**Итоговая контрольная работа по химии 10 класс**

**Вариант 1.**

Задание 1 (10 баллов). Определите классы соединений, дайте названия веществ, формулы которых:

А. С2Н5СОН. Б. НСООН. В. С6Н12О6. Г. СН3ОН. Составьте одну формулу гомолога для любого из веществ.

Задание 2 (13 баллов). Закончите уравнения реакций, укажите условия их осуществления и назовите исходные вещества и продукты реакций:

А. СН3ОН + НСl→… Б. СН3ОН + СuO→… В. СН3СООН + NaОН→…

Задание 3(13 баллов). Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить превращения по схеме: СН4 →С2Н2→СН3СОН→СН3СООН→(СН3СОО)2Mg. Укажите условия осуществления реакций и названия всех веществ.

Задание 4 (5 баллов). Рассчитайте массу кислоты, полученной при нагревании 55 г 40-%-ного раствора этаналя с избытком Сu(ОН)2.

**Дополнительное задание.** В трех пробирках без этикеток находятся твердые белые вещества: хлорид натрия, сульфат натрия, нитрат аммония. Составьте план распознавания веществ, запишите уравнения химических реакций, с помощью которых можно доказать, в какой из пробирок находится каждое вещество.

**Вариант 2.**

Задание 1. (10 баллов). Определите классы соединений, дайте названия веществ, формулы которых:

А. СН 2 ОН-СН2ОН. Б. НСОН. В. С6Н5ОН. Г. СН3СООН.

Составьте одну формулу гомолога для любого из веществ.

Задание 2. (13 баллов). Закончите уравнения реакций, укажите условия их осуществления и назовите исходные вещества и продукты реакций:

А. СН3ОН + СН3СООН→… Б. С6Н5ОН+ Na ОН→… В. СН3СООН + Na2О→…

Задание 3. (13 баллов). Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить превращения по схеме: СН4 →СН3Сl→СН3ОН→НСОН→НСООН. Укажите условия осуществления реакций и названия всех веществ.

Задание 4. (5 баллов). Рассчитайте массу уксусной кислоты, затраченной на нейтрализацию 120 г 25-%-ного раствора гидроксида натрия.

**Дополнительное задание.** В трех пробирках без этикеток находятся твердые белые вещества: хлорид натрия, сульфат натрия, нитрат аммония. Составьте план распознавания веществ, запишите уравнения химических реакций, с помощью которых можно доказать, в какой из пробирок находится каждое вещество

**Критерии оценивания.**

В ходе выполнения работы набрано баллов 38- 41 балл (90-100%) – отметка «5».

В ходе выполнения работы набрано 29-37 баллов (70-89%) – отметка «4».

В ходе выполнения работы набрано 21-28 балла (50-69%) – отметка «3».

Дополнительное задание оценивается отдельной отметкой:

- каждое верно записанное уравнение реакции 1 балл

- верно выбранные реактивы – 1 балл;

- указаны признаки реакций 1 балл

Набрано 5 баллов – «5», 4 балла –«4», 3 балла – «3».