**Приложение.**

Алкены (Непредельные, ненасыщенные углеводороды)

Практика. Вариант 1

1.Дать название алкенам:

А)CH3—CH2—C=CH—CH3 Б)CH3—CH2—CH—CH—CH=CH2

 СH3 CH3 CH3

 B)CH3—CH2—CH—C = CH—CH—CH3 Г)CH3—CH2—CH=CH—CH3

 C2H5 CH3 CH3

2.Используя алкен, в формуле которого шесть атомов углерода составьте

А) формулу гомолога с меньшим числом атомов углерода

Б) формулу гомолога с большим числом атомов углерода

В) формулу изомера углеродного скелета

Г) формулу изомера положения связи. Все вещества назовите.

3.Допишите уравнения реакций, характеризующих химические свойства алкенов:

А)CH3-CH=CH-CH3+Cl2 🡪 Б)CH3-CH=CH-CH3+H2 🡪

В)CH3-CH=CH-CH3+H2O🡪 Г)CH3-CH=CH-CH3+HCl🡪 Д) CH3-CH=CH2+O2 🡪 Е)CH3-CH=CH-CH3+H2O(KMnO4)🡪

4.Какой алкен получится в результате каждой реакции? Допишите уравнения реакций, назовите алкен.

А)CH3—CH—CH2 – CH3 t 🡪 Б) CH3-CH2-CH2Cl + NaOH🡪

 OH спирт.

 B)CH3-CH2-CH2 –CH3  t, k > Г) C6H14 –t->

Алкены (Непредельные, ненасыщенные углеводороды)

Практика. Вариант 2

1.Дать название алкенам:

А)CH3- CH2—CH—CH2- CH=CH2 Б)CH3—CH= CH—CH2 —CH3

 C2H5

B)CH3—CH2—CH—CH = C—CH —CH3 Г)CH3—CH—C = CH—CH3

 CH3 CH3 CH3 CH3 CH3

2.Используя алкен, в формуле которого семь атомов углерода составьте

А) формулу гомолога с меньшим числом атомов углерода

Б) формулу гомолога с большим числом атомов углерода

В) формулу изомера углеродного скелета

Г) формулу изомера положения связи. Все вещества назовите.

3.Допишите уравнения реакций, характеризующих химические свойства алкенов:

А)CH3-CH=CH-CH3+Br2 🡪 Б)CH3-CH=CH-CH3+H2 🡪

 В)CH3-CH=CH-CH3+H2O🡪 Г)CH3—CH=CH– CH3 + O2🡪 Д)CH3-CH=CH-CH3+HBr🡪 Е)CH3-CH=CH-CH3+H2O(KMnO4)🡪

4. .Какой алкен получится в результате каждой реакции? Допишите уравнения реакций, назовите алкен.

А) CH3-CH2-CH2Br + NaOH🡪 Б)CH3-CH2-CH2 –CH3  t, k🡪

 спирт.

B)CH3-CH2-CH2 –CH2 –OH t  🡪 Г) C7H16 –t ->

Алкены (Непредельные, ненасыщенные углеводороды)

Практика. Вариант 3

1.Дать название алкенам: CH3

А)CH3—CH2—C = C—CH3 Б)CH3—CH2—CH2—C—CH=CH2

 СH3 CH3 CH3 CH3

 B)CH3—CH—CH—CH = CH—C—CH3  Г)CH3—CH2—CH2- CH = CH2

 CH3 C2H5 CH3

 CH3

2. Для вещества, формула которого CH3 – CH = C – CH2 – CH2 – CH2 – CH3 составьте

А) формулу гомолога с меньшим числом атомов углерода

Б) формулу гомолога с большим числом атомов углерода

В) формулу изомера углеродного скелета

Г) формулу изомера положения связи. Все вещества назовите.

3.Допишите уравнения реакций, характеризующих химические свойства алкенов:

А)CH3-CH=CH-CH2 – CH3 +Cl2 🡪 Б)CH3-CH=CH-CH2 – CH3 +H2 🡪 В)CH3 – CH2-CH=CH-CH2 – CH3+H2O🡪 Г)CH3-CH=CH-CH2 – CH3 +HCl🡪 Д) C5H10 +O2 🡪 Е)CH3-CH=CH-CH2 – CH3 + H2O(KMnO4)🡪

4.Какой алкен получится в результате каждой реакции? Допишите уравнения реакций, назовите алкен.

А)CH3—CH—CH2 – CH2 – CH3 t 🡪 Б) CH3-CH2-CH2 – CH2- CH2 Cl + NaOH🡪

 OH спирт.

 B)CH3-CH2-CH2 –CH3  t, k > Г) C9H20 –t->

Алкены (Непредельные, ненасыщенные углеводороды)

Практика. Вариант 4

1.Дать название алкенам:

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

 C2H5 CH3 CH3

B)CH3—CH2—CH—CH - CH—C = CH2 Г)CH3—CH - CH - C = CH2

 CH3 CH3 CH3 CH3 CH3 CH3

 CH3

2. Для вещества, формула которого CH3 – CH = CH - C - CH2 – CH2 – CH3

составьте CH3

А) формулу гомолога с меньшим числом атомов углерода

Б) формулу гомолога с большим числом атомов углерода

В) формулу изомера углеродного скелета

Г) формулу изомера положения связи. Все вещества назовите.

3.Допишите уравнения реакций, характеризующих химические свойства алкенов:

 CH3

А)CH3-CH=CH-CH2 – CH 3+Br2 🡪 Б)CH3-CH=CH-CH – CH3 +H2 🡪 В)CH3-CH=CH-CH2 – CH2 –CH3+H2O🡪 Г)CH3—CH=CH– CH3 + O2 🡪 Д)CH3-CH=CH-CH3+HBr🡪 Е)CH3-CH=CH-CH3+H2O(KMnO4)🡪

4. .Какой алкен получится в результате каждой реакции? Допишите уравнения реакций, назовите алкен.

А) CH3-CH-CH2Br + NaOH🡪 Б)CH3- CH2 -CH - CH 2–CH3  t, k🡪

 CH3 спирт. CH3

B)CH3-CH2-CH2 –CH2 –OH t  🡪 Г) C10H22 –t ->