

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ДИСЦИПЛИНЕ
ПРИЕМ 2019 г.
ФОРМА ОБУЧЕНИЯ очная

Физическая химия тугоплавких неметаллических и силикатных материалов

Направление подготовки/ специальность	18.03.01 Химическая технология		
Образовательная программа (направленность (профиль))	Химический инжиниринг		
Специализация	Химическая технология керамических и композиционных материалов		
Уровень образования	высшее образование - бакалавриат		
Курс	4	семестр	8
Трудоемкость в кредитах (зачетных единицах)			3

Заведующий кафедрой – руководитель НОЦ Н.М. Кижнера на правах кафедры		Краснокутская Е.А.
Руководитель ООП		Ревва И.Б.
Преподаватель		Хабас Т.А.

2020 г.

1. Роль дисциплины «Физическая химия тугоплавких неметаллических и силикатных материалов» в формировании компетенций выпускника:

Элемент образовательной программы (дисциплина, практика, ГИА)	Семестр	Код компетенции	Наименование компетенции	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенций)	
				Код	Наименование
Физическая химия тугоплавких неметаллических и силикатных материалов	8	ДПК(У)-1	Способность проводить стандартные испытания материалов и изделий, проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку и анализ результатов	ДПК(У)-1.В6	Владеет навыками расчета и сравнения кривых плавкости реальных смесей; методами проведения анализа сырьевых источников и определения качества конечных продуктов
				ДПК(У)-1.У6	Умеет проводить качественный и количественные расчеты по диаграммам состояния двух- и трехкомпонентных систем; прогнозировать вероятные ситуации соотношения фаз и структуры материалов, используя одно-, двух- и трехкомпонентные системы
				ДПК(У)-1.36	Знает фазовые равновесия систем силикатов, оксидов и бескислородных тугоплавких неорганических веществ при различных температурах до полного плавления; строение и свойства стекол и расплавов

2. Показатели и методы оценивания

Планируемые результаты обучения по дисциплине		Код контролируемой компетенции (или ее части)	Наименование раздела дисциплины	Методы оценивания (оценочные мероприятия)
Код	Наименование			
РД - 1	Может применять теоретические знания о кристаллохимии и физикохимии конденсированного состояния силикатов, тугоплавких оксидов, включая знания о строении и свойствах стекол и расплавов, о структуре и свойствах веществ в различных агрегатных состояниях, для описания процессов в системах указанных веществ при различных температурах до полного плавления.	ДПК(У)-1	РД - 1	Самостоятельная работа. Контрольная работа
РД - 2	Умеет самостоятельно проводить анализ фазовых равновесий по диаграммам состояния одно-, двух - и трехкомпонентных систем для конкретных составов и температур; качественный и количественные расчеты	ДПК(У)-1	РД - 2	Самостоятельная работа. Контрольная работа

	по диаграммам состояния; прогнозировать вероятные ситуации соотношения фаз и структуры материалов, выполнять расчеты термодинамических параметров реакций синтеза силикатов.			
РД - 3	Применять экспериментальные методы определения физико-химических свойств тугоплавких неметаллических и силикатных материалов, прогнозирование процессов синтеза, спекания и плавления реальных смесей природных и технических силикатов и оксидов на основе обработки рентгеновских дифрактограмм, термогравиметрических (ТГ) и дифференциальнопротермических (ДТА) кривых.	ДПК(У)-1	РД - 3	Защита отчета по лабораторной работе Коллоквиум

3. Шкала оценивания

Порядок организации оценивания результатов обучения в университете регламентируется отдельным локальным нормативным актом – «Система оценивания результатов обучения в Томском политехническом университете (Система оценивания)» (в действующей редакции). Используется балльно-рейтинговая система оценивания результатов обучения. Итоговая оценка (традиционная и литерная) по видам учебной деятельности (изучение дисциплин, УИРС, НИРС, курсовое проектирование, практики) определяется суммой баллов по результатам текущего контроля и промежуточной аттестации (итоговая рейтинговая оценка - максимум 100 баллов).

Распределение основных и дополнительных баллов за оценочные мероприятия текущего контроля и промежуточной аттестации устанавливается календарным рейтинг-планом дисциплины.

