

МУНИЦИПАЛЬНОЕ АВТОНОМНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ГИМНАЗИЯ №80 Г. ЧЕЛЯБИНСКА»
КАФЕДРА ЕСТЕСТВЕННО- ВАЛЕОЛОГИЧЕСКОГО ЦИКЛА

Рассмотрено на заседании кафедры Утверждаю: _____
естественно-валеологического цикла Директор МАОУ «Гимназии №80
Протокол №. ____ от « ____ » _____ 2017г. г. Челябинска Горюшкина М.Б.
Приказ от « ____ » сентября 2017 г.

**ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ МАТЕРИАЛ ДЛЯ ПРОМЕЖУТОЧНОЙ
ИТОГОВОЙ АТТЕСТАЦИИ ПО ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ
(10 КЛАСС)**



2017-2018 учебный год

Пояснительная записка

Экзаменационные билеты охватывают содержание курса органической химии за 1-ое полугодие. Вопросы и требования к ответам ориентированы на базовые знания и умения учащихся. Таким образом, билеты могут использоваться независимо от учебников, по которым велось преподавание. Экзамен по химии проводится по выбору учащихся.

Предлагаемые билеты содержат типологически разные вопросы, каждый из которых позволяет проверить и оценить определенные стороны подготовки учащихся. В билеты включается также практическое задание. Билеты рассчитаны на комплексную проверку подготовки учеников 10 классов.

Структура экзаменационных билетов Каждый билет включает 2 вопроса. *Первый вопрос* – теоретический. Ученику необходимо дать развернутый ответ на данный вопрос.

Второй вопрос носит практический характер, требует применения знаний, умений. Он предусматривает решение задачи.

Критерии оценивания ответа на первый вопрос билета

Таблица 1

Отметка	Критерии оценивания
«5»	Содержание ответа на первый теоретический вопрос представляет собой связный рассказ с использованием всех необходимых понятий по данной теме, раскрывается сущность описываемых явлений и процессов; рассказ сопровождается правильной записью химических формул и уравнений; степень раскрытия понятий соответствует требованиям государственного образовательного стандарта для выпускников основной школы; в ответе отсутствуют химические ошибки
«4»	Правильный, но неполный ответ на вопрос, когда в нём присутствуют все понятия, составляющие основу содержания темы, но при их раскрытии допущены неточности или незначительные ошибки, которые свидетельствуют о недостаточном уровне овладения отдельными умениями (ошибки при составлении химических формул и уравнений, выделение признаков классификации при определении химических свойств веществ различных классов)
«3»	В ответе на теоретический вопрос отсутствуют некоторые понятия, которые необходимы для раскрытия сущности описываемого явления или процесса, нарушена логика изложения материала

«2»	В ответе на теоретический вопрос практически отсутствуют понятия, которые необходимы для раскрытия содержания темы, а излагаются лишь отдельные аспекты этого содержания; ответ неполон, непоследователен
-----	---

Критерии оценивания решения задачи

Таблица 2

Отметка	Критерии оценивания
«5»	Содержание решения расчётной задачи включает в себя логически выстроенную последовательность решения задачи: запись формул, названий веществ, участвующих в реакции, уравнений химических реакций и условий их протекания, арифметических расчётов и их итоговый результат
«4»	При решении расчётной задачи использован правильный алгоритм проведения расчётов, но при этом допущены незначительные погрешности при вычислениях, которые не повлияли на итоговый результат
«3»	При решении расчётной задачи допущены существенные ошибки, которые привели к неверному итоговому результату
«2»	Все случаи ответа, которые не соответствуют вышеуказанным критериям

Продолжительность подготовки ответа на билет Примерное время, рекомендуемое на подготовку выпускника к ответу, составляет 20-30 минут.

Дополнительные материалы и оборудование При проведении устного экзамена по химии обучающимся предоставляется право использовать при необходимости:

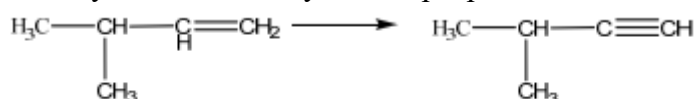
- Периодическую систему химических элементов Д.И. Менделеева;
- таблицу растворимости солей, кислот и оснований в воде;
- электрохимический ряд напряжений металлов;
- непрограммируемый калькулятор.

