**Критерии оценивания:**

Верное выполнение каждого задания **№1-11** оценивается **1 баллом**.

За правильное выполнение задания **12** учащиеся получают **2 балла** (1 балл, если допущено не более 1 ошибки).

Задане **13** оценивается максимально  **8 баллами** за каждое верно выполненное задание (по 1 баллу за каждую правильно написанную формулу или класс).

Задане **14** оценивается максимально  **3 баллами**

Для получения отметки **«3»** необходимо набрать от **12 до 16 баллов**.

Для получения отметки **«4»** необходимо набрать **17 - 21 балл.**

Для получения отметки **«5»** необходимо набрать **22 – 24 балла**.

**МБОУ Волошинская СОШ**

**Итоговая контрольная работа за курс химии 10 класса**

**учени*ка(цы)* \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(Ф.И.)**

**1.** В органических соединениях валентность углерода, кислорода и водорода равны соответственно:

а) 2, 4, 1 б) 4, 1, 2 в) 4, 2, 1 г) 6, 1, 2

2. Углеводород CH2 = CH – CH = CH2 относят к гомологическому ряду, название к**о**торого

1. алкан б) алкадиен в) алкен г) алкин

**3.** Формула этиленового углеводорода, содержащего 7 атомов углерода:

А. С7H10 Б. С7H12 В. С7H14 Г. С7H16

**4.** Гомологом этана является вещество, формула которого:

а). СН3—СН2—СН3 б). СН≡С—СН3 в). СН2=СН—СН3 г). СН3СООН

**5.** Изомером углеводорода, имеющего формулу СН2=СН—СН2—СН2—СН3, является вещество с формулой:

а). СН3—СН=СН—СН2—СН3 б) СН3—СН=СН2 в). СН2=СН2 г). СН2—СН2—СН2—СН3

**6.** Для алканов характерна реакция:

а) присоединения Н2  б) хлорирования на свету

в) обесцвечивания раствора KMnO4 г) полимеризации

**6.** Метанол реагирует с: а) натрием б) водой в) водородом г) метаном

7. Объем кислорода, необходимый для сгорания 4 л этана:

А. 2 л Б. 14 л 5 л Г. 10 л

**8.** При взаимодействии этена (этилена) с хлором образуется органическое вещество

а) этаналь б) дихлорэтан в) уксусная кислота г) этиленгликоль

**9.** Уравнение химической реакции: С20Н42  → C10H22 + С10H20

а) перегонки б) риформинга в) дегидрировани г) крекинга

**10.** Природным полимером является:

а) Полиэтилен б) Стирол В) Белок г) Глицин

**11.** Качественной реакцией на глицерин является

а) реакция «серебряного зеркала» в) изменение цвета индикаторной бумаги

б) реакция с Cu(OH)2 г) реакция обесцвечивания раствора брома

|  |  |
| --- | --- |
| **12.** Установите соответствие между названием вещества и классом (группой) органических соединений, к которому(-ой) оно принадлежит.           А) С5Н10О5                                                           1) алкины           Б) С5Н8                                                                   2) арены           В) С8Н10                                                             3) углеводы           Г) С4Н10О                                            4) простые эфиры                                                                          5) многоатомные спирты | |
|  | **13.** Напишите структурные формулы и укажите, к какому классу органических соединений относятся следующие вещества:  А. 2,4-диметил-3,4,5-трихлоргептен-1 Б. 5,5-диметил-3-пропилгексаналь  В. гептадиен-1,4 Г. 2,6-диметилфенол  **14.** Из 13,44 л ацетилена получили 12 г бензола (н.у.). Сколько процентов это составляет от теоретически возможного выхода? | |