

# Самостоятельная работа

- 1) Рассчитайте относительную плотность вещества по воздуху
- 2) Рассчитайте массовые доли элементов в этом веществе

Вещество -  $C_4H_9$

# Углеводороды: метан, этилен, ацетилен.



# ЦЕЛЬ УРОКА:

- **сформировать знания:**
  - об углеводородах;
- **познакомится с общими формулами углеводородов;**
- **развивать навыки и умения:**
  - составлять структурные и молекулярные формулы;
  - составлять уравнения реакций на примере химических свойств метана, этилена, ацетилена.

Характеристика	Метан	Этилен (этен)	Ацетилен (этин)
Класс соединений			
Общая формула			

### Строение

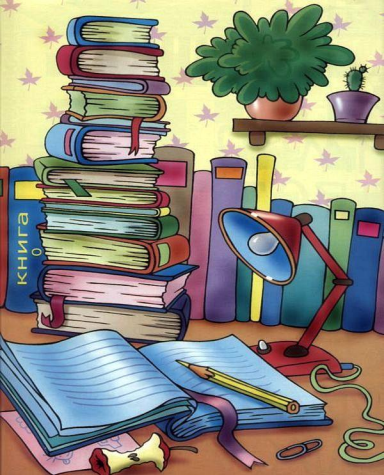
Молекулярная формула			
Структурная формула			

### Физические свойства

Агрегатное состояние			
запах			
цвет			
Растворимость в воде			
Относительная плотность по воздуху (расчитать!!!)			

### Химические свойства

Реакция горения			
Реакция разложения			
Реакция замещения			
Реакция присоединения	<b>C. 181</b>	<b>C. 184</b>	<b>C. 185</b>
Реакция полимеризации			



## Домашнее задание:

- § 52, 53
- Тест 1,2 с.183
- \*Задача 5 с. 186



**Спасибо!**