1;УК-2-У1;УК-2-31;ПК-3-У1	<p>Домашнее задание № 3 к разделу «Диффузия по границам зерен» Домашнее задание «Определение параметров зернограничной диффузии» к учебному пособию «Физика процессов на поверхностях раздела в металлах и сплавах» выполняется студентами при изучении раздела «Диффузия по границам зерен» курса «Физика поверхностей раздела в твердых телах».</p> <p>Цель работы: на основе компьютерного эксперимента определить коэффициенты диффузии объемной и зернограничной диффузии при разных температурах и рассчитать энергии активации.</p> <p>Вариант домашнего задания выбирается из предлагаемых вариантов или может быть задан преподавателем для определенного типа образца, диффузионных характеристик процесса и проводимого эксперимента.</p> <p>В работе изучается самодиффузия из тонкого слоя сверху в массивный образец, представляющий собой бикристалл, поликристалл или тонкую пленку.</p> <p>На первом этапе производится подготовка серии образцов для их последующего исследования методом микрорентгеноспектрального анализа (МРСА). Для подготовки образцов необходимо запустить программу GBDsamples.exe. Для задания номера варианта в правой части открывшегося окна нужно отметить «By code» и в появившемся поле «Code» ввести номер. Если параметры диффузии и вид образца задаются вручную, то используется окно «Manual», а в меню «Parameters» вводятся исходные данные.</p> <p>После введения первичных данных, тип используемого образца появится в левой части окна, а информация об условиях эксперимента (интервал температур и максимальное время отжига) – в правой. Для проведения отжига необходимо задать температуру и время и нажать «Heating». Процесс нагрева можно прервать в любой момент нажатием «Stop» и после продолжить.</p> <p>Распределение диффузанта в образце во время отжига демонстрируется в левой части окна программы. По завершении отжига данные отжига образца необходимо сохранить, нажав «Samples»→ «Save sample». Для проверки воспроизводимости получаемых экспериментальных результатов необходимо провести эксперимент при разных временах отжига. Все образцы, приготовленные на первом этапе, сохраняются для анализа.</p> <p>На втором этапе производится анализ приготовленных на первом этапе образцов методом МРСА. Для анализа необходимо запустить программу GBDanalysis.exe. Для загрузки приготовленных образцов выбирают «File»→ «Load sample» и указывают имя файла. После запуска появляется окно, в левой части которого находится изображение образца для исследования.</p> <p>Область анализа указана квадратом, расположенным на профиле образца. Измерение концентрации проводится вдоль линии, расположенной в центре анализируемой области. Сдвиг квадрата осуществляется стрелками, расположенными в нижней левой части окна. Размеры квадрата можно менять, используя стрелки «влево/вправо» под окном. Чем больше область анализа, тем больше статистика измерений и, следовательно, меньше случайная ошибка. Однако, при низких температурах отжига диффузионные пути небольшие, что заставляет уменьшать зону анализа.</p> <p>Отображение анализируемой области с распределением диффузанта достигается нажатием «Show map» в правой нижней части окна.</p> <p>Также можно корректировать размер линии сканирования нажатием стрелок в верхней правой части окна. При нажатии на «Scan» в левом окне отображаются результаты сканирования. Измерения концентрации на каждом образце проводят как на границе зерна, так и вдали от границы с целью определения коэффициента объемной диффузии, необходимого при вычислении коэффициента зернограничной диффузии.</p> <p>Результат сканирования отображается в левой части окна в виде графика. Программа предлагает следующий возможный выбор координат: по оси ординат – $\ln C$ (натуральный логарифм измеренной концентрации), по оси абсцисс – x (координатная ось, параллельная поверхности образца), y (координатная ось,</p>
----	------	---	---

