

TALLER CONVERSION DE GRAMOS-MOL- ATOMOS O MOLECULAS

1. COMPLETA:

a) 1 mol = _____ átomos o _____

b) 1 _____ = peso _____ o molecular

2. ¿Cuántos gramos de Zn hay en 0,356 mol de Zn? Peso atómico del Zn: 65.39

Mol Zn x _____ =

Respuesta:

3. Calcular los mol de 4 kg de Na_2SO_4 (Peso atómico del Na= 22.989, S=32.065 y O=15.999)

x _____ =

Respuesta:

4. Calcula moles de $\text{Al}_2(\text{PO}_4)_3$ son si hay 2900 mg (Para pasar mg a g se dividen los mg entre 1000) (Peso atómico del P=30.973 Al= 26.981 y O=15.999)

x _____ =

Respuesta:

5. Un recipiente contiene 40 gramos de glucosa $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ ¿esto corresponde en moléculas a? (Peso atómico del C=12.011 H=1.0079 y O=15.999)

x _____ x _____ =

Respuesta:

6. $5,034 \times 10^{-4}$ moléculas de $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ en gramos corresponde a:

$$\times \text{_____} \times \text{_____} =$$

Respuesta:

7. para realizar un experimento en el laboratorio se requieren usar 0.598 moles de NaHCO_3
¿Cuántos gramos corresponde 0.598 moles de esta sustancia?

$$\times \text{_____} =$$

Respuesta: