



# Запам'ятай



$$M(\text{суміші}) = \frac{m(\text{суміші})}{n(\text{суміші})}$$

де  $M(\text{суміші})$  — середня молярна маса суміші,  
 $m(\text{суміші})$  — маса суміші,  
 $n(\text{суміші})$  — кількість речовини суміші.

$$M(\text{суміші}) = \varphi_1 \cdot M_1 + \varphi_2 \cdot M_2$$

де  $M(\text{суміші})$  — середня молярна маса суміші,  
 $\varphi_1, \varphi_2$  — об'ємні частки компонентів суміші,  
 $M_1, M_2$  — молярні маси компонентів суміші.

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

