**Демоверсия для проведения промежуточной аттестации по химии в 10 классе.**

**Часть 1**

**Часть 1 включает 15 заданий. К каждому дается 4 варианта ответа, из которых только один правильный.**

1. Укажите общую формулу циклопарафинов.

1. CnH2n

2. CnH2n+2

3. CnH2n-6

4. CnH2n-2

2. Даны структурные формулы веществ:

СН3-СН2-ОН, СН3-О-СН3,

СН3-СН3, СН3-С(О)-Н,

СН3-СН (ОН)-СН3,

(СН3)2СН(ОН)СН3.

Сколько среди них изомеров?

1. 4

2. 7

3. 2

4. 3

3. С каким из веществ реагирует бензол?

1. с водой

2. с бромной водой

3. с бромом

4. с соляной кислотой

4. Какой углеводород отвечает общей формуле CnH2n?

1. СН3-СН(СН3)-СН=СН-СН=СН2

2. СН3-СН(СН3)-СН=СН2

3. СН3-С(СН3)2-СН2-СН3

4. СН3-СН2-СН2-СН3

5. Какому классу соединений соответствует функциональная группа –ОН?

1. спиртов

2. карбоновых кислот

3. альдегидов

4. жиров

6. Что образуется в результате гидролиза сахарозы?

1. глюкоза

2. глюкоза и фруктоза

3. фруктоза и галактоза

4. галактоза и глюкоза

7. Какое соединение можно восстановить водородом?

1. СН3СООН

2. СН3-С(О)-Н

3. СН3-СН2-ОН

4. СН3-ОН

8. Укажите название вещества, формула которого

СН3-СН(СН3)-СН(СН3)-СН(СН3)-СН2(СН3).

1. 1,2,3,4- тетраметилпентан

2. 2,3,4,5- триметалпентан

3. 2,3,4- триметилгексан

4. 1,2,3,4- триметилгексан

9. Что получают при окислении этаналя аммиачным раствором оксида серебра?

1. уксусную кислоту

2. этиленгликоль

2. этиловый спирт

4. муравьиную кислоту.

10. Какие реакции наиболее характерны для алканов?

1. замещения

2. присоединения

3. разложения

4. окисления.

10. С чем взаимодействует гидроксид меди (II)?

1. метанолом

2. этиленгликолем

3. пропанолом

4. водой

11. Что образуется при взаимодействии карбоновых кислот со спиртами?

1. соли

2. простые эфиры

3. сложные эфиры

4. альдегиды.

12. Установите соответствие между названием вещества и формулой его гомолога.

**Название вещества Формула гомолога**

А) 2-метилпропан 1) С6Н5СН3

Б) бензол 2) С5Н9С2Н5

В) 2-хлорпентан 3) СН3СН(СН3)СН2СН2СН3

Г) метилциклопентан 4) СН3СН(Cl)СН2

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **А** | **Б** | **В** | **Г** |
|  |  |  |  |

13. Объем (н.у.) углекислого газа, который образуется при горении 25 л (н.у.) метана в кислороде , равен\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ л. (Запишите число с точностью до десятых)

14.Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

СН3СНО Н2, Ni, t X1 HBr X2 этилен CH3CHO Ag2O, NH3 X3