

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ДИСЦИПЛИНЕ
ПРИЕМ 2018 г.
ФОРМА ОБУЧЕНИЯ очная

Органическая химия

| | | | |
|---|---|----------------|----------|
| Направление подготовки/ специальность | 18.03.01 Химическая технология | | |
| Образовательная программа (направленность (профиль)) | Химический инжиниринг | | |
| Специализация | Машины и аппараты химических производств | | |
| Уровень образования | высшее образование - бакалавриат | | |
| Курс | 2 | семестр | 3 |
| Трудоемкость в кредитах (зачетных единицах) | | | 3 |

| | | |
|--|---|--------------------|
| Заведующий кафедрой - руководитель научно-образовательного центра на правах кафедры (НОЦ Н.М. Кижнера) |  | E.A. Краснокутская |
| Руководитель ООП |  | I.B. Ревва |
| Преподаватель |  | E.A. Краснокутская |

2020 г.

1. Роль дисциплины «Органической химии» в формировании компетенций выпускника:

| Элемент образовательной программы (дисциплина, практика, ГИА) | Семestr | Код компетенции | Наименование компетенции | Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенций) | |
|---|---------|-----------------|--|---|---|
| | | | | Код | Наименование |
| Органическая химия | 3 | ОПК(У)-3 | Прогнозирования физико-химических свойств органического вещества в зависимости от его молекулярной структуры | ОПК(У)-3.В3 | Владеет навыками прогнозирования физико-химических свойств органического вещества в зависимости от его молекулярной структуры |
| | | | | ОПК(У)-3.У3 | Умеет проводить синтез, выделение и очистку органического вещества по заданной методике |
| | | | | ОПК(У)-3.33 | Знает теорию строения органических веществ, физико-химические свойства основных классов органических веществ |

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 | Владеть знаниями об основах строения органических соединений и связи строения с реакционной способностью. | ОПК(У)-3 | Основы строения и реакционной способности органических соединений | Опрос, Контрольная работа |
| РД-2 | Владеть знаниями об основных классах органических соединений и основах номенклатуры органических соединений. | ОПК(У)-3 | Основы строения и реакционной способности органических соединений | Опрос, Контрольная работа |
| РД-3 | Владеть знаниями о строении, основных методах получения, химических свойствах и применении алифатических и ароматических углеводородов. | ОПК(У)-3 | Углеводороды | Опрос, Контрольная работа |
| РД-4 | Владеть знаниями о строении, классификации методах получения химических свойствах и применении органических галогенидов. | ОПК(У)-3 | Углеводороды | Опрос, Контрольная работа |
| РД-5 | Владеть знаниями о безопасных правилах работы в лаборатории органического синтеза. | ОПК(У)-3 | Органические галогениды | Опрос |
| РД-6 | Уметь проводить расчет химической реакции, сбор экспериментальной установки и выполнять синтез по заданной методике. | ОПК(У)-3 | Углеводороды | Защита лабораторной работы |
| РД-7 | Уметь составлять отчет о выполнленном синтезе. | ОПК(У)-3 | Углеводороды | Защита лабораторной работы |
| РД-8 | Владеть основными методами очистки органических веществ (простая перегонка, перекристаллизация). | ОПК(У)-3 | Углеводороды | Защита лабораторной работы |
| РД-10 | Владеть экспресс-методом контроля органической реакции (качественные реакции). | ОПК(У)-3 | Углеводороды | Защита лабораторной работы |
| РД-11 | Владеть методами определения чистоты синтезируемого вещества (по температуре плавления/кипения, показателю преломления). | ОПК(У)-3 | Углеводороды | Защита лабораторной работы |
| РД-12 | Уметь пользоваться литературой по органической химии (справочники, оригинальные статьи, монографии). | ОПК(У)-3 | Основы строения и реакционной способности органических соединений; Углеводороды; Органические галогениды | Опрос, 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.

