

TALLER CONVERSIÓN DE GRAMOS-MOL-ÁTOMOS 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 Na2SO4 (Peso atómico del Na= 22.989, S=32.065 y O=15.999)

x _____ =

Respuesta:

4. Calcula moles de Al2(PO4)3 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 C6H12O6 ¿esto corresponde en moléculas a? (Peso atómico del C=12.011 H=1.0079 y O=15.999)

x _____ x _____ =

Respuesta:

6. 5.034×10^{-4} moléculas de $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ en gramos corresponde a:

$$\times \underline{\hspace{2cm}} \times \underline{\hspace{2cm}} =$$

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?

$$\times \underline{\hspace{2cm}} =$$

Respuesta: