

Визначення молекулярних мас:

- відповідно до закону Авогадро, маси однакових об'ємів газів за однакових умов відносяться як їхні молекулярні маси: $V_1 = V_2$,
 $v_1 = V_1 / V_m$, $v_2 = V_2 / V_m$, $v_1 = v_2$, $m_1 = v_1 \cdot M_1$,
 $m_2 = v_2 \cdot M_2$, $m_1 / m_2 = M_1 \cdot v_1 / M_2 \cdot v_2$, $m_1 / m_2 = M_1 / M_2$
- $m_1 / m_2 = D$ – Відношення мас однакових об'ємів двох різних газів називають відносною густиною першого газу за другим. $D_2 = M_1 / M_2$, $D_{H_2} = M / M_{H_2} = 2$,
 $D_{пов} = M / M_{пов} = 29$