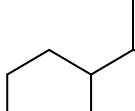
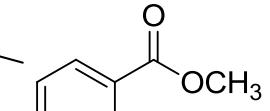
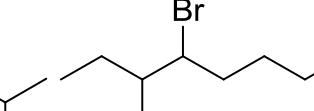
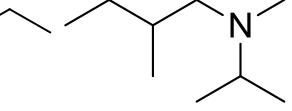
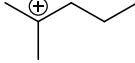
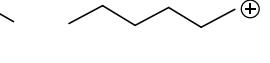
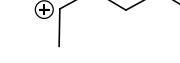
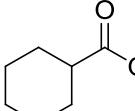
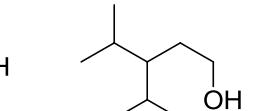
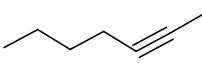
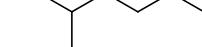
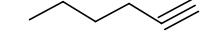
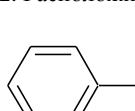
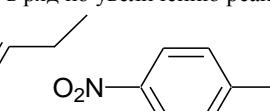
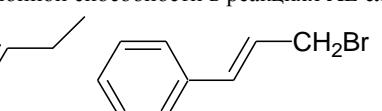
Рекомендуемая шкала для отдельных оценочных мероприятий входного и текущего контроля

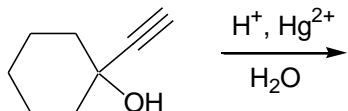
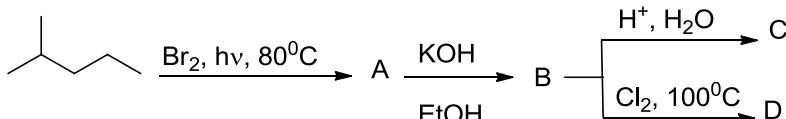
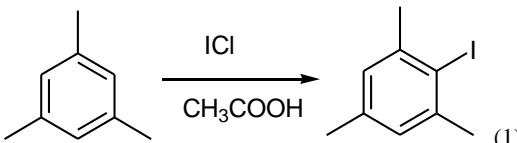
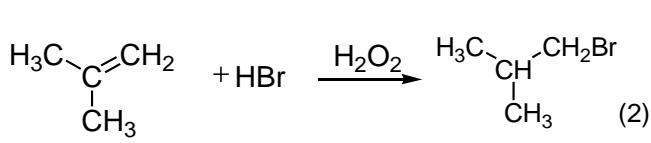
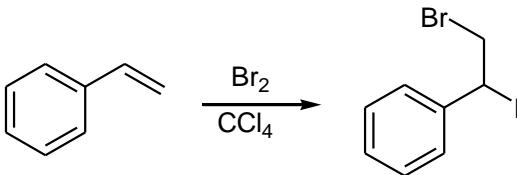
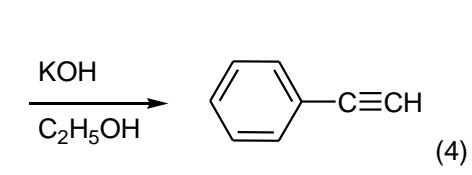
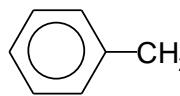
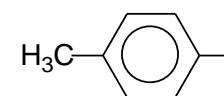
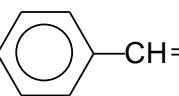
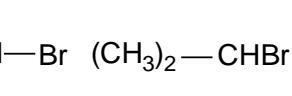
| % выполнения задания | Соответствие традиционной оценке | Определение оценки |
|----------------------|----------------------------------|--|
| 90%÷100% | «Отлично» | Отличное понимание предмета, всесторонние знания, отличные умения и владение опытом практической деятельности, необходимые результаты 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 | <p>1. Классифицируйте представленные ниже органические соединения:</p> <p>(а)  (б)  (в)  (г)  (д) </p> <p>2. Расположите в ряд по увеличению устойчивости представленные ниже интермедиаты:</p> <p>1  2  3 </p> <p>Ответ необходимо обосновать</p> <p>3. Из представленных ниже соединений укажите те, которые могут в определенных условиях реагировать как Бренстедовские кислоты:</p> <p>1  2  3  4  5 </p> <p>4. Меры по оказанию первой помощи при попадании кислот в глаза.</p> <p>5. Чем объясняется пониженная реакционная способность ароматических галогенидов по сравнению с алифатическими галогенидами в реакциях SN?</p> <p>6. Перечислите известные Вам информационные источники для поиска методики синтеза органического вещества.</p> |
| 2. | Контрольная работа | <p>Вопросы:</p> <p>1. Напишите структурную формулу углеводорода состава C_6H_{12}, если известно, что он обесцвечивает бромную воду, при гидратации образует третичный спирт $C_6H_{13}OH$, а при окислении хромовой смесью – ацетон и пропионовую кислоту. Напишите уравнения этих реакций.</p> <p>2. Расположите в ряд по увеличению реакционной способности в реакциях АЕ следующие алкены:</p> <p>(а)  (б)  (в) </p> <p>Ответ необходимо обосновать</p> |

| Оценочные мероприятия | Примеры типовых контрольных заданий |
|--|-------------------------------------|
| <p>3. Закончить уравнение реакции, привести механизм процесса:</p>  <p>4. Осуществите превращения:</p>  <p>Продукты А, В, Д назовите по систематической номенклатуре ИЮПАК.</p> <p>5. Укажите реагенты, обладающие электрофильным характером:</p> <p>H₂SO₄ (1) KI (2), FeBr₃ (3), ZnCl₂ (4), H₂S (5)</p> <p>6. Классифицируйте следующие реакции:</p> <p>(1) </p> <p>(2) </p> <p>(3) </p> <p>(4) </p> <p>7. Представленные ниже органические галогениды расположите в ряд по увеличению реакционной способности в реакциях S_N 1:</p> <p>   </p> <p>Ответ необходимо обосновать</p> <p>8. Какой продукт будет основным при взаимодействии бензола с хлористым иодом (ICl): хлорбензол или иодбензол? Приведите механизм протекающей реакции и обоснуйте свой выбор.</p> <p>9. Осуществите превращения:</p> | |

| Оценочные мероприятия | | Примеры типовых контрольных заданий |
|-----------------------|----------------------------|--|
| | |  <p>Продукты А,В,С,Д назовите по систематической номенклатуре ИЮПАК. Напишите механизм реакции, приводящей к образованию продукта А.</p> |
| 3. | Защита лабораторной работы | <p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> Чем определяется выбор теплоносителя при перегонке жидкостей? Что называется качественной реакцией? Можно ли с помощью качественных реакций различить гексан, фенилацетилен, стирол? Для иллюстрации ответа приведите все необходимые реакции. Перечислите известные Вам методы, с помощью которых можно определить индивидуальность (чистоту) жидкого органического вещества. Чем конструкционно отличаются прямой и обратный холодильники? Для каких экспериментальных задач они используются? Что такое аллонж? Исходя из своего опыта, приведите примеры использования аллонжа в лабораторной практике. |

5. Методические указания по процедуре оценивания

| Оценочные мероприятия | | Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания |
|-----------------------|----------------------------|--|
| 1. | Опрос | Перед началом занятия обучающимся выдаются вопросы по теме занятия (темы всех занятий представлены в рейтинг-листе, который размещен на персональном сайте преподавателя). Выполнение задания рассчитано на 5-7 мин. Проверка правильности выполнения задания осуществляется на текущем занятии. |
| 2. | Контрольная работа | Банк заданий для контрольных работ включает в себя задания, из которых формируются пять вариантов контрольной работы. Контрольная работа выполняется письменно. Балльная оценка приводится в рейтинг-листе. |
| 3. | Защита лабораторной работы | Для защиты лабораторной работы представляется отчет, выполненный по установленной форме. Преподаватель проверяет правильность оформление отчета и задает вопросы, связанные с выполнением конкретной лабораторной работы. |