

Домашнее задание по химии для групп 101, 102, 103 (с 15 по 20 июня по расписанию).

Изучить тему: «Пластмассы. Получение полимеров реакцией полимеризации и поликонденсации. Термопластичные и термореактивные пластмассы. Представители пластмасс».

Сделать конспект по данной теме. Продолжаем готовиться к экзамену по химии.

Предлагается для просмотра по данной теме видеоурок: <https://youtu.be/Ugh61X5gXyI>

Изучить тему: «Волокна, их классификация. Получение волокон. Отдельные представители химических волокон».

Сделать конспект по данной теме. Продолжаем готовиться к экзамену по химии.

Предлагаются для просмотра по данной теме видеоуроки: <https://youtu.be/D4GjrRPsOFI>, <https://youtu.be/mVIEgGy2AgY>

Выполнить итоговую контрольную работу из 14 заданий (выбрать один из 2-х вариантов) и выслать на электронную почту преподавателя: polykova-2010@mail.ru

Итоговая контрольная работа по органической химии

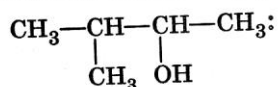
В а р и а н т 1

ЧАСТЬ А. Тестовые задания с выбором ответа
и на соотнесение

1 ✓ (2 балла). Общая формула алканов:

А. C_nH_{2n} . Б. C_nH_{2n+1} . В. C_nH_{2n+2} . Г. C_nH_{2n-2} .

2 ✓ (2 балла). Название вещества, формула которого:



А. Бутанол-2.

В. 2-Метилбутанол-3.

Б. Пентанол-2.

Г. 3-Метилбутанол-2.

3 (2 балла). Вид гибридизации электронных орбиталей атома углерода, обозначенного звездочкой в веществе, формула которого $\text{CH}_3 - \overset{*}{\text{C}} \equiv \text{CH}$:

А. sp^3 . Б. sp^2 . В. sp . Г. Не гибридизирован.

4 (2 балла). Для вещества, изомерного одноосновным карбоновым кислотам, одним из продуктов щелочного гидролиза является:

А. Альдегид.

В. Простой эфир.

Б. Спирт.

Г. Сложный эфир.

5 (2 балла). Продукт реакции 2-бромпропана со спиртовым раствором гидроксида калия:

А. Пропаналь.

В. Пропанол-2.

Б. Пропанол-1.

Г. Пропен.

6 (2 балла). Окраска смеси белка с гидроксидом меди (II) при нагревании:

А. Голубая.

В. Красная.

Б. Синяя.

Г. Фиолетовая.

7 (2 балла). Этан из хлорметана можно получить при помощи реакции:

А. Вюрца.

В. Кучерова.

Б. Зинина.

Г. Лебедева.

- 8 (2 балла). Для производства серебряных зеркал используют аммиачный раствор оксида серебра и раствор:

А. Глюкозы. В. Фруктозы.
Б. Сахарозы. Г. Этанол.

- 9 (2 балла). Веществом X в цепочке превращений
 $\text{этан} \longrightarrow \text{X} \longrightarrow \text{этанол}$

является:

А. Ацетилен. В. Пропан.
Б. Этилен. Г. Хлорметан.

- 10 (2 балла). Кислота, на нейтрализацию 23 г которой расходуется 0,5 моль гидроксида калия:

А. Масляная. В. Пропионовая.
Б. Муравьиная. Г. Уксусная.

- 11 (6 баллов). Установите соответствие.

Формула вещества:

I. CH_3CHO . II. C_2H_2 . III. CH_3OH .

Класс соединений:

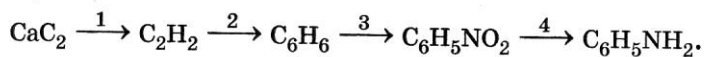
А. Алканы. В. Альдегиды.
Б. Алкины. Г. Одноатомные спирты.

Реагент для распознавания:

1. Бромная вода. 3. Оксид меди (II).
2. Гидроксид меди (II). 4. Хлорид железа (III).

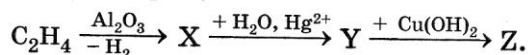
ЧАСТЬ Б. Задания со свободным ответом

- 12 (8 баллов). Составьте уравнения реакций по приведенной ниже схеме и укажите условия их осуществления:



Дайте название каждого вещества.

- 13 (6 баллов). Напишите формулы веществ X, Y, Z в цепочке превращений:



- 14 (4 балла). Составьте схему получения этанола из крахмала. Над стрелками переходов укажите условия осуществления реакций и формулы необходимых для этого веществ.