**ИТОГОВАЯ КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ. 10 класс.**

**2019/2020 учебный год**

ФИО учащегося \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Класс \_\_\_\_\_\_

**Вариант 2**

**Инструкция по выполнению**

Запишите ответ в специально отведённую для этого строку. Если хотите изменить ответ, то зачеркните его и запишите рядом новый.

Советуем выполнять задания в том порядке, в котором они даны. Для экономии времени пропускайте задание, которое не удаётся выполнить сразу, и переходите к следующему. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий.

Во время выполнения годовой контрольной работы запрещается пользоваться учебником, рабочими тетрадями.

**Желаем успеха!**

**Часть А.**

**А1**. Общая формула алканов:

А. СnH2n+2 Б. СnH2n В. СnH2n-2 Г. СnH2n-6

**А2.** Углеводород, формула которого

СН3 – С = СН2

СН3 относится к классу:

А. Алканов Б. Алкенов В. Алкинов Г. Аренов

**А3.** Массовая доля углерода в метане СН4 равна:

А. 25% Б. 50% В. 75% Г. 85%

**А4.** Изомером вещества, формула которого СН2 = СН – СН2 – СН3, является:

А. 2-метилбутен-2 Б. Бутен-2 В. Бутан Г. Бутин-1

**А5**. Многоатомным спиртом является:

А. Бутанол-2 Б. Этиленгликоль В. Фенол Г. Пропанол-1

**А6.** Название вещества, формула которого СН3 – СН(СН3) – СН(ОН) – СН3

А. 2-метилбутанол -3 Б. Пентанол -2 В. 3-метилбутанол -2 Г. Метилбутанол

**А7**. Вещество, для которого характерна реакция полимеризации

|  |  |
| --- | --- |
| 1) бутадиен-1,3 2) циклобутан | 3) бензол 4) бутан |

**А8**. Реакция присоединения воды называется

|  |  |
| --- | --- |
| 1) полимеризация 2) гидратация | 3) гидрирование 4) галогенирование |

**А9**. Этанол реагирует с каждым из двух веществ:

А. Гидроксид меди (II) и кислород. Б. Ацетальдегид и водород

В. Оксид меди (II) и уксусная кислота. Г. Уксусная кислота и водород.

**А10.** Реактивом для распознавания белка является:

А. бромная вода Б. Хлорид железа (III) В. Раствор перманганата калия Г. Гидроксид меди (II)

**Часть В.**

**11.** Установите соответствие между названием вещества и классом соединения:

А) толуол 1) спирты 5) сложные эфиры

Б) 2-метилпропанол-1 2) простые эфиры 6) арены

В) 2,3-диметилпропаналь 3) кетоны

Г) этилформиат 4) альдегиды

**Часть С.**

**12.** При сжигании углеводорода получили 13,2 г углекислого газа и 7,2 г воды. Относительная плотность вещества по водороду равна 22. Найти молекулярную формулу вещества.

**13.** Составьте уравнения по схеме: CH2 = СН2 → CH ≡ CH → этан → хлорэтан → этанол.

**КРИТЕРИИ ОЦЕНИВАНИЯ**

Правильно выполненная работа оценивается 21 баллами.

Каждое правильно выполненное задание с выбором ответа оценивается 1 баллом. Задание считается выполненным верно, если ученик выбрал номер правильного ответа. Задание считается невыполненным в следующих случаях: указан номер неправильного ответа; указаны номера двух или более ответов, даже если среди них указан и номер правильного ответа; номер выбранного ответа не указан.

Выполнение заданий части 2 оценивается от 0 до 2 баллов; части 3 - по критериям: задание 12 – от 0 до 5 баллов, задание 13 – от 0 до 4 баллов.

*Таблица перевода баллов в отметки по пятибалльной шкале*

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Отметка по**  **пятибалльной шкале** | **«2»** | **«3»** | **«4»** | **«5»** |
| **Первичный балл** | 0–8 | 9–13 | 14–17 | 18–21 |