Рекомендуемая шкала для отдельных оценочных мероприятий входного и текущего контроля

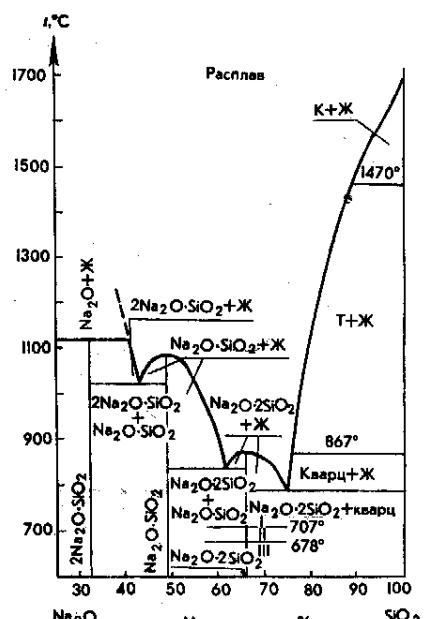
% выполнения задания	Соответствие традиционной оценке	Определение оценки
90%÷100%	«Отлично»	Отличное понимание предмета, всесторонние знания, отличные умения и владение опытом практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, их качество оценено количеством баллов, близким к максимальному
70% - 89%	«Хорошо»	Достаточно полное понимание предмета, хорошие знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество ни одного из них не оценено минимальным количеством баллов
55% - 69%	«Удовл.»	Приемлемое понимание предмета, удовлетворительные знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество некоторых из них оценено минимальным количеством баллов
0% - 54%	«Неудовл.»	Результаты обучения не соответствуют минимально достаточным требованиям

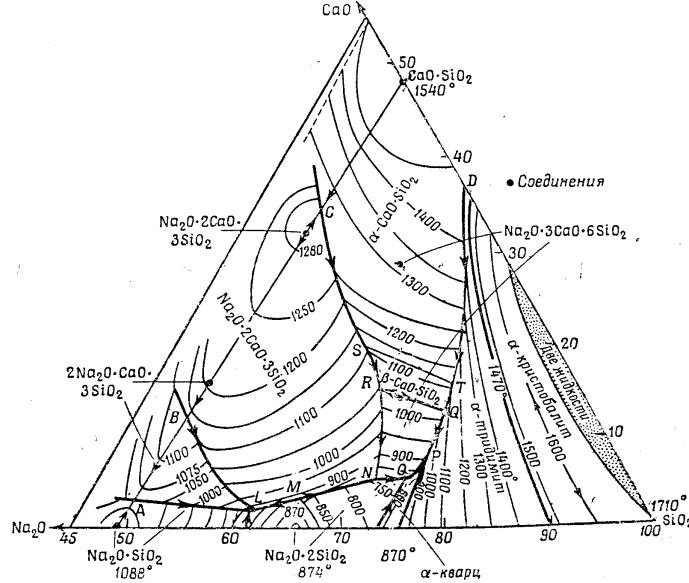
Шкала для оценочных мероприятий экзамена

% выполнения заданий экзамена	Экзамен, балл	Соответствие традиционной оценке	Определение оценки
90%÷100%	18 ÷ 20	«Отлично»	Отличное понимание предмета, всесторонние знания, отличные умения и владение опытом практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, их качество оценено количеством баллов, близким к максимальному
70% - 89%	14 ÷ 17	«Хорошо»	Достаточно полное понимание предмета, хорошие знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество ни одного из них не оценено минимальным количеством баллов
55% - 69%	11 ÷ 13	«Удовл.»	Приемлемое понимание предмета, удовлетворительные знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество некоторых из них оценено минимальным количеством баллов
0% - 54%	0 ÷ 10	«Неудовл.»	Результаты обучения не соответствуют минимально достаточным требованиям

4. Перечень типовых заданий

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий
1.	Самостоятельная работа в аудитории	<p>Вопросы:</p> <p>1. Сравнить огнеупорность шамотного огнеупора (50% Al₂O₃, 50% SiO₂) и высокоглиноземистого огнеупора (90 % Al₂O₃ и 10 % SiO₂). 2. Стекольная шихта состава: 69 % SiO₂, 20 % Na₂CO₃, 15 % CaCO₃. Определить температуру полного плавления и температуру образования 50% расплава. 3. Построить кривую плавкости смеси состава: SiO₂ – 25 %, Al₂O₃ –15 %, CaO–60 %.</p>
2.	Коллоквиум	<p>Вопросы:</p> <p>1. Какие методы измерения температуры используются при термообработке силикатов? 2. Природа термо-ЭДС. 3. Требования к материалам проводников для изготовления термопар. 4. Особенности термопары из благородных металлов (обозначение, интервал измеряемых температур, среды, в которых могут применяться)? 5. Особенности промышленных термопар</p>

