***Демоверсия промежуточной аттестации по химии 10 класс***

**Часть А Выбор одного правильного ответа( 1 балл)**

**1Общая формула алканов, (алкенов, алкинов, алкадиенов, аренов):**

1)CnH2n+2 2) CnH2n-2 3) CnH2n 4) CnH2-6

2.**В молекуле этана(этена, этина) между атомами углерода связь**:

1)одинарная 2) двойная 3)тройная

**3. Форма молекулы ацетилена(этилена, этана):**

1)плоская 2)тетраэдр 3)линейная

4. **В молекуле алканов атомы углерода находятся в состоянии гибридизации:**

1) SP 2)SP2 3) SP3 4)SP4

5.. **Функциональная группа –NH2 содержится в молекулах:**

1) альдегидов 2) спиртов 3) кетонов 4)аминов

6. **Реакция внутримолекулярной дегидратации спиртов приводит к образованию:**

1) карбоновых кислот 2) сложных эфиров

3) простых эфиров 4)спиртов

7. **Уксусная кислота может реагировать с**

1) карбонатом калия

2) муравьиной кислотой

3) серебром

4) оксидом серы (IV)

8.***Гомологом пропана является***

 1) C2H4 3) C6H6

 2) C2H6 4) C3H8

9. ***Продуктом реакции гидратации ацетилена является:***

1)этаналь 2) этанол 3)этан 4) этановая кислота

10 **Основным источником метана для процессов органического синтеза является:**

1) каменный уголь 2) нефть 3)  попутный нефтяной газ 4)природный газ

11. **Явление существования веществ одного состава, но разного строения называется**:

1) гибридизацией 2) аналогией 3) изомерией 4)  гомологией

***11.Какое из веществ вступает в реакцию "серебряного зеркала"?***

1) метанол 2)   этаналь 3)пропанон 4) метан

12.. **Превращение бутана в бутен относится к реакции**

1) полимеризации 2) дегидрирования

3) дегидратации 4) изомеризации

13. ***.Валентность углерода в органических веществах равна:***

 1) 4 2) 5 3) 2 4)3

14.**Даны вещества: фенол, этанол, уксусная кислота**

**Какими реактивами можно определить каждое вещество?**

1) лакмус, гидроксид меди(II)

2). фенолфталеин, хлоридом железа(III)

3) лакмус, хлоридом железа(III)

4). гидроксид меди(II), хлоридом железа(III)

***Часть б***

15. **Составить формулу: (3балла)**

а) 2,3-диметилбутен-1

б) 2-метилпропанол-1

в) хлоруксусная кислота

16. Написать уравнения реакций:

А)этана с хлором

Б) этена с хлором

В) этанола с хлороводородом

Г)этаналя с водородом

Д) пропаналя с гидроксидом меди

Е)ацетилена с водой

***Часть С***

**16.**Осуществить цепочку превращений указав условия реакций: (5 баллов)

а)AI4C3→CH4→CH3CI→C2H6→C2H5OH→C2Н4

17. ***Выведите молекулярную формулу предельного амина, в котором массовые доли углерода, водорода и азота соответственно равны 65,75%, 15,07% и 19,18%.***