**|Альдегиды и карбоновые кислоты**

**Вариант 1**

**1. Качественная реакция на альдегиды – это взаимодействие**

1) с аммиачным раствором оксида серебра

2) с серной кислотой

3) с гидроксидом кальция

4) с сероводородом

**2. Уксусная кислота может реагировать  с каждым из двух веществ:**

1) метанолом и серебром

2) гидроксидом меди (II) и метанолом

3) серебром и гидроксидом меди (II)

4) магнием и метанолом

**3. Этаналь не реагирует с**

1) гидроксидом меди (II)

2) аммиачным раствором оксида серебра

3) этанолом

4) водородом

**4. Вещество C17H35COONa – это**

1) сложный эфир

2) соль

3) спирт

4) кислота

**5. В результате взаимодействия ацетилена с водой в присутствии  солей двухвалентной ртути образуется**

1) СH3CHO 2) C2H5OH 3) C2H4

**6. Масса ацетальдегида, который может быть получен из ацетилена, объем которого при нормальных условиях равен 56 л, составляет:**

А) 87 г            В) 96 г            С) 110 г         D) 112 г          Е) 78 г

**7. К 280 г 8%-ного раствора ацетата натрия добавили 120 мл воды. Массовая доля ацетата натрия в растворе равна \_\_\_\_%..**

**8.Из этилена объемом 280 л (н. у.) получили этаналь массой 330 г. Рассчитайте массовую долю выхода продукта.**

**9. Олеиновая кислота может вступать в реакции с**

1) водородом

2) бромоводородом

3) этанолом

4) хлоридом калия

5) азотом

6) карбонатом натрия

**10. Выведите  молекулярную формулу органического вещества**,
 если известно, что ω(С)=48,65%, ω(О)=43,24%, ω(Н)=8,11%, а относительная плотность паров этого вещества по воздуху равна 2,55. Приведите структурные формулы всех возможных изомеров, принадлежащих к классам карбоновых кислот и сложных эфиров, и укажите их названия.

**11. Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Реагирующие вещества** | **Продукты взаимодействия** |  | а |
| А) CH3CHO+[O2]  | 1) – CH2 – C6H4OH |  | а |
| Б) CH3CHO+H2→ | 2) CH3COOH |  | а |
| В) CH3COOH+C2H5OH→ | 3) CH3CH3+H2O |  |  |
| Г) HCHO+C6H5OH→ | 4) CH3CH2OH |  |  |
|  | 5) CH3COOC2H5+H2O |  |  |
|  | 6) C2H5COOCH3+H2O |  |  |