			<p>перпендикулярная поверхности образца), $u_6/5$, u_2. В зависимости от типа образца и задач измерений студент выбирает координаты спрямления: $\ln C_{u_2}$ при определении коэффициента объемной диффузии, $\ln C_{u_1}$ или $\ln C_{u_6/5}$ при определении коэффициента зернограничной диффузии. Результатом измерения концентрации вещества по глубине является тангенс угла наклона прямой, полученной в координатах спрямления, который выводится в окне программы.</p> <p>По завершении процедуры сканирования результаты сохраняются нажатием «File»→«Save scan data». При этом происходит запись результатов сканирования в файл с расширением «.dat», который впоследствии можно обработать в различных программах для корректировки результатов.</p> <p>Отчет о домашнем задании должен содержать</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Описание каждого образца, включая выбор температур и времен отжига; вид образца до отжига и после. 2. Параметры измерения концентрации, включая размеры и позицию области сканирования. 3. Объяснение выбора координат спрямления. 4. Порядок определения и значения коэффициентов объемной и зернограничной диффузии для каждого измерения. 5. Концентрационные профили в координатах спрямления. 6. Зависимости $\ln D$ от $1/T$ и $\ln D(b)$ от $1/T$. 7. Рассчитанные значения предэкспоненциального множителя и энергии активации объемной и зернограничной диффузии. 8. Обсуждение воспроизводимости результатов. 9. Определение кинетических режимов отжигов. 10. Выводы.
--	--	--	--

5.3. Оценочные материалы, используемые для экзамена (описание билетов, тестов и т.п.)

Вопросы к зачету:

1. На какой глубине от поверхности лучше изучать слоевую активность при самодиффузии в режиме “В” (по Харрисону)?
2. Почему решение Фишера для зернограничной диффузии называют квазистационарным?
3. Нарисуйте, как зависит от времени отжига концентрация в границе зерна, в двух точках на разном расстоянии от поверхности в модели Фишера?
4. Нарисуйте на одном графике как тройное произведение (P) и коэффициент зернограничной диффузии зависят от температуры отжига?
5. Нарисуйте, как изменяется концентрация диффундирующего вещества по линии, перпендикулярной границе зерна, в моделях Фишера и Гиббса?
6. Как зависит от времени отжига угол в вершине изоконцентрационного профиля?
7. Как зависит от температуры отжига фишеровская длина при самодиффузии?
8. Что надо сделать, чтобы гарантированно попасть в режим “А” (по Харрисону): увеличить температуру и время отжига или уменьшить?
9. Как зависит температура отжига для перехода из режима “В” в режим “А” (по Харрисону) при самодиффузии от температуры плавления материала при постоянных размерах зерна и времени?
10. Когда лучше выполняется условие для режима “В” (по Харрисону) $\alpha \gg 1$: при повышении температуры отжига или понижении и почему?
11. Как сегрегация влияет на температуру отжига для перехода из режима “В” в режим “С” (по Харрисону)?
12. От чего и как зависит температура отжига для перехода из режима “В” в режим “А” (по Харрисону) при самодиффузии?
13. Какой гофр сглаживается быстрее: частый или редкий?
14. Чем по внешнему виду отличается канавка жидкометаллического и термического травления?
15. Почему при прочих равных условиях канавка жидкометаллического травления глубже канавки термического травления?
16. Почему глубина канавки жидкометаллического травления слабо зависит от температуры?
17. Понижение температуры при сглаживании поверхностного гофра способствует преобладанию механизма поверхностной или объемной диффузии? Почему?
18. Для зернограничной диффузии меди в никеле при температуре отжига 900 К в течение суток фишеровская длина составила 54 мкм. Определите фишеровскую длину при температуре отжига 800 К за 12 часов. Примите $s = 1$, $E(b) = 0,6E$. Воспользуйтесь эмпирическими правилами для самодиффузии никеля ($T(\text{пл}) = 1726 \text{ K}$).
19. Для зернограничной диффузии никеля в меди при температуре отжига 1000 К фишеровская длина составила 19 мкм. Определите время отжига, если энергия активации диффузии в объеме больше энергии активации зернограничной диффузии в 1,6 раза. Примите $s = 1$, $\delta = 1 \text{ nm}$. Воспользуйтесь эмпирическими правилами для самодиффузии меди ($T(\text{пл}) = 1356 \text{ K}$).
20. Для зернограничной диффузии меди в алюминии при температуре отжига 300 К в течение 4-х суток слоевая активность на глубине 35 мкм составила $1,8E2 \text{ имп}/(\text{мин см}^2)$, а при 400 К при тех же остальных параметрах $1,2E5 \text{ имп}/$

