

## Учебный предмет: Химия

1 курс

Группы: 1111, 1221, 1311, 1411, 1121, 1221

Преподаватель: Буренина Татьяна Павловна

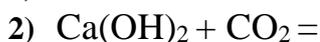
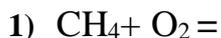
**Тема:** «Получение углеводородов».

**Задание 1.** Изучить тему «Получение углеводородов» по учебникам:

Габриелян О.С. Химия. 10 класс. Базовый уровень : учебн. для общеобразоват. учреждений. – М. : Дрофа, 2015. §3-6. стр.23-52

Ерохин Ю.М. Химия: Учебн. Для сред. Проф. Учеб. заведений / Ю.М. Ерохин. – М.: Академия, 2002. стр.275-295

**Задание 2.** Записать уравнения реакций



**Задание 3:** Определить плюсы и минусы указанных свойств метана при использовании его человеком.

-Метан – ценное химическое сырье – его жалко сжигать;

-В соответствии с уравнением реакции смеси метана с кислородом в соотношении 1:2 и с воздухом (1:10) взрывоопасны;

-Газ легко сжимается;

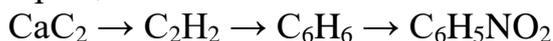
-Сгорает без образования золы;

-Метан оказывает слабое наркотическое действие на организм, угнетает нервную систему;

-Выделяет при сгорании большое количество теплоты.

**Задание 4:** Перечислите области применения алканов.

**Задание 5.** Напишите уравнения химических реакций для следующих превращений:



Дайте названия продуктам реакции

**Задание 6. Задача**

Выведите молекулярную формулу УВ, массовая доля углерода и водорода в котором составляют 81,82% и 18,18% . Относительная плотность паров этого вещества по водороду составляет 2.