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

Teacher's Name: Luis Escobar **Signature**: Chemical

/10

Student's name:.....
Course: 2[t] BGU "A" "B"
Date:

Tema: Masa atomica y moles

Instrucción: Determinar la masa de los siguientes compuestos

A) Determinar la masa del SO_3 S =32 O=16

ELEMENTO	MOLECULA	MASA	SUBTOTAL
		TOTAL	

R =

Determinar la cantidad de moles en 500 de gramos de CO2 C= 12 O=16

ELEMENTO	MOLECULA	MASA	SUBTOTAL

R =

Compuesto	Masa	Masa Molar	Moles
CO2	500 gramos		

Determinar la cantidad de moles en 880 de gramos de H2S04 H= 1 O=16 S=32

ELEMENTO	MOLECULA	MASA	SUBTOTAL

R =

Compuesto	Masa	Masa Molar	Moles
H2SO4	500 gramos		

Calcular la cantidad de moles y moléculas en 780 gramos de H_2CO_3

ELEMENTO	MOLECULA	MASA	SUBTOTAL

R =

Compuesto	Masa	Masa Molar	Moles	Moléculas 1 mol= 6,023 X10^{23}
H2CO3	880 gramos			

Calcular la cantidad de moles y moléculas en 1780 gramos de H_3PO_4

ELEMENTO	MOLECULA	MASA	SUBTOTAL

R =

Compuesto	Masa	Masa Molar	Moles	Moléculas 1 mol= 6,023 X10^{23}
H_3PO_4	1780 gramos			