

# Домашняя работа №1

Решение задач и упражнений по  
теме « Алканы »

Работу выполняем в тетради и  
подписываем фамилию и имя.

## Закончите уравнения реакций

1) Закончите уравнения реакций:

а) пропан + хлор---

б) 2-метилпропан + азотная кислота----

в) хлорэтан + калий----

г) нагревание метана до 1000 градусов----

д) сплавление ацетата калия с гидроксидом калия----

е) пропан + кислород----

# Решите задачу

- Плотность этого вещества по воздуху равна 2,483. Массовая доля углерода 83,33%. Найдите формулу углеводорода. Напишите уравнение взаимодействия этого вещества с бромом при освещении, если известно, что замещение атома углерода происходит у третичного атома.

- Почему метан имеет тривиальное название «болотный газ»? Кем был открыт метан?

Может ли метан образовываться в организме человека? Как?

- Почему нельзя допускать утечки газа в помещении? Что делается для этого работниками газовой службы?
- Приведите 3 примера использования алканов или их производных.