Самостоятельная работа «Алканы» (10 профиль)

**1.**Составьте структурные формулы изомеров, имеющих молекулярную формулу C3H7Br.Назовите их.

**2.**Определите молекулярную формулу неизвестного алкана, молярная масса которого равна 44 г/моль. Запишите его структурную формулу.

3.Напишите две стадии хлорирования пропана . Назовите продуты.

4. Осуществите превращение C4H10→C5H12

5.При сгорании вещества массой 5,6г образуется 17,6г СО2 и 7,2г Н2О, плотность паров этого вещества по воздуху равна 2. Определите формулу.

Самостоятельная работа «Алканы» (10 профиль)

**1.**Составьте структурные формулы изомеров, имеющих молекулярную формулу C3H7Br.Назовите их.

**2.**Определите молекулярную формулу неизвестного алкана, молярная масса которого равна 44 г/моль. Запишите его структурную формулу.

3.Напишите две стадии хлорирования пропана . Назовите продуты.

4. Осуществите превращение C4H10→C5H12

5.При сгорании вещества массой 5,6г образуется 17,6г СО2 и 7,2г Н2О, плотность паров этого вещества по воздуху равна 2. Определите формулу.

Самостоятельная работа «Алканы» (10 профиль)

**1.**Составьте структурные формулы изомеров, имеющих молекулярную формулу C3H7Br.Назовите их.

**2.**Определите молекулярную формулу неизвестного алкана, молярная масса которого равна 44 г/моль. Запишите его структурную формулу.

3.Напишите две стадии хлорирования пропана . Назовите продуты.

4. Осуществите превращение C4H10→C5H12

5.При сгорании вещества массой 5,6г образуется 17,6г СО2 и 7,2г Н2О, плотность паров этого вещества по воздуху равна 2. Определите формулу.

Самостоятельная работа «Алканы» (10 профиль)

**1.**Составьте структурные формулы изомеров, имеющих молекулярную формулу C3H7Br.Назовите их.

**2.**Определите молекулярную формулу неизвестного алкана, молярная масса которого равна 44 г/моль. Запишите его структурную формулу.

3.Напишите две стадии хлорирования пропана . Назовите продуты.

4. Осуществите превращение C4H10→C5H12

5.При сгорании вещества массой 5,6г образуется 17,6г СО2 и 7,2г Н2О, плотность паров этого вещества по воздуху равна 2. Определите формулу.