**13.05 Итоговый тест по органической химии для 10 класса.**

**1 вариант**

**Часть А Выбрать правильный ответ**

**1. К алканам относится вещество, имеющее общую формулу**

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

**2. Изомером октана является**

1) 2–метил–3–этилпентан 2) 2,3–диметилпентан 3) 3–этилгептан 4) 3–метилоктан

**3. Структурная формула вещества 2 – метилпентен – 1 - это**

1) СН3 – СН(СН3) – СН2 – СН = СН2 3) СН3 – СН2 – СН2 – С(СН3) = СН2

2) СН2 = С(СН3) – СН2 – СН(СН3) – СН3 4) СН2 = С(СН3) – СН3

**4. Этин и ацетилен – это**

1) гомологи 2) изомеры 3) одно и то же вещество 4) разные вещества

**5. С каким из перечисленных веществ реагирует бензол**

1) NaOH 2) HNO3 3) CO2 4) CaO

**6. Изомером этанола является**

1) метанол 2) диэтиловый эфир 3) диметиловый эфир 4) этилацетат

**7. Название, несоответствующее реакции СН3 – СОН + Н2 → С2Н5ОН**

1) присоединение 2) гидрирование 3) гидратация 4) восстановление

**8. Реакция образования сложных эфиров называется**

1) крекинг 2) этерификация 3) дегидратация 4) поликонденсация

**9. Оцените правильность суждений.**

А. И этан, и этилен могут реагировать с бромом..

Б. И этанол, и фенол могут реагировать с раствором гидроксида натрия.

1) верно только А 2) верно только Б 3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

**10. Формула ацетальдегида**

1) СН3ОН 2) СН3СООН 3) НСОН 4) СН3СОН

**Часть В (Задания на соотнесение)**

**11. Установите соответствие между исходными веществами и продуктом реакции**

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА ОСНОВНОЙ ПРОДУКТ РЕАКЦИИ

А) CH2 = CH – CH3 + НBr → 1) CH2Br – CH2 – CH3

Б) C2H5Br + NaOH(спирт.р.) → 2) CH3 – CHBr – CH3

B) CH3Br + 2Na → 3) CH2Br – CH2Br

Г) C2H4 + Br2 → 4) CHBr2 – CH3

5) C2H4

6) C2H6

**12. Установите соответствие между типом реакции и исходными веществами**

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА ТИП РЕАКЦИИ

А) С6Н6 + Br2 → (в присутствии FeBr3) 1) реакция замещения

Б) C4H10 + Br2 → 2) реакция присоединения

В) C3H8 → 3) реакция окисления

Г) C2H4 + Н2O → 4) реакция дегидрирования

**13. Установите соответствие между формулой вещества и классом, к которому оно относится.**

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА КЛАСС СОЕДИНЕНИЙ

А) С2Н5ОН 1) арены

Б) С6Н6 2) алкины

В) НСОН 3) одноатомные спирты

Г) СН2ОН—СН2ОН 4) многоатомные спирты

5) альдегиды

6) карбоновые кислоты

**14. Установите соответствие между названием вещества и реактивом, с помощью которого его можно обнаружить.**

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА РЕАКТИВ

А) фенол 1) Cu(OH)2

Б) этилен 2) HCl

В) формальдегид 3) CuO

Г) глицерин 4) Br2

5) CH4

**Часть С**

**15. Написать уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения**

метан → ацетилен → этаналь → уксусная кислота→ этиловый эфир уксусной кислоты

**Используйте только структурные формулы органических веществ.**

 **Форма контроля:** ваши решения должны быть **развёрнутыми** , присылайте их **строго 13.05.20** на проверку. Оценка «5»- все решения правильные; оценка «4»- допущены 2- 5 ошибок; оценка «3» - допущены 6-7 ошибок.

Урок 2. Искусственные и синтетические полимеры.

1.Посмотрите видеоматериал по ссылке в течение 6 минут <https://resh.edu.ru/subject/lesson/6095/main/150826/>

2. Используя видео и текст п. 22 учебника, составьте схемы классификации полимеров : а) по происхождению б) по строению, в) по отношению к нагреванию.

3. Напишите ответы на вопросы № 1- 3 на стр. 117 учебника.