**Дистанционное домашнее задание 10.**

**Тема: Спирты.**

**Инструкция по выполнению
дистанционного домашнего задания.**

1. Выполните задания для самостоятельной работы.
2. **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!
3. Для индивидуального общения необходимо использовать личные сообщения.

***На выполнение работы отводится 45 минут.***

**Контрольная работа № 3 по теме «Спирты, фенолы».**

**Задания уровня А(1балл).**

**Выберите 1 номер правильного ответа.**

**А1.Определите общую формулу предельных одноатомных спиртов.**

 1.R –OH 2.R – COOH 3.R - COH

**А 2.Определите формулу этанола.**

1.C2H5OH 2.CH3OH 3.C3H7OH

**А 3.Глицерин – это**….

1.одноатомный спирт. 2.двухатомный спирт. 3.трехатомный спирт.

**А 4.Степень окисления углерода в метаноле равна :**

1.+1 2.-1 3.+2 4.- 2

**А5.Cu(OH)2 является реактивом на вещество:**

1.Глицерин 2.Фенол 3.Метанол

**А 6.Фенол может реагировать с каждым из 2 веществ.**

1.NaNO3 и HNO3 2.Na и HNO3 3.CuO и NaOH

**А 7.Фенол в водном растворе проявляет свойства**:

1.Сильной кислоты. 2.Слабой кислоты. 3.Сильного основания.

**А 8**. Фенолы отличаются от одноатомных предельных спиртов способностью реагировать с :

1.металлами. 2.щелочами. 3.галогеноводородами.

**А 9.Между собой могут взаимодействовать:**

1.глицерин и CuSO4 2.глицерин и Cu(OH)2 3.глицерин и вода.

**Задания уровня В( 2 балла).**

**В1.Расположите вещества в ряд по мере усиления их кислотных свойств:**

А) Фенол Б) 2,4,6- тринитрофенол В) Этанол

**В2.Выберите вещества, с которыми может реагировать глицерин**:

А) Хлороводород Б) гидроксид калия В) натрий Г) хлор

Д) азотная кислота Е) Этанол

**В3.Установите соответствие между названием вещества и его формулой.**

1.Этанол А) С5Н11ОН

2.Пентанол Б) С6Н5ОН

3.Глицерин В) С2Н5ОН

4.Фенол Г)С3Н5(ОН)3

**Задания уровня С (3 балла).**

**С1.Допишите уравнения реакций.**

1.СН3ОН + …..= СН3Cl + H2O

2.C6H5OH + NaOH = ….+ H2O

3.С2Н5ОН = С2Н4 + ….

**С2. Осуществите превращения:**

СН4­→ С2Н2→ С6Н6→С6Н5Cl→С6Н5ОН

Дайте названия веществам, указывайте условия течения реакций.

**Критерии оценивания**:

«5» --- 18-21 балл.

«4»--- 14- 17 баллов.

«3»--- 10- 13 баллов.

**3.Работу оформить в текстовом редакторе Word.**

К оформлению работы предъявляются следующие требования:

1. Работа представляется в ***электронном виде.*** Рекомендуемый формат файла - ***.rtf.*** Параметры страниц:
* верхнее и нижнее поля по 2,5 см;
* левое поле – 3 см;
* правое поле – 1,5 см
1. Параметры всех абзацев в тексте:
* выравнивание – по ширине;
* отступ первой строки – 1,25 см;
* межстрочный интервал – Полуторный;
* интервалы до и после абзаца –0.
1. В тексте могут иметься:
* гиперссылки;
* сноски, примечания;
* маркированные и нумерованные списки;
* гарнитура шрифта текста – Times New Roman, размер шрифта – 14 пт.
1. Текст не должен содержать орфографических ошибок.
2. Правая граница текста должна быть выровнена за счет переноса слов и выравнивания текста по ширине.