

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ДИСЦИПЛИНЕ
ПРИЕМ 2016 г.
ФОРМА ОБУЧЕНИЯ заочная

Физическая и коллоидная химия

Направление подготовки/
специальность

21.03.01 «Нефтегазовое дело»

Образовательная программа
(направленность (профиль))

«Нефтегазовое дело»

Специализация

«Эксплуатация и обслуживание объектов добычи нефти»

Уровень образования

высшее образование - бакалавриат

Курс

3 семестр **5**

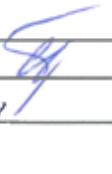
Трудоемкость в кредитах
(зачетных единицах)

2

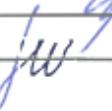
Заведующий кафедрой -
руководитель ОХИ на
правах кафедры

 Е.И. Короткова

Руководитель ООП

 О.В. Брусник

Преподаватель

 О.И. Липских

1. Роль дисциплины «Физическая и колloidная химия» в формировании компетенций выпускника:

Элемент образовательной программы (дисциплина, практика, ГИА)	Семестр	Код компетенции	Наименование компетенции	Результаты освоения ООП	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенции)	
					Код	Наименование
Физическая и колloidная химия	5	ОПК(У)-2	Способность использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования	Р1	ОПК(У)-2.В21	Владеет методами теоретического и экспериментального исследования химических процессов и явлений, анализа и обработки экспериментальных данных
					ОПК(У)-2.У23	Умеет выявлять взаимосвязь между структурой, свойствами и реакционной способностью химических соединений, проводить стехиометрические расчеты
					ОПК(У)-2.330	Знает основные понятия и законы химии, электронное строение атомов и молекул; основы теории химической связи в соединениях разных типов, строение и свойства координационных соединений, строение вещества в конденсированном состоянии
					ОПК(У)-2.333	Основные физические свойства жидкостей и газов, законы статики, кинематики и динамики жидкости

2. Показатели и методы оценивания

Планируемые результаты обучения по дисциплине		Код индикатора достижения контролируемой компетенции (или ее части)	Наименование раздела дисциплины	Методы оценивания (оценочные мероприятия)
Код	Наименование			
РД 1	Применять знания по предмету физической и коллоидной химии в области разработки и эксплуатации нефтяных и газовых месторождений	ОПК(У)-2	Раздел 1. Законы термодинамики и термодинамические потенциалы. Раздел 2. Химическое равновесие Раздел 3. Фазовое равновесие и растворы. Раздел 4. Электрохимия. Раздел 5. Химическая кинетика и катализ. Раздел 6. Дисперсные системы, термодинамика поверхностных явлений. Раздел 7. Адсорбция. Раздел 8. Электрические свойства дисперсных систем, устойчивость и коагуляция.	Опрос Тестирование Защита лабораторной работы Зачет

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% - 100%	55 ÷ 100	«Удовл.»/ «Зачет»	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 ÷ 54	«Неудовл.»/ «Не засчитено»	Результаты обучения не соответствуют минимально достаточным требованиям

4. Перечень типовых заданий

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий
1.	Опрос	<p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Охарактеризуйте основные методы определения тепловых эффектов химической реакции. 2. Каким образом можно рассчитать тепловой эффект реакции при любой температуре? 3. Можно ли по первому началу термодинамики определить возможность протекания и направление процесса? Почему? 4. Каковы основные свойства энтропии? 5. При каких условиях по величине изменения энтропии можно судить о направлении процесса? 6. При каких условиях по величине изменения энергии Гиббса судить о направлении процесса?
2.	Тестирование	<p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Как записывается закон действующих масс и константа равновесия? 2. Запишите и проанализируйте уравнение изотермы химической реакции. 3. Какие способы выражения термодинамических констант для гомогенных и гетерогенных реакций Вы знаете?

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий
		<p>4. Какова зависимость константы равновесия от температуры?</p> <p>5. Запишите и проанализируйте уравнения изобары и изохоры химической реакции.</p> <p>6. Как проводится расчет теплового эффекта реакции по температурным зависимостям констант равновесия?</p>
3.	Защита лабораторной работы	<p>Вопросы:</p> <p>1. Чем характеризуется фазовое равновесие?</p> <p>2. Каковы условия термодинамического равновесия в многофазных многокомпонентных системах?</p> <p>3. Сформулируйте и проанализируйте правило фаз Гиббса.</p> <p>4. Сформулируйте и проанализируйте зависимость давления насыщенного пара от температуры.</p>
4.	Зачет	<p>Вопросы на зачет:</p> <p>1. Каковы способы выражения концентрации раствора?</p> <p>2. Как проводится термодинамическая классификация растворов?</p> <p>3. Какова зависимость давления пара компонентов над раствором по закону Рауля?</p> <p>4. Каково использование законов Рауля и Генри для термодинамического описания свойств разбавленных растворов?</p> <p>5. Как зависят температуры кипения и замерзания предельно разбавленных растворов от состава растворов?</p>

5. Методические указания по процедуре оценивания

Оценочные мероприятия		Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
1.	Опрос	<p>Опрос проводится на практических занятиях с целью актуализировать необходимые для изучаемой темы знания, а также для анализа усвоения материала предыдущих тем.</p> <p>Критерии оценивания:</p> <p>Развернутый ответ на вопрос – 2 балла;</p> <p>Краткий ответ на вопрос – 1 балл.</p>
2.	Защита лабораторной работы	<p>Защита лабораторных работ проводится на лабораторных занятиях с целью закрепления теоретического материала по данной теме.</p> <p>Критерии оценивания:</p> <p>Выполнено полностью – 10 баллов;</p> <p>Выполнено, но имеются незначительные замечания – 5-6 баллов;</p> <p>Выполнено не менее 80 % – 5 баллов;</p>

		Выполнено 50-80 % – 4-3 балла.
3.	Тестирование	<p>Критерии оценивания:</p> <p>Выполнено полностью – 10 баллов;</p> <p>Выполнено, но имеются незначительные замечания – 8-10 баллов;</p> <p>Выполнено не менее 80 % – 15-18 баллов;</p> <p>Выполнено 50-80 % – 12-15 баллов.</p>
4.	Зачет	<p>Вопросы, предлагаемые во время зачета, отражают содержание всего лекционного материала, знание методики литолого-фациальных исследований, умение выполнять макроописание горных пород, формировать выводы.</p> <p>Ответ на вопросы полностью – 20 баллов;</p> <p>Ответы на вопросы имеют незначительные замечания – 18-19 баллов;</p> <p>Допустимый уровень ответов, есть замечания по объему представленной информации – 15-17 баллов;</p> <p>Недостаточный уровень ответов, отсутствуют ответы на вопросы экзаменационного билета или дополнительные вопросы – 12-15 баллов</p>