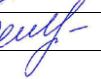


**ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ДИСЦИПЛИНЕ**  
**ПРИЕМ 2020 г.**  
**ФОРМА ОБУЧЕНИЯ ЗАОЧНАЯ**

**ХИМИЯ НЕФТИ И ГАЗА**

Направление подготовки/ специальность	<b>18.03.01 Химическая технология</b>		
Образовательная программа (направленность (профиль))	Химическая технология переработки нефти и газа		
Специализация	Технология подготовки и переработки нефти и газа		
Уровень образования	<b>Высшее образование - бакалавриат</b>		
Курс	5	семестр	<b>9</b>
Трудоемкость в кредитах (зачетных единицах)			<b>6</b>

Заведующий кафедрой - руководитель ОХИ на правах кафедры		Короткова Е.И.
Руководитель ООП		Кузьменко Е.А.
Преподаватель		Бешагина Е.В.

2020 г.

## 1. Роль дисциплины «Химия нефти и газа» в формировании компетенций выпускника:

Элемент образовательной программы (дисциплина, практика, ГИА)	Семестр	Код компетенции	Наименование компетенции	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенций)	
				Код	Наименование
Химия нефти и газа	9	ПК(У)-1	Способность и готовность осуществлять технологический процесс в соответствии с регламентом и использовать технические средства для измерения основных параметров технологического процесса, свойств сырья и продукции	ПК(У)-1.В4	Владеет актуальной информацией о компонентном составе нефти и нефтепродуктов; навыками выполнения основных стандартных испытаний по определению физико-химических свойств нефти и нефтепродуктов
				ПК(У)-1.У4	Умеет использовать принципы классификации нефтегазовых систем; применять знания о составе и свойствах нефти и газа в соответствующих расчетах; проводить стандартные эксперименты, обрабатывать, интерпретировать результаты и делать выводы; использовать физико-математический аппарат для решения расчетно-аналитических задач;
				ПК(У)-1.34	Знает компонентный состав нефти и других углеводородных систем природного и техногенного происхождения; физико-химические свойства основных классов углеводородов и гетероатомных соединений нефти; гипотезы происхождения нефти; методы разделения многокомпонентных нефтяных систем; методы исследования нефти и нефтепродуктов;
	ДПК(У)-1	Способность планировать и проводить химические эксперименты, проводить обработку результатов эксперимента, оценивать погрешности, применять методы математического моделирования и анализа при исследовании химико-технологических процессов		ДПК(У)-1.В7	Владеет навыками выполнения обработки результатов экспериментальных исследований и оценивания погрешности различными методами статистической обработки
				ДПК(У)-1.У7	Умеет обрабатывать результаты и оценивать погрешности различными методами статистической обработки, планировать и проводить физико-химические исследования свойств сырья и продукции;
				ДПК(У)-1.37	Знает теоретические основы реакций, протекающих в процессах нефтепереработки;

## 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	Применять знания в области современных химических технологий для решения производственных задач	ПК(У)-1	<p><b>Раздел (модуль) 1.</b> Введение в курс. Принципы и методы добычи нефти и газа. Гипотезы происхождения нефти и газа.</p> <p><b>Раздел (модуль) 4.</b> Углеводороды нефти и продуктов её переработки.</p> <p><b>Раздел (модуль) 6.</b> Термические и каталитические превращения углеводородов и других компонентов нефти и газа.</p> <p><b>Раздел (модуль) 7.</b> Типовое оборудование для процессов переработки нефти.</p>	Задача отчета по лабораторной работе Коллоквиум Тестирование Контрольная работа
РД -2	Проводить теоретические и экспериментальные исследования в области современных химических технологий	ДПК(У)-1  (ПК-16)	<p><b>Раздел (модуль) 2.</b> Свойства нефти как дисперсной системы.</p> <p><b>Раздел (модуль) 3.</b> Физико-химические методы исследования нефти и газа. <b>Раздел (модуль) 5.</b> Гетероатомные соединения и минеральные вещества нефти.</p>	Задача отчета по лабораторной работе Коллоквиум Контрольная работа

