КАРТОЧКА

1. Дайте определение и общую формулу классов веществ: а) алканы; б) алкадиены; приведите примеры

 (2 структурные формулы), назовите вещества. Какие виды изомерии характерны для этих классов веществ.

2. Составьте не менее 3-х формул изомеров для вещества состава C5H10, назовите все вещества.

3. Допишите уравнения реакций, назовите все органические вещества:

 1) CH4 + Cl2 🡪

 2) CH2 = CH2 + HCl 🡪

 3) CH ≡ CH + H2 🡪

 4) C3H8 + O2 🡪

 5) n(CH2 = CH2) 🡪

4. Найти массу углекислого газа, полученного при сжигании 130г ацетилена (этина).

КАРТОЧКА

1. Дайте определение и общую формулу классов веществ: а) алкены; б) алкины ; приведите примеры

 (2 структурные формулы), назовите вещества. Какие виды изомерии характерны для этих классов веществ.

2. Составьте не менее 3-х формул изомеров для вещества состава C6H10, назовите все вещества.

3. Допишите уравнения реакций, назовите все органические вещества:

 1) CH2 = CH – CH3 + H2 🡪

 2) C2H4 + O2 🡪

 3) CH3Cl + Na 🡪

 4) CH4 ( t = 10000 ) 🡪

 5) CH2 = CH2 + H2O 🡪

4. Какой объём углекислого газа образуется при сгорании 60г этана?

КАРТОЧКА

1. Дайте определение и общую формулу классов веществ: а) алканы; б) алкадиены ; приведите примеры

 (2 структурные формулы), назовите вещества. Какие виды изомерии характерны для этих классов веществ.

2. Составьте не менее 3-х формул изомеров для вещества состава C5H8, назовите все вещества.

3. Допишите уравнения реакций, назовите все органические вещества:

 1) CH2 = CH2 + H2O 🡪

 2) CH4( t =15000) 🡪

 3) CH2 = CH – CH3 + Cl2 🡪

 4) C2H5Cl + Na 🡪

 5) C4H10 + O2 🡪

4. Какой объём углекислого газа образуется при сгорании 160г метана?

КАРТОЧКА

1. Дайте определение и общую формулу классов веществ: а) алкены; б) алкины ; приведите примеры

 (2 структурные формулы), назовите вещества. Какие виды изомерии характерны для этих классов веществ.

2. Составьте не менее 3-х формул изомеров для вещества состава C6H12, назовите все вещества.

3. Допишите уравнения реакций, назовите все органические вещества:

 1) CH2 = CH2 + Br2 🡪

 2) CH2 = CH – CH3 + HCl 🡪

 3) CH4 + Cl2  🡪

 4) C3H6 + O2 🡪

 5) CH ≡ CH + H2 🡪

4. Найти массу углекислого газа, образующегося при сгорании 290г бутана.