



UNIDAD EDUCATIVA
"ANTONIO JOSÉ DE SUCRE"

AMIE: 13H01595 – 13D05 - C03

Email: 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 Cl_7O_2 o 3 mol de NaO_2**

Realizar los siguientes cálculos y conversiones.

- a) 1.4 mol de Na_2O a gramos (óxido de sodio)
- b) 6.30×10^{24} moléculas de Li_3PO_3 . (FOSFITO DE LITIO)
- c) Masa en gramos de SiO_2 que contienen $1,10 \times 10^{24}$ átomos de oxígeno. (ÓXIDO DE SILICIO).
- d) $8,40 \times 10^{24}$ moléculas de H_2TeO_3 a moles. (ÁCIDO TELUROSO)



UNIDAD EDUCATIVA
"ANTONIO JOSÉ DE SUCRE"

AMIE: 13H01595 – 13D05 - C03

Email: d13h01595ajs@gmail.com

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

- e) 9,8 mol de AuAsO_3 a gramos (METAARSENITO ÁURICO).
- f) 3,4 mol de Na_2CO_3 a moléculas. (CARBONATO DE SODIO).
- g) 110 gr de CO_2 a moles (DIOXIDO DE CARBONO).
- h) 0,5 mol de SO_2 a moléculas (DIOXIDO DE AZUFRE).
- i) 139 gr de AuAsO_3 a moles. (METAARSENITO ÁURICO).
- j) 1 mol de CuClO_2 a gramos (CLORURO CUPRICO).



UNIDAD EDUCATIVA
"ANTONIO JOSÉ DE SUCRE"

AMIE: 13H01595 – 13D05 - C03

Email: 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 CuClO_3 a gramos.(CLORATO DE COBRE).

m) 9.1 mol de CuMnO_4 a gramos.(MANGANATO CUPRICO)

n) 10 mol de Cr_2O_3 a gramos.(OXIDO CROMICO).

o) 146 gr de Li_2O a moléculas.(OXIDO DE LITIO).

p) 1 mol de PtO_2 a moléculas.(OXIDO DE PLATINO IV).

q) 68 gr de HBrO_4 a moles.(ACIDO PERBROMICO).



UNIDAD EDUCATIVA
“ANTONIO JOSÉ DE SUCRE”

AMIE: 13H01595 – 13D05 - C03

Email: d13h01595ajs@gmail.com

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

r) 11,7 mol de NaIO_4 a gramos.(PERYODATO DE SODIO).

s) 5,8 mol de NaIO_2 a gramos.(IODITO SODICO).

t) $3,33 \times 10^{24}$ moléculas de CuBrO_4 a moles.(PERBROMATO CUPROSO).