### **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.	Опрос	1... 2...

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий
		3...
2.	Собеседование	<p>Вопросы:</p> <p>1...</p> <p>2...</p> <p>3...</p>
3.	Тестирование	<p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Верно ли утверждение, что нефтяные смолы бесцветны? А)верно Б)Неверно</li> <li>2. Какой метод используют для разделения нефти на фракции? А) метод Энглера б) метод Стокса с) метод обезвоживания</li> <li>3. Относятся ли смолисто-асфальтеновые вещества к компонентам нефти? А)да Б)нет</li> </ol>
4.	Презентация	
5.	Семинар	<p>Вопросы:</p> <p>1...</p> <p>2...</p> <p>3...</p>
6.	Коллоквиум	<p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Как микроорганизмы способствуют образованию органических соединений нефти?</li> <li>2. Чем вызвана необходимость гидроочистки нефти?</li> <li>3. Какие промышленные технологии используются для разделения нефти на фракции?</li> <li>4. Объясните, в чем разница между попутным нефтяным и природным газами</li> </ol>
7.	Реферат	<p>Тематика рефератов:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1.</li> </ol>
8.	Контрольная работа	<p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. На обжиг 100 кг известняка, содержащего 97 % CaCO<sub>3</sub>, расходуется 10 кг кокса, содержащего 81 % C. Найти содержание CO<sub>2</sub> в газе при теоретическом расходе воздуха.</li> <li>2. При конверсии оксида углерода с водяным паром значение константы равновесия K равно 10. Определить равновесный состав газа, если в исходной смеси на 1 моль оксида углерода приходится 2 моль водяного пара.</li> <li>3. При 400 °C скорость химической реакции в 10 раз меньше, чем при 450 °C. Какова энергия активации процесса, если движущая сила не изменилась с изменением температуры?</li> </ol>
9.	Кейс-задание	
10.	Захист лабораторной работы	<p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Перечислите в виде, каких соединений сера может содержаться в нефти</li> </ol>

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий
		<p>2. На какие группы подразделяются смолисто-асфальтеновые вещества?</p> <p>3. С какой целью определяют содержание воды в нефти перед переработкой?</p> <p>4. Какие методы определения поверхностного натяжения существуют, поясните сущность этих методов?</p>
11.	Защита курсового проекта (работы)	<p>Тематика проектов (работ):</p> <p>1...</p> <p>2...</p> <p>3...</p> <p>Вопросы к защите:</p> <p>1...</p> <p>2...</p> <p>3...</p>
12.	...	
13.	...	
14.	...	
15.	Экзамен	<p>Вопросы на экзамен:</p> <p>1. Элементный состав нефти и газа. Какие элементы входят в состав нефти и газа. От чего зависит элементный состав нефти и газа. Какими методами они определяются. В чем разница между элементным составом природного и попутного газов.</p> <p>2. Составьте условное обозначение нефти по ГОСТ Р 51858 – 2002.</p> <p>Содержание:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Воды 0,35%</li> <li>• Этилмеркаптана 50ppm</li> <li>• Серы, 0,24 %</li> <li>• Парафина, 3,6 %</li> <li>• механических примесей 0,02 %</li> <li>• метилмеркаптана 20ppm</li> <li>• хлористых солей, 500мг/дм<sup>3</sup></li> <li>• сероводорода, 31ppm</li> </ul> <p>Давление насыщенных паров 51,2 кПа</p> <p>Выход фракций, %</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• 2000С 22</li> </ul>

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий
		<ul style="list-style-type: none"> <li>• 3000С 40</li> <li>• 3500С 51</li> </ul> <p>Плотность при 150С, 900кг/м3</p> <p>3. Основное различие в технологиях АТ и АВТ?</p>

## 5. Методические указания по процедуре оценивания

Оценочные мероприятия		Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
1.	Коллоквиум	Проводится индивидуально с каждым студентом после изучения теоретического материала и защиты отчета по лабораторной работе. Контрольные вопросы приведены в методических указаниях к выполнению лабораторных работ.
2.	Реферат	Тема реферата выбирается студентом из списка, предложенного преподавателем. Три критерия оценки (защиты) реферата: технологический, экологический и оформительский (соответствие ГОСТам).
3.	Контрольная работа	Самостоятельное решение задачи в заданный временной аудиторный интервал времени. Критерий оценки – правильность решения.
4.	Кейс-задание	
5.	Защита лабораторной работы	Проводится в виде индивидуального собеседования; включает ответы на вопросы, связанные с методикой проведения лабораторной работы, анализом и обработкой полученных результатов.
6.	Экзамен	Устный ответ (с использованием подготовленного письменного материала) на индивидуальный экзаменационный билет, содержащий два теоретических вопроса и задачу.