

Вычисление объёмных отношений газов.

Немножечко теории;)

При решении задач такого типа необходимо помнить закон объёмных отношений газообразных веществ.

Объёмы реагирующих и образующихся газов (при одинаковых условиях) пропорциональны количествам этих веществ (или их коэффициентам) в уравнениях реакции:

$$V_1 : V_2 = \nu_1 : \nu_2$$

Пример 1. Вычислите объём кислорода, необходимых для окисления метиламмиака объёмом 5л.

Дано:

$$V(\text{CH}_3\text{NH}_2) = 5\text{л.}$$

Решение:

1) Для начала составим уравнение реакции:



2) Согласно сформулированному закону объёмных отношений газообразных веществ можно сделать вывод, что

Найти:

$$V(\text{O}_2) - ?$$