	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
3.	Контрольная работа 1	<p>Пример билета</p> <p>1. Как изменится температура полного плавления смесей в системе $\text{Na}_2\text{O} - \text{SiO}_2$ при увеличении содержания SiO_2 с 50 до 60% ?</p> <p>2. Натриевое растворимое стекло имеет соотношение Na_2O и SiO_2 1:5. Определить температуру его полного плавления.</p> <p>3. Определить содержание жидкой фазы при 800°C и соотношение между фазами при полной кристаллизации в случае, если исходная смесь содержит 72% SiO_2 и 28% Na_2O.</p> <p>4. Построить график изменения количества расплава (кривую плавкости) для процесса нагревания смеси 10% Na_2O и 90% SiO_2.</p> <p>5. Показать схему фазовых превращений, протекающих при охлаждении расплава состава 10% Na_2O и 90% SiO_2.</p> 
4.	Контрольная работа 2	<p>Пример билета</p> <p>1. Смесь 50 % $2\text{CaO}\cdot\text{SiO}_2$ и 50 % $3\text{CaO}\cdot2\text{SiO}_2$ нагрета до 1475°C. Какой процесс протекает при этой температуре? Определить фазовый состав смеси до начала процесса и после его окончания.</p> <p>2. Останется ли твердая фаза, если смесь состава: $\text{Na}_2\text{O} - 20\%$, $\text{CaO} - 20\%$, $\text{SiO}_2 - 60\%$ нагрета до 1100°C; если останется, то сколько?</p> <p>3. Стекольная шихта состава: 69 % SiO_2, 20 % Na_2CO_3, 15 % CaCO_3. Определить температуру полного плавления и температуру образования 50% расплава.</p> <p>4. Построить кривую плавкости смеси состава: 40% MgO, 35% Al_2O_3, 25% SiO_2</p>
5.	Семинар	<p>Вопросы:</p> <p>1. Структура и свойства силикатных и оксидных расплавов.</p> <p>2. Модели (гипотезы) структуры силикатных стекол.</p> <p>3. Физические, химические аспекты, определяющие способность расплавов образовывать стекла при охлаждении.</p>

	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
6.	Защита отчета о лабораторной работе	<p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> Что представляет собой термопара, как она обозначается на схеме? Какие материалы используются для изготовления термопар? Как получить спай для термопары из благородных и неблагородных металлов? Как производится градуировка термопары (изложить методику)?
7.	Экзамен	<p>Вопросы на экзамен:</p> <ol style="list-style-type: none"> Кремний, свойства элемента, соединения, применение в технике. Диаграмма состояния кремнезема при нормальном давлении. Дать общую характеристику системы $\text{Na}_2\text{O} - \text{CaO} - \text{SiO}_2$. Построить диаграмму плавкости состава 90% SiO_2, 5% Na_2O – 5% CaO.  <p>Фиг. 456. Частная система метасиликат натрия — метасиликат кальция — кремнезем (Morey, Bowen).</p>

5. Методические указания по процедуре оценивания

Оценочные мероприятия			Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания	
1.	Самостоятельная работа в аудитории	<p>Преподаватель проводит оценивание отчета по самостоятельной работе:</p> <ul style="list-style-type: none"> - соответствие отчета по структуре и содержанию поставленному заданию; - степень выполнение задания; - правильность оформления отчета; - соответствие выводов цели работы. <p>Преподаватель проводит оценивание знаний обучающегося по теме самостоятельной работы:</p> <ul style="list-style-type: none"> - обучающийся предъявляет преподавателю отчет; - преподаватель проверяет правильность его выполнения. <p>Преподаватель оценивает выполненную работу:</p> <ul style="list-style-type: none"> - обучающийся в отчете дает правильные и полные ответы на все вопросы: 4 балла; - обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (более 70 %) или дает неполные ответы: 3 балла; - обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (55-70 %) или дает неполные ответы на многие вопросы: 1-2 балла; обучающийся отвечает неправильно на многие вопросы (менее 55 %) или дает неполные ответы на большинство вопросов: 0 баллов. 		
2.	Контрольная работа 1	<p>Преподаватель проводит оценивание отчета по контрольной работе:</p> <ul style="list-style-type: none"> - соответствие отчета по структуре и содержанию поставленному заданию; - степень выполнение задания; - правильность оформления отчета; - соответствие выводов цели работы. <p>Преподаватель проводит оценивание знаний обучающегося по теме контрольной работы:</p> <ul style="list-style-type: none"> - обучающийся предъявляет преподавателю отчет; - преподаватель проверяет правильность его выполнения. <p>Преподаватель оценивает выполненную работу:</p> <ul style="list-style-type: none"> - обучающийся в отчете дает правильные и полные ответы на все вопросы: 14 баллов; 		

