**Оценочные материалы по химии для учащихся 10 класса**

**Контрольная работа №1 по теме «Углеводороды» - 10 класс (базовый уровень)**

**1 вариант**

1 задание – 7 баллов

Составьте структурную формулу для вещества: (1 балл)

**2,3 – диметилпентан**

Укажите: а) к какому классу относится вещество – 1 балл;

 б) общую формулу класса – 1 балл;

 в) вид гибридизации – 1 балл;

 г) характерный тип химических реакций класса, подтвердить одним уравнением реакции с указанием условий протекания реакции – 3 балла.

2 задание – 21 балл

**С2Н2 → С2Н4 → С2Н6 → С2Н5 СL → С4Н10**

Укажите: а) назовите все вещества в цепочке – 5 баллов;

 б) укажите условия проведения реакций – 4 балла;

 в) укажите тип химической реакции – 4 балла;

 г) за каждое уравнение в молекулярной формуле – 1 балл;

 за каждое уравнение в структурной формуле – 2 балла.

3 задание – 6 баллов

При сгорании 2,1 г углеводорода образовался оксид углерода (IV) массой 6,6 г вода массой 2,7 г. Плотность паров данного вещества по водороду 28. Определить молекулярную формулу вещества.

Оценка: «5» 30-34 баллов;

 «4» 25-29 баллов;

 «3» 20-24 баллов;

 «2» 0-19 баллов.

**Контрольная работа №2**

**Тема «Кислородсодержащие органические соединения»**

**1 вариант.**

1. Напишите формулы двух гомологов и двух изомеров бутанола. Назовите вещества.

2. Составьте уравнения реакций, соответствующих схеме, определите типы реакций:

 метан → ацетилен → уксусный альдегид → уксусная кислота →ацетат магния

 углекислый газ

3. Что такое нитроглицерин? Как его получают и где он находит применение?

4. Вычислите массовую долю водорода в молекуле этаналя.

5. Составьте две формулы а) гомологов и б) изомеров масляной кислоты:

**СН3-СН2-СН2-СООН**

 Назовите эти вещества.