



**UNIDAD EDUCATIVA**  
***"ANTONIO 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. El 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  $\text{Na}_2\text{O}$  a gramos (óxido de sodio)
- b)  $6.30 \times 10^{24}$  moléculas de  $\text{Li}_3\text{PO}_3$ . (FOSFITO DE LITIO)
- c) Masa en gramos de  $\text{SiO}_2$  que contienen  $1,10 \times 10^{24}$  átomos de oxígeno. (ÓXIDO DE SILICIO).
- d)  $8,40 \times 10^{24}$  moléculas de  $\text{H}_2\text{TeO}_3$  a moles. ( ÁCIDO TELUROSO)



**UNIDAD EDUCATIVA**  
***"ANTONIO 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**  
***"ANTONIO 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 moléculas.( OXIDO DE LITIO).

p) 1 mol de  $\text{PtO}_2$  a moléculas.(OXIDO DE PLATINO IV).

q) 68 gr de  $\text{HBrO}_4$  a moles.( ACIDO PERBROMICO).



**UNIDAD EDUCATIVA**  
***“ANTONIO 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  $\text{NaIO}_4$  a gramos.( PERYODATO DE SODIO).

s) 5,8 mol de  $\text{NaIO}_2$  a gramos.( IODITO SODICO).

t)  $3,33 \times 10^{24}$  moléculas de  $\text{CuBrO}_4$  a moles.(PERBROMATO CUPROSO).