- (мин см²). Определите энергию активации диффузии меди в алюминии, если при отжиге при 300 К фишеровская длина составила 50 мкм, а при 400 К 90 мкм.
21. Углы в вершине изоконцентрационного профиля, образующиеся при зернограничной диффузии алюминия в меди при температуре отжига 400 К в течение 110 часов и при температуре 410 К в течение 10 часов равны. Определите энергию активации зернограничной диффузии. Примите $s = 1$. Воспользуйтесь эмпирическими правилами для самодиффузии меди ($T(\text{пл}) = 1356 \text{ К}$).
22. Угол в вершине изоконцентрационного профиля, образующийся при зернограничной диффузии магния в алюминии при температуре отжига 700 К в течение 100 часов равен 15°. Во сколько раз отличаются энергии активации диффузии в объеме и зернограничной диффузии? Примите $s = 1$, $\delta = 1 \text{ нм}$. Воспользуйтесь эмпирическими правилами для самодиффузии алюминия ($T(\text{пл}) = 933 \text{ К}$).
23. Во сколько раз отличаются фишеровский путь диффузии и путь диффузии в объеме при самодиффузии (за 10 часов) при $0,7T(\text{пл})$? Воспользуйтесь эмпирическими правилами для самодиффузии. Примите $\delta = 1 \text{ нм}$.
24. Определите время диффузии серебра при 200 С по границе зерна меди толщиной 0,5 нм при отсутствии сегрегации, если фишеровская длина составила 10 мкм. Примите для зернограничной диффузии серебра в меди $D(0)b = 0,015 \text{ см}^2/\text{с}$ и $E(b) = 80 \text{ кДж/моль}$, а для объемной – $D(0) = 0,2 \text{ см}^2/\text{с}$ и $E = 163 \text{ кДж/моль}$.
25. Определите энергию активации зернограничной диффузии цинка в алюминии при отсутствии сегрегации, если после отжига в течение 200 часов при 225 С фишеровская длина составила 113 мкм, а за 75 часов при 325 С 68 мкм. Примите для диффузии цинка в алюминии $D(0) = 1,4 \text{ см}^2/\text{с}$, а $E = 128,7 \text{ кДж/моль}$.
26. Угол в вершине изоконцентрационного профиля зернограничной диффузии цинка в алюминии составил 85 градусов после отжига при 300 С за 100 часов. Приняв сегрегацию равной 10, а толщину границы 1 нм, определите коэффициент зернограничной диффузии. В каком режиме (по Харрисону) протекает процесс? Примите для диффузии цинка в алюминии $D(0) = 1,4 \text{ см}^2/\text{с}$, а $E = 128,7 \text{ кДж/моль}$.
27. При исследовании диффузии никеля по границам зерен меди толщиной 0,5 нм после отжига в течение 20 часов при 700 С обнаружена линейная зависимость логарифма слоевой активности от глубины с углом наклона $0,05 \text{ л/мкм}$. Определите коэффициент зернограничной диффузии никеля в меди. Примите для диффузии никеля в меди $D(0) = 3,8 \text{ см}^2/\text{с}$, а $E = 237,4 \text{ кДж/моль}$.
28. Определите отношение слоевых активностей цинка ($T(\text{пл}) = 420 \text{ С}$) на глубине 20 и 40 мкм при диффузии цинка в алюминии при 300 С в течение 100 часов при толщине границы 0,5 нм. Как изменится это отношение, если учесть коэффициент сегрегации, равный 10? Примите для диффузии цинка в алюминии $D(0) = 1,4 \text{ см}^2/\text{с}$, а $E = 128,7 \text{ кДж/моль}$. Для оценок $D(b)$ воспользуйтесь эмпирическими правилами.
29. Как изменится концентрация компонента в границе зерна на глубине 5 мкм, если при фишеровской длине 20 мкм коэффициент сегрегации увеличится в 100 раз?
30. Фишеровская длина при гетеродиффузии не зависит от температуры. Во сколько раз отличаются абсолютные значения энергии активации диффузии и теплоты сегрегации, если $E(b) = 0,6E$?
31. Фишеровская длина при зернограничной диффузии составляет L мкм за 100 часов отжига при температуре $0,4T(\text{пл})$. При какой температуре отжига (в долях $T(\text{пл})$) в течение 10 часов фишеровская длина останется неизменной, если теплота сегрегации в девять раз меньше энергии активации диффузии. Воспользуйтесь эмпирическими правилами для самодиффузии. Примите $E(b) = 0,5E$?
32. Фишеровские пути при зернограничной диффузии равны при отжиге при температуре 400 К в течение 10 часов и при 450 К в течение 100 часов. Определите теплоту сегрегации. Примите $E(b) = 0,5E$? Воспользуйтесь эмпирическими правилами.
33. Какой температуре диффузионного отжига (в долях $T(\text{пл})$) соответствует условие Харрисона для перехода между режимами “В” и “С” при самодиффузии в течение 100 часов? Примите $\delta = 1 \text{ нм}$. Воспользуйтесь эмпирическими правилами для самодиффузии.
34. Условие Харрисона для перехода между режимами “В” и “С” при самодиффузии соответствует температуре $0,4T(\text{пл})$. Чему будет равна температура перехода между этими режимами, если увеличить время отжига в 20 раз? Воспользуйтесь эмпирическими правилами для самодиффузии.
35. Какой температуре диффузионного отжига при (в долях $T(\text{пл})$) соответствует условие Харрисона для перехода между режимами “В” и “А” при самодиффузии в течение 1 часа? Примите размер зерна 10 мкм. Воспользуйтесь эмпирическими правилами для самодиффузии.
36. Какому режиму диффузионного отжига (по Харрисону) соответствуют следующие параметры эксперимента: время отжига – 100 часов, $T = 0,5T(\text{пл})$? Примите $s = 1$, $\delta = 1 \text{ нм}$, $E(b) = 0,5E$. Воспользуйтесь эмпирическими правилами для самодиффузии.
37. Условие Харрисона для перехода между режимами “В” и “А” при самодиффузии соответствует температуре $0,8T(\text{пл})$. Чему будет равна температура перехода, если увеличить время отжига в 3 раза? Воспользуйтесь эмпирическими правилами для самодиффузии.
38. Какой температуре соответствует условие Харрисона для перехода между режимами “В” и “С” при самодиффузии меди в течение 100 часов? Примите толщину границы 1 нм. Температура плавления меди составляет 1356 К. Воспользуйтесь эмпирическими правилами для самодиффузии.
39. Во сколько раз отличаются фишеровская длина и путь диффузии в объеме при самодиффузии (за 10 часов) при $0,7T(\text{пл})$? Примите $\delta = 1 \text{ нм}$.
40. Какой температуре соответствует условие Харрисона для перехода между режимами “В” и “А”, при самодиффузии меди в течение 1 часа? Примите размер зерна 10 мкм.
41. Высота поверхностного гофра уменьшилась в 15 раз за 2 часа. Определите длину волны поверхностного гофра. Примите коэффициент $V = 1E-28 \text{ м}^4/\text{с}$.
42. Рассчитайте величину поверхностной концентрации атомов меди, если коэффициент С больше коэффициента В в 250 раз при 700°С , используя эмпирические правила для самодиффузии. Для меди $T(\text{пл}) = 1356 \text{ К}$, $M = 63,5 \text{ г/моль}$, плотность = $8,9 \text{ г/см}^3$. Примите $E(s) = 1/3E$.

