UNIDADES QUÍMICAS DE MASA

1.- INDICA SI LAS SIGUIENTES PROPOSICIONES SON VERDADERO O FALSO

a) En una mol de un elemento hay $6{,}023 \cdot 10^{23}$ átomos de dicho elemento.....

b) El peso atómico del Oxigeno es 16 **gramos**.....

c) 1 mol de átomos de Sodio pesa 23 gramos.....

d) El Peso molecular del H_2O es 18 **uma**.....

e) En 12 g. de Carbono hay $6{,}023 \cdot 10^{23}$ de átomos.....

f) El peso atómico de un elemento es el promedio ponderado del peso de sus isotopos.....

g) El número $6{,}023 \cdot 10^{23}$ se llama número de Sarrius.....

h) 1 mol de CO_2 pesa 44 umas .....

i) 1 átomo gramo de Magnesio pesa 24 gramos.....

j) El peso de un átomo de hidrogeno es 1 uma.....

2.- RELACIONA LOS SIGUIENTES ELEMENTOS:

PESO ATÓMICO	MASA EN GRAMOS DE UNA MOL DE MOLÉCULAS O ÁTOMOS DE UNA SUSTANCIA
MOL-GRAMO	SUMA DE LOS PESOS ATÓMICOS DE LOS COMPONENTES DE UN COMPUESTO
MOL	EQUIVALE A 6.023×10^{23} PARTÍCULAS ELEMENTALES (átomos, moléculas, iones, etc)
PESO MOLECULAR	PROMEDIO PONDERADO DE LAS MASAS DE LOS ISÓTOPOS DE UN ELEMENTO

LIVEWORKSHEETS

3.- RESPONDE LAS SIGUIENTES PREGUNTAS:

NOTA IMPORTANTE: *SI QUIERES USAR EL NÚMERO DE AVOGADRO SOLO COLOCA N POR EJEMPLO SI QUIERES ESCRIBIR $6x10^{23}$ ESCRIBE N, SI QUIERES ESCRIBIR $12x10^{23}$ ESCRIBE 2N, ETC.*

a) ¿Cuánto pesan 5 átomo -gramo de Potasio?

b) ¿Cuántos átomos de Aluminio hay en 27 gramos de esta sustancia?

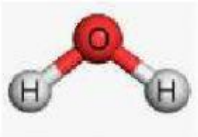
c) ¿Cuántas moles de H_2SO_4 hay en 196 g de esta sustancia?

d) - Hallar el peso atómico de un elemento cuyos isótopos y abundancia en la naturaleza se muestra en la siguiente tabla:

Isotopo	MASA	abundancia
^{20}E	20 uma.	70%
^{21}E	21 uma	30%

4.- ARRASTRA Y SUELTA:

AGUA: H_2O

		UNIDADES:	PESO
	**1 MOLÉCULA**		
	1 MOL		

18 GRAMOS | **1** | **18 UMA** | **$6,022 \times 10^{23}$**

CREY

LIVEWORKSHEETS