Контрольная работа 1

Введение в органическую химию. Алканы

Вариант 2

1. Установите соответствие:

А)Zn 1) ковалентная неполярная связь

Б)CH3  2) металлическая связь

В)CH4 3) ионная связь

Г)N2 4)ковалентная полярная

1. Составьте электронные конфигурации и электронно-графические схемы атомов углерода и фтора.
2. Для вещества Н3С-СН2-СН-СН2-СН3

СН3

составьте формулы двух изомеров и одного гомолога. Назовите все вещества.

1. Составьте уравнения реакций, назовите продукты реакций, укажите типы реакций и условия их протекания:

А) крекинг бутана

Б) хлорирование (3 моль) метана

В) изомеризация пентана

Г) полное окисление этана

5. Определите молекулярную формулу алкана, молярная масса которого 86 г/моль. Какой объем воздуха необходим для сгорания 17,2 г данного алкана (н.у.), если объемная доля кислорода в воздухе 21%.

Контрольная работа 1

Введение в органическую химию. Алканы

Вариант 1

1. Установите соответствие:

А)KF 1) ковалентная неполярная связь

Б)Cu 2) ионная связь

В)H2O3) металлическая связь

Г)O2 4)ковалентная полярная

1. Составьте электронные конфигурации и электронно-графические схемы атомов кислорода и неона.
2. Для вещества Н3С-СН-СН2--СН3

СН3

составьте формулы двух изомеров и одного гомолога. Назовите все вещества.

1. Составьте уравнения реакций, назовите продукты реакций, укажите типы реакций и условия их протекания:

А) полное окисление пропана

Б) хлорирование (2 моль хлора) метана

В) изомеризация бутана

Г) крекинг октана

5. Определите молекулярную формулу алкана, молярная масса которого 114 г/моль. Какой объем воздуха необходим для сгорания 34,2 г данного алкана (н.у.), если объемная доля кислорода в воздухе 21%.