43. Отношение поверхностного и объемного коэффициентов диффузии при температурах 1200 С и 1300 С отличаются в "е" раз. Определите температуру плавления металла, используя эмпирические правила для самодиффузии. Примите $E(s) = 1/3E$.
44. Как изменится высота поверхностного гофра с длиной волны 20 мкм при нагреве в течение 2 часов, если уменьшить температуру с 0,7Т(пл) до 0,6Т(пл)? Примите разность коэффициентов $B(1)$ (при 0,7Т(пл)) и $B(2)$ (при 0,6Т(пл)) равной $5E \cdot 27 \text{ м}^4/\text{с}$.
45. Длина волны поверхностного гофра составляет 5 мкм. Что преобладает: поверхностная диффузия или объемная, если коэффициенты B и C равны $1E \cdot 28 \text{ м}^4/\text{с}$ и $1E \cdot 21 \text{ м}^3/\text{с}$, соответственно?
46. Пользуясь эмпирическими правилами, определите, какой из механизмов сглаживания синусоидального гофра с длиной волны 30 мкм на поверхности чистой меди ($T(\text{пл}) = 1083 \text{ С}$) преобладает при 0,7Т(пл) и толщине границы 1 нм?
47. Глубина канавки жидкометаллического травления в течение 1 часа составила 0,1 мкм. Какое потребуется время травления для увеличения глубины канавки в 2 раза?
48. Как изменится глубина канавки жидкометаллического травления для меди, если увеличить время травления в 8 раз?
49. Канавка термического травления образуется после 16 часов отжига. Сколько времени потребуется на отжиг, чтобы глубина канавки уменьшилась в два раза, если действует механизм поверхностной диффузии?
50. Канавка термического травления образуется после 16 часов отжига. Сколько времени потребуется на отжиг, чтобы глубина канавки уменьшилась в два раза, если действует механизм объемной диффузии?
51. Глубина канавки термического травления в течение 1 часа для меди составила 0,25 мкм. Определите глубину канавки, если увеличить время травления до 2 часов.

