



UNIDAD EDUCATIVA PARTICULAR "JUAN MANTOVANI"  
"COLEGIO DE LOS CAMPEONES"  
AÑO LECTIVO 2020 – 2021

Teacher's Name: Luis Escobar

Signature: Chemical

Student's name: .....

Course: 2<sup>a</sup> BGU "A" "B"

Date:

/10

Tema: Masa atómica y moles

Instrucción: Determinar la masa de los siguientes compuestos

A) Determinar la masa del  $\text{SO}_3$  S = 32 O = 16

ELEMENTO	MOLECULA	MASA	SUBTOTAL
		TOTAL	

R =

Determinar la cantidad de moles en 500 de gramos de  $\text{CO}_2$  C = 12 O = 16

ELEMENTO	MOLECULA	MASA	SUBTOTAL

R =

Compuesto	Masa	Masa Molar	Moles
$\text{CO}_2$	500 gramos		

Determinar la cantidad de moles en 880 de gramos de  $\text{H}_2\text{SO}_4$  H = 1 O = 16 S = 32

ELEMENTO	MOLECULA	MASA	SUBTOTAL

R =

Compuesto	Masa	Masa Molar	Moles
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	500 gramos		

Calcular la cantidad de moles y moléculas en 780 gramos de H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

ELEMENTO	MOLECULA	MASA	SUBTOTAL

R =

Compuesto	Masa	Masa Molar	Moles	Moléculas 1 mol= 6,023 X10 <sup>23</sup>
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	880 gramos			

Calcular la cantidad de moles y moléculas en 1780 gramos de H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

ELEMENTO	MOLECULA	MASA	SUBTOTAL

R =

Compuesto	Masa	Masa Molar	Moles	Moléculas 1 mol= 6,023 X10 <sup>23</sup>
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	1780 gramos			