

PROBLEMA 1: Ácido sulfúrico (H_2SO_4)

Una sustancia contiene:

- 2,06% de **hidrógeno (H)** (masa atómica = 1,008 g/mol)
- 32,69% de **azufre (S)** (masa atómica = 32,06 g/mol)
- 65,25% de **oxígeno (O)** (masa atómica = 16,00 g/mol)

Determina:

- a) La fórmula empírica
 - b) La fórmula molecular, sabiendo que su masa molar es 98 g/mol.
-

PROBLEMA 2: Ácido nítrico (HNO_3)

Un compuesto tiene:

- 1,59% de **hidrógeno (H)** (masa atómica = 1,008 g/mol)
- 22,22% de **nitrógeno (N)** (masa atómica = 14,01 g/mol)
- 76,19% de **oxígeno (O)** (masa atómica = 16,00 g/mol)

Determina:

- a) La fórmula empírica
 - b) La fórmula molecular, si la masa molar es 63 g/mol.
-

PROBLEMA 3: Compuesto orgánico con C, H y O

Un compuesto contiene:

- 40,00% de **carbono (C)** (masa atómica = 12,01 g/mol)
- 6,71% de **hidrógeno (H)** (masa atómica = 1,008 g/mol)
- 53,29% de **oxígeno (O)** (masa atómica = 16,00 g/mol)

Determina:

- a) La fórmula empírica
 - b) La fórmula molecular, si su masa molar es 60 g/mol.
-