**Промежуточная аттестация по химии, 10 класс.**

**Дата проведения: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ ФИ: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Вариант 1**

Часть А. (при выполнении заданий А1 – А9 выберите из нескольких вариантов ответа один верный)

**А 1.**   Гомологом формальдегида является

    1)  пропаналь;    2)  этилацетат;     3)  пропанол;     4)  этанол.

**А 2.**   Продуктом гидратации ацетилена является

      1)  этанол;           2)  этилен;           3)  этаналь;          4)  уксусная кислота.

**А 3.**   При окислении пропанола-1  образуется

      1)  пропилен;          2)  пропанон;          3)  пропаналь;        4)  пропан.

**А 4.**   Ацетальдегид реагирует с

       1)  Br2(вода);        2) Cu(OH)2;         3) KOH;        4) Na.

**А 5.**   Глюкоза реагирует с

1. Cu(OH)2;
2. Br2(вода);
3. NaOH;
4. CuO.

**А 6**.   Бензол из ацетилена в одну стадию можно получить реакцией

1)  дегидрирования;

2)  тримеризации;

3)  гидрирования;

4)  гидратации.

 **А 7.**   Анилин реагирует с

       1)  этиловым спиртом;                  2)  соляной кислотой;

       3)  карбонатом натрия;                 4)  гидроксидом калия.

 **А 8.**В схеме пре­вра­ще­ний

**этен ⇒ Х ⇒ этаналь** веществом Х является:

 1) HCHO;

2) CH3−O−CH3;

3) C2H5OH;

4) C2H6.

**А 9.**Основным компонентом природного газа является

       1) С2Н6;       2) С2Н2;3) СН4;         4) С6Н6.

**А 10.** Установите соответствие между названием соединения и его принадлежностью к   определенному классу органических веществ.

        **НАЗВАНИЕ СОЕДИНЕНИЯ**                 **КЛАСС ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ**

        А)  этанол                                                 1)  галогенопроизводные углеводородов

        Б)  анилин                                                 2)  амины

        В)  этилформиат                                      3)  карбонильные соединения

        Г)  дихлорметан                                       4)  спирты

                                                                          5)  сложные эфиры

 6)  простые эфиры

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

**А 11.**Установите соответствие между названиями двух веществ и реактивом,  с помощью  которого можно различить эти вещества.

**НАЗВАНИЯ ВЕЩЕСТВ                                        РЕАКТИВ**

       А)  этанол и фенол (р-р)                                        1)  КMnO4 (р-р)

       Б)  крахмал и сахароза                                           2)  ZnO

       В)  пропанол-2 и глицерин                                    3)  Br2 (водн.)

       Г)  анилин и бензол                                                4)  Cu(OH)2

                                                                                        5)  I2 (р-р)

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

**А 12.**Углеводороды ряда ацетилена будут реагировать с:

        1)  C3H8         2)  KMnO4        3)  Br2        4)  HCOH        5)  H2       6)  СH4

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|   |   |   |

**А 13.   Фенол взаимодействует с растворами:**

        1)  КOH     2)  FeCl3     3)  H2SO4     4)  Br2(p-p)     5)  [Ag(NH3)2]OH     6)  Na2CO3

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|   |   |   |

  **Часть В.**

**В 1.** Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения. При написании уравнений реакций используйте структурные формулы органических веществ.
 С акт

 Х С6Н6 С6Н5СН3 С6Н5СООН С6Н5СООNa С6Н6

**В 2.** Определите формулу углеводорода, массовая доля углерода в котором составляет 75%. Относительная плотность этого вещества по кислороду равна 0,5.