**Итоговая контрольная работа по органической химии**

1. Общая формула алкенов:

1) Сn H2n 2) CnH2n-2 3) CnH2n+2 4) CnH2n-6

2. Название вещества, формула которого СН3─СН2─СН(СН3)─СН(СН3)─СОН

1) 2,3-диметилбутаналь 2) пентаналь 3) 2,3-диметилпентаналь 4) 3,4-диметилпентаналь

3. Вид гибридизации электронных орбиталей атома углерода, обозначенного звездочкой в веществе, формула которого СН3─С∗Н2ОН

1) sp3 2) sp 3) sp2 4) не гибридизирован

4. Число π-связей в молекуле пропина равно

1) 1 2) 3 3) 2 4) 4

5. Гомологом уксусной кислоты является кислота

1) хлоруксусная 2) олеиновая 3) муравьиная 4) бензойная

6. Изомерами являются:

1) пентан и пентадиен 2) этан и ацетилен 3) уксусная кислота и метилформиат 4) этанол и этаналь

7. Окраска смеси глюкозы с гидроксидом меди (ΙΙ) (при нагревании):

1) голубая 2) красная 3) синяя 4) фиолетовая

8. Бутадиен-1,3 из этанола можно получить при помощи реакции

1) Вюрца 2) Кучерова 3) Зинина 4) Лебедева

9. Какие вещества можно использовать для последовательного осуществления следующих превращений СН3СОН → СН3СООН → СН3СООК

1) O2, К 2) HСl, КОН 3) Сu и t , КОН 4) HСl, КОН

10. Объём этана, необходимый для получения 4 л углекислого газа

1) 2л 2) 10 л 3) 4 л 4) 6 л

11. Установите соответствие между молекулярной формулой органического вещества и классом, к которому оно относится

А) С 12Н22О11 1) альдегиды

Б) С3Н8О3 2) карбоновые кислоты

В) С4Н8О 3) многоатомные спирты

Г) С18Н36О2 4) углеводы

 5) одноатомные спирты

12. С аминоуксусной кислотой может реагировать

1) сульфат натрия 2) хлороводород 3) метан 4) этанол 5) анилин 6) гидроксид калия

13. И для этилена, и для ацетилена характерны

1) взаимодействие с оксидом меди (ΙΙ)

2) наличие σ- и π-связей в молекулах

3) sp2-гибридизация атомов углерода в молекулах

4) реакция гидрирования

5) горение на воздухе

6) реакции замещения

14. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения по схеме

СН4→ С2Н2 → СН3СОН → С2Н5ОН → С2Н5Сl→ С4Н10

15. Молекулярная формула углеводорода, массовая доля водорода в котором 15,79 %, а относительная плотность паров по воздуху 3, 93 \_\_\_\_\_\_\_\_

Решённую контрольную работу присылать на почту chalovamasha@yandex.ru