5.4. Методика оценки освоения дисциплины (модуля, практики. НИР)

Оценка «отлично» - обучающийся показывает глубокие, исчерпывающие знания в объеме пройденной программы, уверенно применяет полученные знания на практике, грамотно и логически стройно излагает материал при ответе, умеет формулировать выводы из изложенного теоретического материала, знает дополнительно рекомендованную литературу.

Оценка «хорошо» - обучающийся показывает твердые и достаточно полные знания в объеме пройденной программы, допускает незначительные ошибки при освещении заданных вопросов, четко излагает материал.

Оценка «удовлетворительно» - обучающийся показывает знания в объеме пройденной программы, ответы излагает хотя и с ошибками, но уверенно исправляет их после дополнительных и наводящих вопросов.

Оценка «неудовлетворительно» - обучающийся допускает грубые ошибки в ответе, не понимает сущности излагаемого вопроса, не умеет применять знания для решения простых задач, дает неполные ответы на дополнительные и наводящие вопросы.

Оценка «неявка» – обучающийся на экзамен не явился.

6. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ

6.1. Рекомендуемая литература

6.1.1. Основная литература

	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год
Л1.1	Бокштейн Б. С.	Диффузия в металлах: учеб. пособие для студ. вузов по спец. - Физика металлов	Библиотека МИСиС	М.: Металлургия, 1978
Л1.2	Бокштейн Б. С., Менделев М. И., Похвиснев Ю. В.	Физическая химия: термодинамика и кинетика: учебник	Электронная библиотека	М.: Изд-во МИСиС, 2012
Л1.3	Бокштейн Б. С., Ярославцев А. Б.	Диффузия атомов и ионов в твердых телах	Библиотека МИСиС	М.: Изд-во МИСиС, 2005

