**Контрольная работа по теме «Введение в органическую химию»**

I вариант

***Уровень І***

1. Органическая химия – это химия

1) сероводородов 3) хлороводородов

2) углеводородов 4) фтороводородов

2. К органическим веществам не относятся:

1)углеводы, липиды; 3) аминокислоты, нуклеиновые кислоты;

2)белки, жиры; 4) минеральные соли, кислоты, основания.

3. Изомерами, отличающимися положением двойной связи, являются:

1) CH2 = CH – CH2 – CH2 – CH3 и CH3 – CH – CH = CH2

 CH3

2) CH3 – C = CH – СH3 и CH3 – CH = CH – CH2 – CH3

 CH3

3) CH3 – CH = CH – CH2 – CH3 и CH3 – CH2 – CH = CH – CH3

4) CH3 – CH = CH – CH2 – CH3 и CH3 – CH2 – CH2 – CH = CH2

4. Автором теории химического строения органических веществ является:

1) Ф. Ф. Кекуле 3) А. М. Бутлеров

2) Ф. Вёлер 4) Я. Берцелиус

5. Изомерия углеводородного скелета обусловлена:

1) различным порядком связи между атомами углеводорода

2) различным положением краткой связи

3) различным положением атомов в молекулах веществ, принадлежащих к разным классам

6. Какие органические реакции наиболее важны для жизни на Земле?

1) фотосинтез 3) ароматизация нефти

2) синтез белков 4) брожение углеводов

***Уровень ІІ***

1. Выпишите формулы углеводородов из нижеприведенных соединений:

СН3Сl, C2H2, C2H4, C20H42, CH2Cl2, C2H4, CHCl3, CH3OH, C6H6, C8H8,C6H12O6.

2. Приведите примеры известных вам органических соединений.

3.Напишите , опираясь на общие формулы оединений, приведенные в табл.6, молекулярные формулы представителей алканов и алкадиенов на примере соединения с 8-ю атомами углерода.

***Уровень ІІІ***

 На примере горения топлива(горения метана) и фотосинтеза напишите уравнения реакций, показывающих единство и превращение друг в друга органических и неорганических веществ.