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

**2019/2020 учебный год**

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

**Вариант 1**

**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 алкинов:

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

**А2.** Углеводород, формула которого С6Н5 – СН3, относится к классу:

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

**А3.** Массовая доля углерода в ацетилене С2Н2 равна:

А. 77,7 % Б. 83,3% В. 92,3% Г. 93,2%

**А4.** Изомерами являются:

А. Бензол и толуол Б. Пропанол и пропановая кислота В. Этанол и фенол Г. Этанол и диметиловый эфир

**А5**. Многоатомным спиртом является:

А. Бутанол – 2 Б. Глицерин В. Фенол Г. Этанол

**А6**. Название вещества формула которого СН2ОН- СН2 – СН(СН3) – СН3:

А. Пентанол-2 Б. 3-метилбутанол-1 В. Метилбутанол Г. 4-метилбутанол-2

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

|  |  |
| --- | --- |
| 1) бутадиен-1,3 2) бутен-2 | 3) бутин-2 4) бутан |

**А8**. Реакция присоединения водорода называется

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

**А9.** Уксусная кислота реагирует с каждым из двух веществ:

А. Гидроксид меди (II) и метан Б. Метанол и серебро

В. Метанол и магний Г. Гидроксид меди (II) и серебро

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

 А. бромная вода Б. Гидроксид меди (II) В. Оксид меди (II) Г. Хлорид железа (III)

**Часть В.**

**11.** Установите соответствие между формулой органического соединения и его названием:

Формула: Название вещества:

А. СН3 − С ≡ СН 1. Этанол 5. Муравьиная кислота

Б. СН3 −СООН 2. Пропин - 1 6. Метилбензол

В. С6Н5 − СН3 3. Уксусная кислота

Г. СН3 − СН2ОН 4. Бутин -2

**Часть С.**

**12.** При сжигании углеводорода образовалось 35,2 г оксида углерода (IV) и 14,4 г воды. Относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 1,93. Найти молекулярную формулу вещества.

**13.**Составьте уравнения по схеме: CH4 → CH≡ CH → этаналь → уксусная кислота → СН3СООК

**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 |