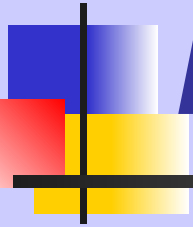


***Решение задач на вывод  
формул органических  
веществ***





# Устные упражнения

---

## Найти отношение:

**0,25 к 0,55;**

**9,1 к 0,07;**

**12,3 к 3,1;**

**1кг к 250 г;**

**0,1кг к 0,1 г**

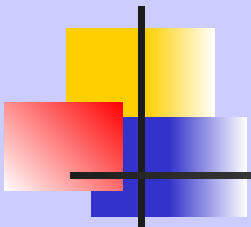


---

**Найти неизвестный член  
пропорции:**

1.  $5 : x = 4 : 12;$

2.  $\frac{x}{3} = \frac{30}{5}$



**Определите Mr углеводорода,**

**если:**

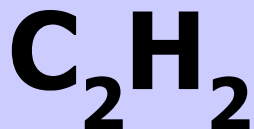
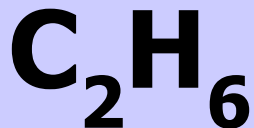
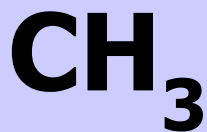
$$D(\text{возд}) = 2,$$

$$D(\text{H}_2) = 15.$$



---

**Определите Mr:**



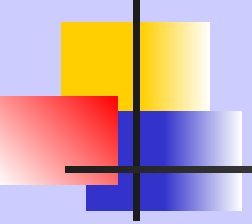


# Решите задачу

---

## **Задача 1**

Определите количество вещества, если известна массовая доля углерода 80%, водорода 20% .



---

**Внимательно прочитайте условие задачи  
и кратко запишите его**

**Дано:**

$$\omega(\text{C}) = 80\%$$

$$\omega(\text{H}) = 20\%$$

$$D(\text{H}_2) = 15$$

$$M_r(\text{C}_x\text{H}_y) - ?$$

**Решите задачу разными способами**



# Способы решения задачи:

---

- **соотношение атомов**
- **способ пропорции**
- **по формуле расчета массовой доли элемента в веществе**
- **по нахождению доли части от целого**
- **математический**