



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^a BGU "A" "B"

Date:

/10

Tema: Masa atómica 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 CO_2 C = 12 O = 16

ELEMENTO	MOLECULA	MASA	SUBTOTAL

R =

Compuesto	Masa	Masa Molar	Moles
CO_2	500 gramos		

Determinar la cantidad de moles en 880 de gramos de H_2SO_4 H = 1 O = 16 S = 32

ELEMENTO	MOLECULA	MASA	SUBTOTAL

R =

Compuesto	Masa	Masa Molar	Moles
H ₂ SO ₄	500 gramos		

Calcular la cantidad de moles y moléculas en 780 gramos de H₂CO₃

ELEMENTO	MOLECULA	MASA	SUBTOTAL

R =

Compuesto	Masa	Masa Molar	Moles	Moléculas 1 mol= 6,023 X10 ²³
H ₂ CO ₃	880 gramos			

Calcular la cantidad de moles y moléculas en 1780 gramos de H₃PO₄

ELEMENTO	MOLECULA	MASA	SUBTOTAL

R =

Compuesto	Masa	Masa Molar	Moles	Moléculas 1 mol= 6,023 X10 ²³
H ₃ PO ₄	1780 gramos			