**Итоговая работа по химии 10 класс.**

***К каждому заданию даны несколько ответов, из которых только один верный. Выберите верный ответ.***

1.Название углеводорода, формула которого СН3- С ≡ С-СН3 по систематической номенклатуре:

1) пропан;  2) бутин-1; 3) пропин; 4) бутин-2

2. Гомологами являются:

1) С2Н6и С2Н4  2) С3Н8и С5Н12 3) С4Н8 и С7Н16 4) СН4  иС6Н10

3. К соединениям, имеющим общую формулу СnH2n, относится

1. бензол; 2) гексен; 3) гексан; 4) гексин.

4.Подсолнечное, льняное, хлопковое масла относятся к классу:

1) углеводы; 2) жиры; 3) белки; 4) фенолы

5. Пропаналь принадлежит к гомологическому ряду:

1) фенолы; 2) сахариды; 3) амины; 4) альдегиды

6.     Реакции, в ходе которых от молекулы вещества отщепляется водород, называют реакциями:

1) Дегидрирования; 2) Дегалогенирования

3) Дегидрогалогенирования 4) Дегидратация

7.Реакцию «серебряного зеркала» дает:

1) уксусный альдегид ; 2) фенол; 3) глицерин; 4) бензол

8.  Полимер состава (−СН2−СН2−)n  получен из:

1) этина; 2) этана; 3) бутана; 4) этилена.

1. Установите соответствие между реагентами и типом реакции.

***Реагенты Тип реакции***

1) С2Н4+ Н2О а) галогенирование

2) С2Н2+ Н2 б) гидратация

3) С2Н4 + НCI в) гидрирование

4) С2Н4+ Cl2 г) гидрогалогенирование

д) синтез Вюрца.

***Задание со свободным ответом***

Масса этанола , полученная в результате взаимодействия 4,4 г этаналя с водородом равна \_\_\_\_\_\_\_г (запишите число с точностью до десятых).