

Домашнее задание второе от
10.01.2021
« Решение задач на смеси»

Состав газовой смеси

Объемной долей φ газа в смеси называют отношение объема данного газа $V_{г}$ к общему объему смеси $V_{см}$, выраженное в долях или процентах:

$$\varphi(\text{газа}) = \frac{V(\text{газа})}{V(\text{смеси})} \cdot 100\%.$$

Сумма объемных долей всех газов в смеси равна 100%.

Задача 1

Определите объём воздуха, который содержит 126 л кислорода. Объемная доля кислорода в воздухе составляет 0,21 или 21%

Задача 2

Определите объём кислорода, который содержится в 219 л воздуха. Объёмная доля кислорода в воздухе составляет 0,21 или 21%.

Задача 3

Смешали 15 л азота и 45 л водорода. Определите объёмную долю водорода и азота в этой смеси.

Задача 4

Газовые баллоны для бытового использования содержат смесь газов: пропан, бутан и изобутан. Объём баллона 520 см^3 .

Вычислите объём бутана в баллоне, если его объёмная доля равна 15%.

Задача 5

У взрослого человека при спокойном дыхании за один вдох в лёгкие поступает 500 мл воздуха (дыхательный объём). Найдите объёмные доли кислорода, углекислого газа и азота в выдыхаемом воздухе, если известны объёмные доли газов в выдыхаемом воздухе: кислорода -16%, азота 78% и углекислого газа – 4%