**Контрольная работа по теме:**

 **«ОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА»**

**Вариант 1.**

1. Органическим веществом является: Вода. 2. Гидроксид натрия. 3. Глюкоза. 4. Серная кислота.
2. Общая формула предельных углеводородов: 1.CnH2n. 2. Cn H2n-2 3. Cn H2n+2 4. Cn H2n+1
3. Формула ацетиленового углеводорода, содержащего 5 атомов углерода: 1. C5H8. 2. C5H10. 3. C5H12. 4. C5H14.
4. Гомологом метана является вещество, формула которого:

1. СН3 – СН2 – СН3. 2. СН2= СН – СН3.

3. СН ≡ С – СН3. 4. СН3СООН.

 **5.** Формула альдегида:

 1. СН3С Б. СН3 – СООН.

 2. СН3 – СН2ОН. Г. НСООСН3

 **6.** Объём углекислого газа, образовавшегося при сгорании 2 л пропана:

 1. 2 л. 2. 4 л . 2. 6 л. 2. 8 л.

 **7.** Ацетилен не взаимодействует с веществом, формула которого:

 1. C3H8. 2. Br2.

3. H2O.

4. H2.

 **8.** Для ацетилена характерной является реакция:

1. Дегидратации 2. Дегидрирования. 3. Гидратации. 4. Диссоциации.

 **9.** Свойство, не характерное для глюкозы:

 1. Проводит электрический ток в растворе.

 2. Сладкая на вкус.

 3. Хорошо растворима в воде.

 4. Является твёрдым веществом.

 **10.** Установите соответствие.

  *Класс соединения:*

 1.Одноатомные спирты.

 2. Карбоновые кислоты.

 3. Альдегиды.

 4. Предельные углеводороды.

*Формула*: 1. СН3 – СН 2. СН3 – СН2 – ОН 3. С6Н12О6 4. С5Н12ОН

 **11.** Для вещества с формулой СН2 = СН – СН2 – СН3 напишите структурные формулы:

1) одного гомолога;

2) одного изомера.

 **12.** Дополните фразу: «Гомологи – это …».

**Контрольная работа по теме «ОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА»**

**Вариант 2.**

1. Органическим веществом является: 1. Нашатырный спирт. 2. Карбонат кальция. 3. Метиловый спирт. 4. Карбид алюминия.
2. Общая формула ацетиленовых углеводородов: 1. CnH2n. 2. CnH2n-2 3. CnH2n+2 4. CnH2n+1.
3. Формула этилового углеводорода, содержащего 7 атомов углерода: 1. C7H10. 2. C7H12. 3. C7H14. 4. C7H16

1. Гомологом этана является вещество с формулой: 1. СН3 – СН2 – СН3. 2. СН2 = СН – СН3. 3. СН ≡ С – СН3. 4. СН3СООН.

**5.** Формула предельного одноатомного спирта:

 1. СН3С

 2. СН3 – СООН

 3. СН3 – СН2ОН

 4. НСООСН3

**6.** Объём кислорода, необходимый для сгорания 4 л этана: 1. 2 л. 2. 4 л . 3. 5 л. 4. 10 л.

1. Уксусная кислота не взаимодействует с веществом, формула которого: 1. Cu. 2. CuO. 3. Cu(OH)2. 4. C2H5OH.
2. Для метана характерной является реакция: 1. Дегидратации. 2. Замещения. 3. Присоединения. 4. Этерификации.

 **9.** Свойство, характерное для крахмала: 1. В горячей воде образует коллоидный раствор. 2. Имеет сладкий вкус. 3. Имеет синий цвет 4. Растворяется в воде.

 **10.** Установите соответствие.

**Класс соединения:** 1. Одноатомные спирты. 2. Карбоновые кислоты. 3. Альдегиды. 4. Предельные углеводороды.

**Формула**: 1. С2Н5 – С 2. С2Н5  3. С3Н7С 4. С2Н2  5. С4Н10.

 **11.** Для вещества с формулой СН2 = СН – СН2 – СН2 – CH3 напишите структурные формулы: а) одного гомолога; б) одного изомера.

 **12.** Дополните фразу: «Одноатомные спирты – это …».