**Приложение 2**

**Количественная характеристика газов**

В отличие от твердых веществ, при характеристике газов часто пользуются не массой газа, а его ***объемом V***.

**,** где – молярный объем газа (л/моль), – количество вещества (моль), – объем газа (л).

Зная молярную массу газа, можно вычислить его ***плотность ρ*** (г/л)

Число, которое показывает, во сколько раз плотность одного газа больше плотности другого, называют ***относительной плотностью*** первого газа по втором, обозначают , находят по формуле

**,** но мы знаем, что и

Следовательно, плотность одного газа по другому:

**Относительная плотность первого газа по второму равна отношению их молярных масс.** Величина безразмерная, т.к. показывает, во сколько раз масса одного газа больше массы другого газа.