**Проверочная работа «Ацетилен. Алкины».**

**I вариант**

**Часть 1** *Тестовые задания с выбором ответа*

**1** (3 балла). К гомологическому ряду алкинов относится:

А. Метан. Б. Бутан. В. Пропин. Г. Этен.

**2** (3 балла). Название вещества, формула которого СН = С – СН2 – СН3:

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

**3** (3 балла). Название последующего гомолога вещества, формула которого СН3 – С = С – СН3:

А. Пентин-1. Б. Пентин-2. В. Бутин-1. Г. Пентен-2.

**4** (3 балла). Формула углеводорода с относительной молекулярной массой 54:

А. С4Н10. Б. С4Н6. В. С4Н8. Г. С3Н8.

**5** (3 балла). Вещество, из которого можно получить ацетилен в одну стадию:

А. Карбонат кальция. В. Карбид кальция.

Б. Ацетат натрия. Г. Карбид алюминия.

**6** (3 балла). Формула вещества, для которого невозможна реакция присоединения:

А. С2Н4. Б. С2Н2. В. С3Н4. Г. С4Н10.

**7** (3 балла). Вещество, обесцвечивающее раствор перманганата калия:

А. Этан. Б. Метан. В. Бутин-1. Г. Бутан.

**8** (3 балла). Продукт реакции гидратации ацетилена:

А. Этиловый спирт. В. Уксусный альдегид.

Б. Этиленгликоль. Г.Уксусная кислота.

**9** (3 балла). Правой части схемы уравнения

 … СНВr = СНВr

соответствует левая часть:

А. СН = СН + НВr. В. СН =СН + Вr2.

Б. СН2 = СН2 + НВr. Г. СН2 = СН2 + Вr2.

**10** (3 балла). Вещество Х в схеме превращений

 СаС2 + H2O Х + H2, Ni С2Н4:

А. Оксид кальция. В. Ацетилен.

Б. Метан. Г. Этан.

**Часть 2** *Задания со свободным ответом*

**Проверочная работа «Ацетилен. Алкины».**

**II вариант**

**Часть 1** *Тестовые задания с выбором ответа*

**1** (3 балла). Формула бутина-2:

А. СН = С – СН2 – СН3. В. СН3 –С = С – СН3.

Б. СН3 – С = СН. Г. СН3 – С = С – СН2 – СН3.

**2** (3 балла). Первый член гомологического ряда алкинов:

А. Метан. В. Этин. Б. Пропин. Г. Этен.

**3** (3 балла). Изомером пентина-1 является:

А. Пентен-1. В. 2-Метилбутан.

Б. 3-Метилбутин-1. Г. 3-Метилпентин-1.

**4** (3 балла). Связь между атомами углерода в молекуле ацетилена:

А. Одинарная. В. Тройная.

Б. Двойная. Г. Полуторная.

**5** (3 балла). Формула вещества, для которого характерна реакция гидрирования:

А. С3Н8. Б. С3Н4. В. С2Н6. Г. С4Н10.

**6** (3 балла). Способ получения бутина-1.

А. Дегидрирование бутена-1. В. Хлорирование метана.

Б. Дегидрирование пропана. Г. Гидратация бутена-1.

**7** (3 балла). Сырье для промышленного получения поливинилхлорида:

А. Ацетилен. В. Хлорэтан.

Б. Этилен. Г. Бутадиен-1,3.

**8** (3 балла). Бромная вода обесцвечивается при пропускании через нее вещества, формула которого:

А. С2Н6. В. С3Н4.

Б. С3Н8. Г. С4Н10.

**9** (3 балла). Катализатор в реакции Кучерова:

А. Серная кислота. В. Хлорида алюминия.

Б. Сульфат ртути (II). Г. Платина.

**10** (3 балла). Формула углеводорода, при полном сгорании 1 моль которого образуются 4 моль оксида углерода (IV) и 3 моль воды:

А. С4Н8. Б. С4Н10. В. С2Н6. Г. С4Н6.

**Часть 2** *Задания со свободным ответом*

**11** (4 балла). Какую окраску и маркировку имеют стальные баллоны, используемые для хранения метана и ацетилена?

**12**(8 баллов). Выведите формулу углеводорода, 2,24л которого (н.у.) имеют массу 4г.

**13** (8 баллов). Составьте уравнения реакций по приведенной схеме:

карбонат кальция 1 карбид кальция 2 ацетилен.

Укажите условия их осуществления.

**11** (4 балла). Перечислите виды сырья, используемого для получения ацетилена в промышленности и лаборатории.

**12**(8 баллов). Выведите молекулярную формулу углеводорода, 4,48л которого (н.у.) имеют массу 3,2г.

**13** (8 баллов). Составьте уравнения реакций по приведенной схеме:

 метан 1 ацетилен 2 этаналь.

Укажите условия их осуществления.