


# Запам'ятай



 **Відносна густина газу за іншим газом** — це відношення молярної маси одного газу до молярної маси іншого газу.

$$D_Y(X) = \frac{M(X)}{M(Y)}$$

---

$$M(X) = D_Y(X) \cdot M(Y)$$

де  $D_Y(X)$  — відносна густина газу за іншим газом,  
 $M(X)$ ,  $M(Y)$  — молярні маси газів.

$$D_{\text{повітря}}(X) = \frac{M(X)}{M(\text{повітря})}$$

---

$$M(\text{повітря}) = 29 \text{ г/моль}$$

де  $D_{\text{повітря}}(X)$  — відносна густина газу за повітрям,  
 $M(X)$  — молярна маса газу,  
 $M(\text{повітря})$  — середня молярна маса повітря.

*Значення відносної густини газу за іншим газом показує, який газ важчий і у скільки разів.*