6.1.2. Дополнительная литература

	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год
Л2.1	Бокштейн Б. С., Клиnger Л. М.	Физическая химия металлургических процессов. Теория сплавов. Разд.: Теория внутренних поверхностей раздела в металлах и сплавах: Учеб. пособие для студ. спец. 0406, 0407	Библиотека МИСиС	М.: Учеба, 1984

6.1.3. Методические разработки

	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год
Л3.1	Бокштейн С. З.	Диффузия и структура металлов	Библиотека МИСиС	М.: Металлургия, 1973

6.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»

Э1	- Федеральный портал «Российское образование»	: http://edu.ru
Э2	- Открытое образование	http://openedu.ru ;
Э3	- Российская государственная библиотека	http://www.rsl.ru
Э4	Физика поверхностей раздела в твердых телах	(https://lms.misis.ru/ebooks/physical-chemistry/index.html)
Э5	Физика поверхностей раздела в твердых телах	https://lms.misis.ru/courses/2157/modules/items/131381

6.3 Перечень программного обеспечения

П.1	Физическая химия
П.2	Зернограничная диффузия
П.3	Лицензии ПО Windows Server CAL ALNG LicSAPk MVL DvcCAL, ПО WinEDUA3 ALNG SubsVL MVL PerUsr и PerUsr
П.4	ESET NOD32 Antivirus
П.5	Win Pro 10 32-bit/64-bit

6.4. Перечень информационных справочных систем и профессиональных баз данных

И.1	— Научная электронная библиотека eLIBRARY https://elibrary.ru/
И.2	— Полнотекстовые деловые публикации информагентств и прессы по 53 отраслям https://polpred.com/news
И.3	Иностранные базы данных (доступ с IP адресов МИСиС):

7. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ

Ауд.	Назначение	Оснащение
Читальный зал №3 (Б)		комплект учебной мебели на 44 места для обучающихся, МФУ Xerox VersaLink B7025 с функцией масштабирования текстов и изображений, 8 ПК с доступом к ИТС «Интернет», ЭИОС университета через личный кабинет на платформе LMS Canvas, лицензионные программы MS Office, MS Teams, ESET Antivirus.
Любой корпус Мультимедийная	Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа и/или для проведения практических занятий:	комплект учебной мебели до 36 мест для обучающихся, мультимедийное оборудование, магнитно-маркерная доска, рабочее место преподавателя, ПК с доступом к ИТС «Интернет», ЭИОС университета через личный кабинет на платформе LMS Canvas, лицензионные программы MS Office, MS Teams, ESET Antivirus
А-323а	Аудитория для самостоятельной работы	комплект учебной мебели пакет на 6 рабочих мест с компьютерами, принтер, лицензионных программ MS Office

8. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ

Самостоятельная работа обучающихся направлена на углубленное изучение тем дисциплины и предполагает изучение основных и дополнительных источников учебной и научной литературы, подготовку докладов, рефератов, эссе, выполнение курсовых работ и проектов. Материалы докладов, курсовых работ (проектов) в дальнейшем могут быть использованы при выполнении студенческих научных исследований и стать основой для выступления на студенческих научно-практических конференциях, конкурсах студенческих работ.

Самостоятельная работа включает следующие виды деятельности:

- работа с лекционным материалом, предусматривающая проработку конспекта лекций и учебной литературы;
- поиск (подбор) и обзор научной и учебной литературы, электронных источников информации по изучаемой теме дисциплины, написание доклада, выполнение индивидуальных и групповых заданий;
- освоение материала, предусмотренного для самостоятельного изучения;
- подготовка к практическим и семинарским занятиям;
- подготовка к зачету;
- методические указания по выполнению индивидуального задания «Диффузия в границах зерен»;

Дисциплина относится к точным наукам и требует значительного объема самостоятельной работы. Отдельные учебные вопросы выносятся на самостоятельную проработку и контролируются посредством текущей аттестации. При этом организуются групповые и индивидуальные консультации. Качественное освоение дисциплины возможно только при систематической самостоятельной работе, что поддерживается системой текущей и рубежной аттестации.