

MASSES ATÒMIQUES

C:12 O:16 H:1 N:14 P:31 Mg: 24,3

1. Calcula la massa molecular de cadascuna de les següents substàncies a partir de les seves fórmules

DIÒXID DE CARBONI (CO_2)

ELEMENT	MASSA ATÒMICA	NOMBRE D' ÀTOMS	SUBTOTAL
TOTAL			

ÀCID FOSFÒRIC (H_3PO_4)

ELEMENT	MASSA ATÒMICA	NOMBRE D' ÀTOMS	SUBTOTAL
TOTAL			

ETANOL ($\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$)

ELEMENT	MASSA ATÒMICA	NOMBRE D' ÀTOMS	SUBTOTAL
TOTAL			

TRINITROTOLUË ($\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_6\text{N}_3$)

ELEMENT	MASSA ATÒMICA	NOMBRE D' ÀTOMS	SUBTOTAL
TOTAL			

$$\text{C}_{54}\text{H}_{70}\text{MgN}_4\text{O}_5\text{CH}_3$$

ELEMENT	MASSA ATÒMICA	NOMBRE D' ÀTOMS	SUBTOTAL
	TOTAL		

$$1 \text{ g clorofil} \cdot \text{la} \cdot \frac{\text{mol clorofil} \cdot \text{la}}{\text{g clorofil} \cdot \text{la}} = \text{mol clorofil} \cdot \text{la}$$
$$\text{mol clorofil} \cdot \text{la} \cdot \frac{\text{mol\`ecules clorofil} \cdot \text{la}}{\text{mol clorofil} \cdot \text{la}} = \text{mol\`ecules clorofil} \cdot \text{la}$$
$$\text{a. } 2,5 \text{ mol } NH_3 \cdot \frac{NH_3}{NH_3} = \quad g \text{ } NH_3$$

b. $0,55 \text{ mol } HNO_3 \cdot \text{—————} = \text{—————} \text{ g } HNO_3$

c. $7,32 \text{ mol CH}_4 \cdot \text{—————} = \text{—————} \text{ g CH}_4$

d. $5 \text{ mol Ca(OH)}_2 \cdot \text{—————} = \text{—————} \text{ g Ca(OH)}_2$