

**Ребята, здравствуйте. Свои конспекты прислать мне
ТОЛЬКО В ЛИЧНОЕ
СООБЩЕНИЕ ВКОНТАКТ до 16.00
<https://vk.com/id588376820>
РАБОТЫ В КОММЕРАРИЯХ НА САЙТЕ НЕ
ПРИНИМАЮ!!!**

Сегодня вы должны написать конспект по новой теме «теория органической химии», просмотрев видеоурок (если ссылка с документа не открывается, то копируйте ее в адресную строку.

<https://resh.edu.ru/subject/lesson/6149/main/170400/>, записать конспект (определения, понятия, основные положения), оформить задачу

Задача. Выведите формулу алкина, если его плотность равна 1,786 г/л (при н.у.). Постройте его структурную формулу.

Решение.

1. Рассчитываем относительную молекулярную массу алкина: $M(\text{алкина}) = 22,4 \text{ л/моль} \times 1,786 \text{ г/л} = 40 \text{ г/моль}$

2. Алкины имеют общую формулу C_nH_{2n-2} .

3. Выразим M_r (алкина) в общем виде:

$$M_r(\text{алкина}) = 12n + 2n - 2 = 14n - 2$$

4. Составим уравнение: $14n - 2 = 40$; $n = 3$

5. Составление молекулярной формулы алкина C_3H_4 и его структурную формулу $CH = C - CH_3$.

Ответ: молекулярной формулы алкина C_3H_4 ; структурную формулу $CH = C - CH_3$.