**ЧРОУ «Орловская православная гимназия»**

**Промежуточная аттестация**

**Примерная контрольная работа по химии**

**10 класс**

**Задание 1**

Для вещества, формула которого

H2C = CH – CH2 – CH3,

составьте структурные формулы двух изомеров и двух гомологов.

Назовите все вещества по м.н.

**Задание 2**

Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения по схеме:

CH4 CH3Br C2H6 C2H4 C2H5OH CH3C=O

H

Укажите типы реакций, условия их осуществления.

Дайте названия исходных веществ и продуктов реакции.

**Задание 3**

В трёх пронумерованных пробирках находятся растворы глицерина, глюкозы, формалина. Составьте план распознавания веществ. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно идентифицировать данные вещества.

**Задание 4**

Выведите молекулярную формулу углеводорода, массовая доля водорода в котором равна 25 %, а его относительная плотность по кислороду – 0, 5.