

ELEMENTOS Y COMPUESTOS

Masa molar y mol

Elementos y compuestos. Masa molar y mol.

Realiza los cálculos necesarios, en su caso, y responde a las siguientes cuestiones pulsando sobre la opción que consideres correcta. Cuando finalices pulsa sobre el botón Comprobar para verificar tus respuestas:

1 El tricloruro de fósforo es una sustancia gaseosa de fórmula PCl_3 . ¿Cuántos moles de tricloruro de fósforo habrá en un recipiente que contenga 27,5 g de esta sustancia?

- A 10 mol de PCl_3 .
- B 0,1 mol de PCl_3 .
- C 0,2 mol de PCl_3 .
- D 2 mol de PCl_3 .

2 En una experiencia de laboratorio es necesario tomar de un frasco 1,2 moles de hidróxido de sodio (NaOH). ¿Cuántos gramos de esta sustancia deberemos pesar?

- A 24 g de NaOH .
- B 48 g de NaOH .
- C 72 g de NaOH .
- D Ninguna de estas cantidades es correcta.

3 El nitrógeno gaseoso es una sustancia molecular de fórmula N_2 . ¿Cuántas moléculas de nitrógeno habrá en un recipiente que contenga 42 g de este gas?

- A 42 moléculas de N_2 .
- B $1,8066 \cdot 10^{24}$ moléculas de N_2 .
- C $6,022 \cdot 10^{23}$ moléculas de N_2 .
- D $9,033 \cdot 10^{23}$ moléculas de N_2 .

4 ¿Es correcto el siguiente enunciado? La masa molar indica la masa de una molécula expresada en unidades de masa atómica.

- A Verdadero
- B Falso

5 Sabiendo que la masa atómica del hidrógeno es 1 y la del carbono 12, podemos afirmar que la masa molecular del gas etano (C_2H_6) es 30 u.

- A Verdadero
- B Falso