

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](mailto:polykova-2010@mail.ru)**

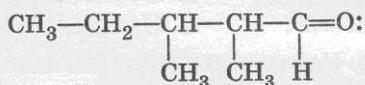
## Вариант 2

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. 2,3-Диметилбутанол.

Б. Пентаналь.

В. 2,3-Диметилпентаналь.

Г. 3,4-Диметилпентаналь.

- 3 (2 балла). Вид гибридизации электронных орбиталей атома углерода, обозначенного звездочкой в веществе, формула которого  $\text{CH}_3-\overset{*}{\text{CH}}_2\text{OH}$ :

А.  $sp^3$ . Б.  $sp^2$ . В.  $sp$ . Г. Не гибридирован.

- 4 (2 балла). Вещество, изомерное алкенам, но не обесцвечивающее бромную воду, относится к классу:

А. Алкинов.                          В. Аренов.

Б. Алкадиенов.                      Г. Циклоалканов.

- 5 (2 балла). Продукт реакции пропанола-2 с оксидом меди (II):

А. Пропаналь.                        В. Пропен.

Б. Пропанон.                         Г. Пропин.

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

А. Голубая.                         В. Красная.

Б. Синяя.                             Г. Фиолетовая.

- 7 (2 балла). Бутадиен-1,3 из этанола можно получить при помощи реакции:

А. Вюрца.                            В. Кучерова.

Б. Зинина.                            Г. Лебедева.

**8 (2 балла).** В спелых ягодах брусники и клюквы содержится кислота:

- А. Бензойная.      В. Муравьиная.  
Б. Лимонная.      Г. Уксусная.

**9 (2 балла).** Веществом X в цепочке превращений бензол  $\longrightarrow$  X  $\longrightarrow$  анилин является:

- А. Бромбензол.      В. Фенол.  
Б. Нитробензол.      Г. Бензальдегид.

**10 (2 балла).** Углеводород, 13 г которого способны присоединить 1 моль брома:

- А. Ацетилен.      В. Бутен-2.  
Б. Бутадиен-1,3.      Г. Пропин.

**11 (6 баллов).** Установите соответствие.

**Формула вещества:**

- I.  $\text{CH}_3\text{COOH}$ . II.  $\text{C}_2\text{H}_4$ . III.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ .

**Класс соединений:**

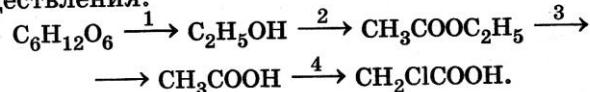
- A. Алкены.      B. Карбоновые кислоты  
B. Альдегиды.      Г. Фенолы.

**Реагент для распознавания:**

1. Лакмус.      3. Перманганат калия (р-р).  
2. Оксид меди (II).      4. Хлорид железа (III).

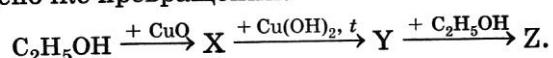
#### ЧАСТЬ Б. Задания со свободным ответом

**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 уксусной кислоты из метана. Над стрелками переходов укажите условия осуществления реакций и формулы необходимых для этого веществ.