

Химия топлива
Лабораторно-практическое занятие

Тема: Контрольная работа

***Цель:** обобщить и закрепить полученные знания, умения и навыки по изученному разделу.*

Выбор варианта – по последней цифре номера зачетной книжки.
Работа размещается в личном кабинете электронной системы ЗаБГУ в формате pdf.
В названии файла указать «Контрольная работа Химия топлива».

Вариант № 1 1. Состав нефти. 2. Показатели качества автомобильных бензинов. 3. Коррозионные свойства ДТ. 4. Классификация газообразных видов топлив. 5. Напишите формулы и дайте названия изомеров гексена. 6. Напишите уравнение реакции горения пропана.	Вариант № 6 1. Химический состав нефти. 2. Система питания карбюраторного двигателя. 3. Марки ДТ. 4. Требования к качеству газообразного топлива. 5. Напишите формулы и дайте названия изомеров гексана. 6. Напишите уравнение реакции взаимодействия пропана с бромом. Продукты реакции назовите.
Вариант № 2 1. Предмет и задачи химмотологии. 2. Плотность автомобильного бензина: методы определения, значение для нормальной работы двигателя. 3. Требования к ДТ. 4. Компоненты сжиженного газа. 5. Напишите формулы и дайте названия изомеров гексина. 6. Напишите уравнение реакции взаимодействия пропена с водой. Продукты реакции назовите.	Вариант № 7 1. Классификация топлив. Примеры. 2. Теплота сгорания топлива: понятие, определение, зависимость от химического состава. 3. Преимущества дизельных двигателей. 4. Компоненты сжатого газа. 5. Напишите формулы и дайте названия изомеров гексанола. 6. Напишите уравнение реакции горения октана.
Вариант № 3 1. Детонационные свойства углеводородов. Октановое число. 2. Коррозионное воздействие автомобильного бензина. 3. Вязкость ДТ, ее значение для нормальной работы двигателя. 4. Получение газообразного топлива. 5. Напишите формулы и дайте названия изомеров хлоргексана. 6. Напишите уравнение реакции взаимодействия 2-бутена с хлором. Продукты реакции назовите.	Вариант № 8 1. Классификация ГСМ. Примеры. 2. Испаряемость как характеристика автомобильного бензина. Давление насыщенных паров. 3. Помутнение и застывание как важные характеристики ДТ, их оценка. 4. Марки сжиженного газа. 5. Напишите формулы и дайте названия изомеров пентена. 6. Напишите уравнение реакции взаимодействия 1-бутена с хлороводородом. Продукты реакции назовите.
Вариант № 4 1. Методы переработки нефти. 2. Причины детонационного сгорания	Вариант № 9 1. Химический состав природного газа. 2. Вязкость автомобильного бензина: виды,

топлива. 3. Механические примеси и вода как нежелательные компоненты ДТ. 4. Преимущества использования сжиженного газообразного топлива. 5. Напишите формулы и дайте названия изомеров пентина. 6. Напишите уравнение реакции взаимодействия бутана с хлором. Продукты реакции назовите.	методы определения, значение для нормальной работы двигателя. 3. Рабочий процесс в дизельном двигателе. 4. Недостатки сжиженного газообразного топлива. 5. Напишите формулы и дайте названия изомеров пентана. 6. Напишите уравнение реакции взаимодействия 2-бутена с аммиаком. Продукты реакции назовите.
Вариант № 5 1. Крекинг: понятие, виды. 2. Методы определения октанового числа. Способы его повышения. 3. Свойства ДТ, влияющие на образование отложений в двигателе, их оценка. 4. Преимущества использования сжатого газообразного топлива. 5. Напишите формулы и дайте названия изомеров йодпентана. 6. Напишите уравнение реакции взаимодействия 1-гексена с бромом. Продукты реакции назовите.	Вариант № 0 1. Насколько различается теплотворная способность разных видов топлива? Почему? 2. Требования к автомобильным бензинам. 3. Оценка самовоспламеняемости ДТ. 4. Недостатки сжатого газообразного топлива. 5. Напишите формулы и дайте названия изомеров пентанола. 6. Напишите уравнение реакции взаимодействия пропена с сероводородом. Продукты реакции назовите.