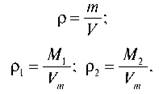
**05.05. Урок хімії у 8 класі**

**Тема: «Відносна густина газів»**

Ми вже знаємо, що однакова кількість речовини різних газів займає однаковий об'єм, але має різну масу, як і різну молярну масу. Тобто гази мають різну густину. Порівняємо густину двох газів кількістю речовини 1 моль за н. у.



Тоді співвідношення густин:

image47

Таке співвідношення називають відносною густиною газів і позначають D. Це безрозмірна величина, що показує, у скільки разів один газ важчий або легший за інший.

D = M1/M2,

звідси M1 = D · M2.

Отже, за молярною масою відомого газу можна визначити густину будь-якого газу.

Опрацюйте матеріал параграфа №22 на ст..116, 117 та розв’язок задачі №1 на ст.. 118.

**Завдання: виконайте № 163 письмово** (дві речовини на ваш власний вибір) та надішліть свій результат.