**Приложение.**

Алканы (Предельные, насыщенные углеводороды).

Практика. Вариант 1

1.Дайте название алканам по систематической номенклатуре

 CH3

 А)CH3 – CH2 – CH2 – CH2 – CH3 Б)CH3- CH2- CH- CH2 – CH3

 C2H5

 В)CH3- CH – CH- CH3 Г)CH3- CH2- C – CH2- CH2 – CH3

 CH3 CH3 CH3

2.Для вещества, формула которого CH3 – CH2 – CH2 – CH2 – CH2 – CH2 – CH2- CH2 – CH3 составьте:

А) формулу гомолога с меньшим числом атомов углерода;

Б) формулу гомолога с большим числом атомов углерода

В) формулу изомера с одним радикалом

 Г) формулу изомера с двумя радикалами

Д) формулу изомера с тремя радикалами. Все вещества назовите.

3.Допишите уравнения реакций, характеризующих химические свойства алканов

 А)CH3 – CH2 – CH3 + Cl2 -> Б) C2H6 + O2-> В)C3H8 t , k >

 2стадии

4. Допишите уравнения реакций, какой углеводород получится в результате каждой реакции?

А)2C2H5Cl+2Na -> Б)C4H8+H2 t,k > В) CH3 – CH2 – CH2 – COONa + NaOH ->

Алканы (Предельные, насыщенные углеводороды).

Практика. Вариант 2

1.Дайте название алканам по систематической номенклатуре

 CH3

А)CH3 – CH2 – CH2 – CH2 – CH2 – СH3 Б)CH3- CH2- CH2 - CH – CH3

 CH3

В)CH3- CH2 – C- CH3 Г)CH3- CH2- CH – CH2- CH – CH – CH3

 CH3 C2H5  CH3 CH3

2.Для вещества, формула которого CH3 – CH2 – CH2 – CH2 – CH2 – CH2 – CH2 – CH3

составьте:

А) формулу гомолога с меньшим числом атомов углерода

Б) формулу гомолога с большим числом атомов углерода

В) формулу изомера с одним радикалом

 Г) формулу изомера с двумя радикалами

Д) формулу изомера с тремя радикалами. Все вещества назовите.

3.Допишите уравнения реакций, характеризующих химические свойства алканов

A)CH3 – CH3 + Cl2 -> Б)C4H10 + O2 -> В)C4H10  t,k>

 2стадии

4. Допишите уравнения реакций, какой углеводород получится в результате каждой реакции?

А)2C3H7Cl+2Na - > Б)C5H10+H2 t,k > В) CH3 – CH2 - CH2 – CH2 – COONa + NaOH - >

Алканы (Предельные, насыщенные углеводороды).

Практика. Вариант 3

1.Дайте название алканам по систематической номенклатуре

 CH3

 А)CH3 – CH – CH2 – CH2 – CH3 Б)CH3- CH2- C- CH2 – CH2 – CH3

 CH3 CH3

 C2H5

 В)CH3- CH – CH2- CH – CH3 Г)CH3- CH- CH2 – CH- CH2 – CH2 – CH3

 CH3 CH3 CH3 CH3

2.Для вещества, формула которого CH3 – CH – CH – CH2 – CH3

 составьте: CH3 CH3

А) формулу гомолога с меньшим числом атомов углерода;

Б) формулу гомолога с большим числом атомов углерода

В) три формулы изомеров. Все вещества назовите.

3.Допишите уравнения реакций, характеризующих химические свойства алканов

 А)CH3 – CH2 – CH2 – СH3 + Cl2 -> Б) C5H12 + O2-> В) C5H12 t , k >

 2стадии

4. Допишите уравнения реакций, какой углеводород получится в результате каждой реакции?

А) C2H5Cl+2Na -> Б)C6H12+H2 t,k > В) CH3 – CH – CH2 – COONa + NaOH ->

 CH3Cl CH3

Алканы (Предельные, насыщенные углеводороды).

Практика. Вариант 4

1.Дайте название алканам по систематической номенклатуре

 C2H5 CH3 CH3

А)CH3 – CH2 – CH – CH2 – CH2 – СH3 Б)CH3- CH2- CH2 - CH – CH2 – CH – CH3

 CH3 CH3

В)CH3- CH2 – C- CH2 – CH2 – CH3 Г)CH3- CH2- CH – CH2- C – CH – CH3

 CH3 C2H5  CH3 CH3

 CH3

2.Для вещества, формула которого CH3 – C – CH2 – CH3

составьте: CH3

А) формулу гомолога с меньшим числом атомов углерода

Б) формулу гомолога с большим числом атомов углерода

В) три формулы изомеров. Все вещества назовите.

3.Допишите уравнения реакций, характеризующих химические свойства алканов

A)CH3 – CH2 – CH2 – CH2 – CH3 + Cl2 -> Б)C6H14 + O2 -> В)C6H14  t,k>

 2стадии

4. Допишите уравнения реакций, какой углеводород получится в результате каждой реакции?

 CH3

А) C3H7Cl+2Na - > Б)C7H14+H2 t,k > В) CH3 – C - CH2 – CH2 – COONa + NaOH - >

 C2H5Cl CH3