



**UNIDAD EDUCATIVA  
“ANTÓNIO JOSÉ DE SUCRE”**

AMIE: 13H01595 – 13D05 - C03

Email. [d13h01595ajs@gmail.com](mailto:d13h01595ajs@gmail.com)

Vía a Chone Km. 34, margen derecho 6 ½ km. Sitio

## **Recomendaciones.**

1. Recordar lo trabajado en clases.
  2. Utilizar la tabla periódica
  3. Utilizar calculadora científica
  4. Este trabajo tiene validez de dos notas de diez. Al estar correcto todo.
  5. En algunas respuesta debe colocar por ejemplo...3,66E24..
  6. En otra debe ubicar ejemplo, 3,56 gr de  $\text{Cl}_7\text{O}_2$  o 3 mol de  $\text{NaO}_2$

**Realizar los siguientes cálculos y conversiones.**

- a) 1.4 mol de Na<sub>2</sub>O a gramos (oxido de sodio)
  - b)  $6.30 \times 10^{24}$  moleculas de Li<sub>3</sub>PO<sub>3</sub>.(FOSFITO DE LITIO)
  - c) Masa en gramos de SiO<sub>2</sub> que contienen  $1.10 \times 10^{24}$  átomos de oxígeno. (OXIDO DE SILICIO).
  - d)  $8.40 \times 10^{24}$  moleculas de H<sub>2</sub>TeO<sub>3</sub> a moles.( ACIDO TELUROSO)



**UNIDAD EDUCATIVA  
“ANTÓNIO JOSÉ DE SUCRE”**

AMIE: 13H01595 – 13D05 - C03  
Email. [d13h01595ajs@gmail.com](mailto:d13h01595ajs@gmail.com)  
Vía a Chone Km. 34, margen derecho 6 ½ km. Sitio

e) 9,8 mol de  $\text{AuAsO}_3$  a gramos (METAARSENITO ÁURICO).

f) 3,4 mol de  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  a moléculas. (CARBONATO DE SODIO).

g) 110 gr de  $\text{CO}_2$  a moles (DIOXIDO DE CARBONO).

h) 0,5 mol de  $\text{SO}_2$  a moléculas (DIOXIDO DE AZUFRE).

i) 139 gr de  $\text{AuAsO}_3$  a moles. (METAARSENITO ÁURICO).

j) 1 mol de  $\text{CuClO}_2$  a gramos (CLORURO CUPRICO).



**UNIDAD EDUCATIVA  
“ANTÓNIO JOSÉ DE SUCRE”**

AMIE: 13H01595 – 13D05 - C03

Email. [d13h01595ajs@gmail.com](mailto:d13h01595ajs@gmail.com)

Vía a Chone Km. 34, margen derecho 6 ½ km. Sitio

- k) 3,4 mol de  $\text{H}_2\text{Te}_2\text{O}_7$  a gramos.( ÁCIDO PIROTELÚRICO)
- l) 12,7 mol de  $\text{CuClO}_3$  a gramos.(CLORATO DE COBRE).
- m) 9.1 mol de  $\text{CuMnO}_4$  a gramos.(MANGANATO CUPRICO)
- n) 10 mol de  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  a gramos.( OXIDO CROMICO).
- o) 146 gr de  $\text{Li}_2\text{O}$  a moleculas.( OXIDO DE LITIO).
- p) 1 mol de  $\text{PtO}_2$  a moleculas.(OXIDO DE PLATINO IV).
- q) 68 gr de  $\text{HBrO}_4$  a moles.( ACIDO PERBROMICO).



**UNIDAD EDUCATIVA  
“ANTÓNIO JOSÉ DE SUCRE”**

AMIE: 13H01595 – 13D05 - C03

Email. [d13h01595ajs@gmail.com](mailto:d13h01595ajs@gmail.com)

Vía a Chone Km. 34, margen derecho 6 ½ km. Sitio

r) 11,7 mol de NaIO<sub>4</sub> a gramos.( PERYODATO DE SODIO).

s) 5,8 mol de NaIO<sub>2</sub> a gramos.( IODITO SODICO).

t)  $3,33 \times 10^{24}$  moleculas de CuBrO<sub>4</sub> a moles.(PERBROMATO CUPROSO).