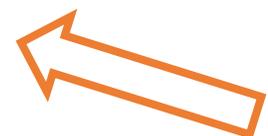


Выполнение «ЗАДАНИЯ» (с обратной связью)

- ✚  СПИРТЫ. КЛАССИФИКАЦИЯ. ИЗОМЕРИЯ. ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА. 
- ✚  ПОЛУЧЕНИЕ СПИРТОВ 
- ✚  ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА СПИРТОВ 
- ✚  ВИДЕО "СВОЙСТВА СПИРТОВ" 
- ✚  ТЕСТ "СПИРТЫ" 
- ✚  ПРЕВРАЩЕНИЯ "СПИРТЫ" 
- ✚  РАСЧЕТНЫЕ ЗАДАЧИ "СПИРТЫ" 



Так выглядит задание на странице курса

После щелчка на Задании, открывается текст задания.

Чтобы отправить ответ преподавателю, нажать на «Добавить ответ на задание»

В начало ▶ Мои курсы ▶ Химия 2 семестр_Т_1 курс ▶ КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ. СПИРТЫ. ▶ РАСЧЕТНЫЕ ЗАДАЧИ "СПИРТЫ"

НАВИГАЦИЯ

- В начало
- Личный кабинет
- Страницы сайта
- Мои курсы
 - Декада ИТП1
 - Компьютерная графика
 - МДК.01.02 Прикладное программирование_П_3 курс
 - Химия 1 семестр_Т_1 курс
 - Химия 2 семестр_Т_1 курс
 - Участники
 - Значки
 - Компетенции
 - Оценки
 - Общее
 - АРОМАТИЧЕСКИЕ
 - УГЛЕВОДОРОДЫ. БЕНЗОЛ.
 - КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ
 - ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ. СПИРТЫ.
 - СПИРТЫ.
 - КЛАССИФИКАЦИЯ.
 - ИЗОМЕРИЯ. ФИЗИЧЕСКИЕ

РАСЧЕТНЫЕ ЗАДАЧИ "СПИРТЫ"

1. Вычислите массу алкоголята, который образуется вследствие взаимодействия 5,85 г калия с 7,2 г пропанола.
2. Вследствие взаимодействия 10,5 г алкенового углеводорода с водным раствором перманганата калия получили 15,2 г двухатомного спирта. Вследствие реакции этого спирта с натрием выделился газ объемом 4,48 л (н.у.). Определите строение спирта и рассчитайте его выход в первой реакции.
3. Насыщенный одноатомный спирт массой 30 г взаимодействует с избытком металлического натрия, образуя водород, объем которого 5,6 л. Определите формулу спирта.
4. Определите формулу насыщенного одноатомного спирта, при дегидратации образца которого объемом 37 мл и плотностью 1,4 г/мл получили алкен массой 39,2 г.
5. При нагревании насыщенного одноатомного спирта массой 12 г с концентрированной серной кислотой образовался алкен массой 6,3 г. Выход продукта 75%. Определите формулу исходного спирта.

Текст задания

Состояние ответа

Состояние ответа на задание	Ни одной попытки
Состояние оценивания	Не оценено
Последнее изменение	-
Комментарии к ответу	▶ Комментарии (0)

Отправить ответ преподавателю

Добавить ответ на задание

Внесение изменений в представленную работу

Ответ в виде файла загрузить (файл можно перетащить мышкой из папки) и Сохранить

В начало ▶ Мои курсы ▶ Химия 2 семестр_Т_1 курс ▶ КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ. СПИРТЫ. ▶ РАСЧЕТНЫЕ ЗАДАЧИ "СПИРТЫ" ▶ Редактировать ответ

НАВИГАЦИЯ

В начало

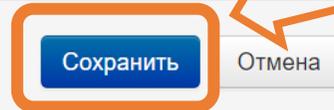
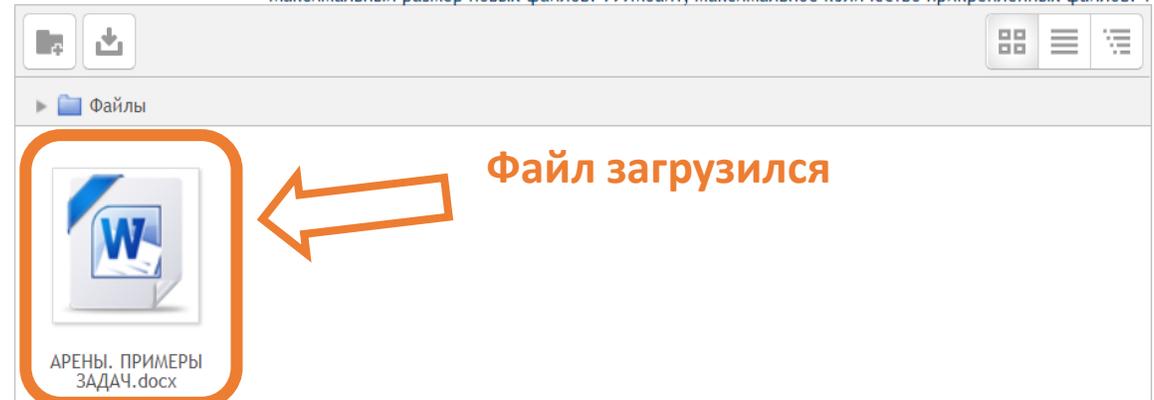
- Личный кабинет
- ▶ Страницы сайта
- ▼ Мои курсы
 - ▶ Декада ИТП1
 - ▶ Компьютерная графика
 - ▶ МДК.01.02 Прикладное программирование_П_3 курс
 - ▶ Химия 1 семестр_Т_1 курс
 - ▼ Химия 2 семестр_Т_1 курс
 - ▶ Участники
- 🏆 Значки
- 🏆 Компетенции
- 📊 Оценки
 - ▶ Общее
 - ▶ АРОМАТИЧЕСКИЕ
 - ▶ УГЛЕВОДОРОДЫ. БЕНЗОЛ.
 - ▶ КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ
 - ▼ ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ. СПИРТЫ.
 - 📄 СПИРТЫ.
 - 📄 КЛАССИФИКАЦИЯ.
 - 📄 ИЗОМЕРИЯ. ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА.
 - 📄 ПОЛУЧЕНИЕ СПИРТОВ
 - 📄 ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

