**Дистанционное домашнее задание 3.**

**Тема: Фенолы.**

**Инструкция по выполнению дистанционного домашнего задания**

**Обучающиеся, дистанционно выполнив задание, сразу могут отправить результаты.**Адрес электронной почты: Пузикова Наталья Ивановна **nata\_puzikova@mail.ru**В теме письма обязательно указать фамилию студента и номер группы. Не высылайте задание частями! Для индивидуального общения необходимо использовать личные сообщения.

**Задание для самостоятельной работы.**

**1.Просмотреть предложенный видео урок. Можно использовать другие ролики по данной теме.** <https://www.youtube.com/watch?v=63Z0zdbkop4>

**2. Тест «Фенолы»**

**1. Формула вещества, относящегося к классу фенолов:**

А. C6H5CH3 Б. С2Н5ОН В. С6Н5ОН Г. С3Н5(ОН)3 **2.Функциональная группа фенолов:**

А. –СОН; Б. –СООН; В. –ОН; Г.-NH2.

**3. Продуктом реакции взаимодействия фенола с гидроксидом натрия является:**

А. Глицерат натрия Б. Циклогексан В. Фенолят натрия Г. Бензоат натрия

**4. Формула вещества с наиболее ярко выраженными кислотными свойствами:**

А. Н2О. Б. Н2СО3. В. С2Н5ОН. Г. С6Н5ОН.

**5. Фенол не взаимодействует с веществом:**

А. Натрием. Б. Гидроксидом калия. В. Азотной кислотой. Г. Углекислым газом.

**3. Осуществить превращения:**

Метан→этин→бензол→хлорбензол→фенол→фенолят натрия

**Критерии оценивания**: 90 – 100% выполнения от общего объема – «5», 76 – 89%----«4»,

55 -75%----«3». **3.Работу оформить в текстовом редакторе Word.**

**Ответы. Тесты. 1-в, 2-в, 3-в, 4-г, 5-г. Превращения.**

**1.2СН4→ С2 Н2+3Н2(кат.)**

**2.3С2Н2→С6Н6(кат.)**

**3.С6Н6+Сl2→C6H5Cl+HCl(кат.)**

**4.C6H5Cl+KOH→C6H5OH+KCl**

**5.C6H5OH+NaOH→C6H5ONa+H2O**