Контрольная работа 9класс

Вариант 1.

**1.**Укажите, какие из перечисленных соединений являются органическими: Na2CO3, C3H8, C2H5CI, C2H4, CO2, NaHCO3, CH3COOH, H2S, C2H2, C2H5OH? Какой тип хим. связи присущ данным соединениям?

**2**.Напишите структурные формулы веществ. Найдите изомеры

а) 2,3-диметилбутана

б) 2-метил-4,4-дихлоргексан

в) 2,3,3-триметил-4-этилгептан

г) 2,2,3-триметилпропан

**3**. Напишите уравнения реакций

а) Неполного окисления метана

б) Изомеризации пентана

в) две стадии хлорирования бутана

г) получения пропана из этана

д) получения метана в лаборатории

е) нитрование этана

**4**.При полном сгорании углеводорода в кислороде образовалась 0,27 г воды и 0,88 г оксида углерода (IV) . Относительная плотность этого углеводорода по кислороду равна 1,69. Найти молекулярную формулу углеводорода.

**5.**Осуществить цепочку превращений. Назвать продукты реакций.

?→ СН4 → СO2→ C6H12O6→ CO2 → CO

Контрольная работа 1

Вариант 2.

**1**.Укажите, какие из перечисленных соединений являются органическими: НNO3, C6H6, C3H7OH, H2CO3, C6H12O6, CO, SO2. HCOOH, C2H4, CH3-CH2-COOH?

Какой тип хим. связи присущ данным соединениям?

**2**.Напишите структурные формулы веществ. Найдите изомеры.

а) 2,3,4-триметилоктан

б) 2-метил-3,4-дихлоргексан

в) 2,3-диметил-3-этилгептан

г) 2,2-диметилбутан

**3**. Напишите уравнения реакций

а) полного горения этана

б) две стадии хлорирования пентана

в) изомеризации гексана

г) бромирования циклопропана

д) получения бутана из пропана

е) нитрование пропана

4. При полном сгорании углеводорода в кислороде образовалось 0,22 г. оксида углерода (IV) и 0,09 г. воды. Относительная плотность этого углеводорода по воздуху равна 1,45 . Найти молекулярную формулу углеводорода.

**5**.Осуществить цепочку превращений. Назвать продукты реакций.

C2H4 →C2H6 → C2H4 → CO →CO2→CxHyOz (органическое вещество)