РАСЧЕТНЫЕ ЗАДАЧИ "СПИРТЫ"

1. Вычислите массу алкоголята, который образуется вследствие взаимодействия 5,85 г калия с 7,2 г пропанола.
2. Вследствие взаимодействия 10,5 г алкенового углеводорода с водным раствором перманганата калия получили 15,2 г двухатомного спирта. Вследствие реакции этого спирта с натрием выделился газ объемом 4,48 л (н.у.). Определите строение спирта и рассчитайте его выход в первой реакции.
3. Насыщенный одноатомный спирт массой 30 г взаимодействует с избытком металлического натрия, образуя водород, объем которого 5,6 л. Определите формулу спирта.
4. Определите формулу насыщенного одноатомного спирта, при дегидратации образца которого объемом 37 мл и плотностью 1,4 г/мл получили алкен массой 39,2 г.
5. При нагревании насыщенного одноатомного спирта массой 12 г с концентрированной серной кислотой образовался алкен массой 6,3 г. Выход продукта 75%. Определите формулу исходного спирта.

Ответ в виде файла

Максимальный размер новых файлов: 999Мбайт, максимальное количество прикрепленных файлов: 1



Возможен «Ответ в виде текста»

Цветовые модели

Проведите сравнительный анализ цветовых моделей RGB, CMYK, HSB, Lab.

Ответьте на вопросы до 25.03.2020

Ответ в виде текста

Ввести ответ здесь

Сохранить Отмена

Отправить преподавателю

Если преподаватель разрешил в настройках задания, можно использовать возможность редактирования ответа (загрузить другой файл)

В начало ▶ Мои курсы ▶ Химия 2 семестр_Т_1 курс ▶ КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ. СПИРТЫ. ▶ РАСЧЕТНЫЕ ЗАДАЧИ "СПИРТЫ"

НАВИГАЦИЯ

В начало

- Личный кабинет
- Страницы сайта
- Мои курсы
 - Декада ИТП1
 - Компьютерная графика
 - МДК.01.02 Прикладное программирование_П_3 курс
 - Химия 1 семестр_Т_1 курс
 - Химия 2 семестр_Т_1 курс
 - Участники
 - Значки
 - Компетенции
 - Оценки
 - Общее
 - АРОМАТИЧЕСКИЕ
 - УГЛЕВОДОРОДЫ. БЕНЗОЛ.
 - КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ
 - ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ. СПИРТЫ.
 - СПИРТЫ.
 - КЛАССИФИКАЦИЯ.
 - ИЗОМЕРИЯ. ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА.
 - ПОЛУЧЕНИЕ СПИРТОВ

РАСЧЕТНЫЕ ЗАДАЧИ "СПИРТЫ"

- Вычислите массу алкоголята, который образуется вследствие взаимодействия 5,85 г калия с 7,2 г пропанола.
- Вследствие взаимодействия 10,5 г алкенового углеводорода с водным раствором перманганата калия получили 15,2 г двухатомного спирта. Вследствие реакции этого спирта с натрием выделился газ объемом 4,48 л (н.у.). Определите строение спирта и рассчитайте его выход в первой реакции.
- Насыщенный одноатомный спирт массой 30 г взаимодействует с избытком металлического натрия, образуя водород, объем которого 5,6 л. Определите формулу спирта.
- Определите формулу насыщенного одноатомного спирта, при дегидратации образца которого объемом 37 мл и плотностью 1,4 г/мл получили алкен массой 39,2 г.
- При нагревании насыщенного одноатомного спирта массой 12 г с концентрированной серной кислотой образовался алкен массой 6,3 г. Выход продукта 75%. Определите формулу исходного спирта.

Состояние ответа

Состояние ответа на задание	Ответы для оценки
Состояние оценивания	Не оценено
Последнее изменение	Воскресенье, 29 марта 2020, 14:38
Ответ в виде файла	 АРЕНЫ. ПРИМЕРЫ ЗАДАЧ.docx
Комментарии к ответу	▶ Комментарии (0)

Здесь будет оценка

Ответ, представленный для оценки преподавателю

Можно заменить файл

Внесение изменений в представленную работу

Редактировать ответ