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
		<ul style="list-style-type: none"> - обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (более 70 %) или дает неполные ответы: 8 - 10 баллов; - обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (55-70 %) или дает неполные ответы на многие вопросы: 5 - 6 баллов; обучающийся отвечает неправильно на многие вопросы (менее 55 %) или дает неполные ответы на большинство вопросов: 0 баллов.
3.	Контрольная работа 2	<p>Преподаватель проводит оценивание отчета по контрольной работе:</p> <ul style="list-style-type: none"> - соответствие отчета по структуре и содержанию поставленному заданию; - степень выполнение задания; - правильность оформления отчета; - соответствие выводов цели работы. <p>Преподаватель проводит оценивание знаний обучающегося по теме контрольной работы:</p> <ul style="list-style-type: none"> - обучающийся предъявляет преподавателю отчет; - преподаватель проверяет правильность его выполнения. <p>Преподаватель оценивает выполненную работу:</p> <ul style="list-style-type: none"> - обучающийся в отчете дает правильные и полные ответы на все вопросы: 15 баллов; - обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (более 70 %) или дает неполные ответы: 9 - 12 баллов; - обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (55-70 %) или дает неполные ответы на многие вопросы: 7 - 9 баллов; обучающийся отвечает неправильно на многие вопросы (менее 55 %) или дает неполные ответы на большинство вопросов: 0 – 2 балла.
4.	Коллоквиум	<p>Преподаватель проводит оценивание теоретических и практических знаний обучающегося по темам лабораторных работ:</p> <ul style="list-style-type: none"> -преподаватель задает обучающемуся вопросы и заслушивает ответы. <p>Преподаватель оценивает ответы на вопросы:</p> <ul style="list-style-type: none"> - обучающийся дает правильные и полные ответы на все вопросы: 4 балла; - обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (более 70 %) или дает неполные

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
		<p>ответы: 3 балла;</p> <ul style="list-style-type: none"> - обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (55-70 %) или дает неполные ответы на многие вопросы: 2 балла; обучающийся отвечает неправильно на многие вопросы (менее 55 %) или дает неполные ответы на большинство вопросов: 0 - 1 балл.
5.	Семинар	<p>Преподаватель проводит опрос и заслушивает ответы обучающихся по теме семинара в виде собеседования без отдельного оценивания в баллах.</p>
6.	Защита лабораторной работы	<p>Преподаватель проводит оценивание отчета по лабораторной работе:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. соответствие отчета по лабораторной работе по структуре и содержанию установленным требованиям; 2. степень выполнение задания; 3. степень соответствия выполненных работ цели лабораторной работы; 4. правильность оформления отчета; 5. соответствие выводов цели работы. <p>Преподаватель проводит оценивание знаний обучающегося по теме лабораторной работы:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. обучающийся предъявляет преподавателю отчет; 2. преподаватель задает обучающемуся вопросы и заслушивает ответы. <p>Преподаватель оценивает выполненную работу и ответы на вопросы:</p> <ul style="list-style-type: none"> · обучающийся дает правильные и полные ответы на все вопросы: 4 балла; · обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (более 70 %) или дает неполные ответы: 3 балла; · обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (55-70 %) или дает неполные ответы на многие вопросы: 2 балла; <p>обучающийся отвечает неправильно на многие вопросы (менее 55 %) или дает неполные ответы на большинство вопросов: 0 баллов.</p>

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
7.	Экзамен	<p>Преподаватель проводит оценивание теоретических и практических знаний обучающегося по изученной дисциплине:</p> <p>-преподаватель заслушивает ответы обучающегося по вопросам экзаменационного билета, задает дополнительные вопросы</p> <p>Преподаватель оценивает ответы на вопросы:</p> <ul style="list-style-type: none"> · обучающийся дает правильные и полные ответы на все вопросы: 20 баллов; · обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (более 70 %) или дает неполные ответы: 14– 17 баллов; · обучающийся отвечает правильно не на все вопросы (55-70 %) или дает неполные ответы на многие вопросы: 11 - 13 баллов; <p>обучающийся отвечает неправильно на многие вопросы (менее 55 %) или дает неполные ответы на большинство вопросов: 0 - 10 баллов.</p>