Билет №1

1. Предмет органической химии. Место и роль органической химии в системе наук о природе.
2. Напишите структурные формулы следующих соединений:
А) 3-метилпентен-1 Б) 2,3-диметигексен-1
В) 4-метилпентин-2 Г) 2-метилпентадиен-2,4

Билет №2

1. Теория строения органических соединений А.М.Бутлерова. Основные положения теории строения органических соединений.
2. Как осуществить следующее превращение:



Билет №3

1. Строение атома углерода. Валентные состояния атома углерода.
2. Напишите структурные формулы всех изомеров углеводорода C_6H_{12} с открытой цепью углеродных атомов и назовите их.

Билет №4

1. Классификация, номенклатура и изомерия органических соединений.
2. Напишите структурные формулы всех изомеров углеводорода C_5H_8 с открытой цепью углеродных атомов и назовите их.

Билет №5

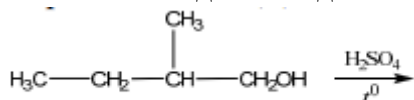
1. Алканы: строение, номенклатура и изомерия.
2. Напишите структурные формулы следующих соединений:
А) 3,4-диметилоктадиен-1,5 Б) 4-хлор-2-бром-2-метилпентан
В) 2,2,3,5-тетраметилгексен-3 Г) 2,7-диметилоктин-4

Билет №6

1. Способы получения, и физические свойства алканов.
2. Напишите уравнение реакции бромводорода с 2-этил-2-бутеном. Сформулируйте правило Марковникова.

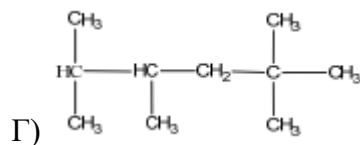
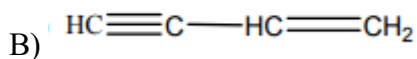
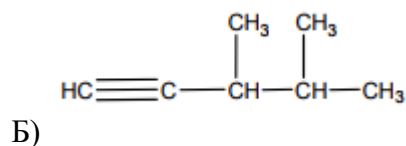
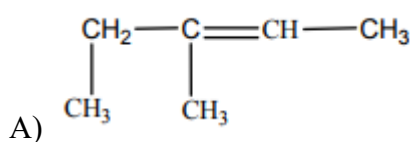
Билет №7

1. Химические свойства алканов. Алканы в природе.
2. Назовите исходные соединения и продукты реакции:



Билет №8

1. Алкены: строение. Изомерия, номенклатура.
2. Назовите следующие соединения по систематической номенклатуре:

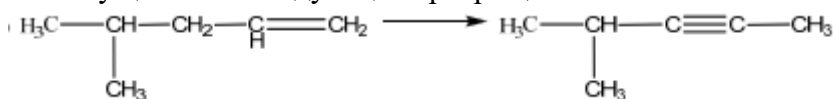


Билет №9

1. Физические свойства алканов, получение.
2. Показать возможные варианты протекания реакции бутадиена-1,3 с Br_2

Билет №10

1. Химические свойства алкенов применение.
2. Как осуществить следующее превращение:

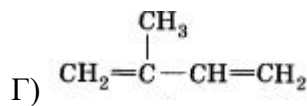
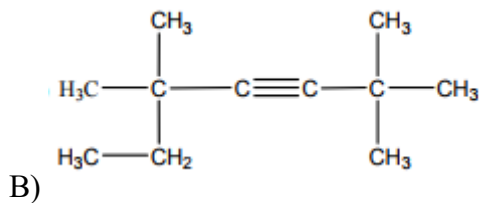
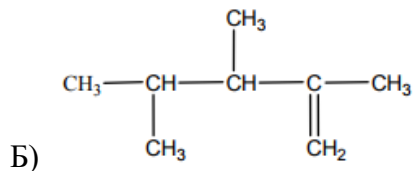
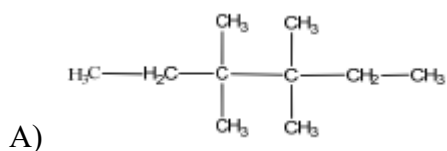


Билет №11

1. Алкины. Строение, изомерия, номенклатура.
2. Напишите уравнение взаимодействия пентин-1 с Br_2 ?

Билет №12

1. Физические и химические свойства алкинов.
2. Назовите следующие соединения по систематической номенклатуре:



Билет №13

1. Понятие о диеновых углеводородах. Каучуки, резина.
2. Напишите реакцию получения этана из ацетата натрия. Как называется эта реакция?

Билет №14

1. Химические и физические свойства алкадиенов.
2. Написать все возможные изомеры для C_6H_{10} , назвать их.

Билет №15

1. Циклоалканы. Строение, изомерия.
2. Написать уравнение окисления этилена в мягких условиях.