

IED ANTONIO NARIÑO JORNADA NOCTURNA
CURSOS 501-502
GUIA # 16
ASIGNATURA QUÍMICA
DOCENTE: MIREYA ORTIZ

NOMBRE: _____

MASA ATÓMICA Y MASA MOLECULAR

Para entender lo que estudiaremos en este capítulo, nos formulamos las siguientes interrogantes:

- ¿Se puede medir la masa de un átomo en una balanza?
- ¿Podemos averiguar cuántas moléculas de agua (H_2O) existen en un litro de dicha sustancia?
- ¿Podemos averiguar cuántos iones de cloruro de sodio ($NaCl$) hay en un saco de 50 kg de dicha sal?

En este capítulo, aprenderemos a calcular la masa de los átomos, moléculas y averiguar la cantidad de sustancia. Las unidades químicas de masa es aquella parte de la química que estudia las relaciones cualitativas y cuantitativas entre las sustancias y las unidades que la conforman. Masa: Se define como la cantidad de sustancias que tiene cada cuerpo. Sus unidades son: kg, g, mg, etc. En química: **masa = peso**

Unidad de masa atómica: Se define como la doceava parte del isótopo del carbono -12 , al cual, según la IUPAC, se le asignó por convención una masa de 12 uma, en el año 1962.

$$1\text{uma} = \frac{1}{12}\text{masa}({}^{12}_6\text{C})$$

Equivalencia:

$$1\text{uma} = 1,66 \times 10^{-24}\text{g}$$

Masa(peso) atómica de un elemento: Es la masa relativa de cada isótopo de un elemento, y se toma comparando con el isótopo del carbono –12.

–Las masas atómicas se miden en uma.

Masa atómica promedio(m.A): Llamada también peso atómico promedio, se define como la masa promedio de los isótopos de un elemento químico en uma. Su cálculo es mediante el promedio ponderado porcentual de los isótopos estables de un elemento.

$$m.A(E) = \frac{A_1 \cdot \%_1 + A_2 \cdot \%_2 \dots}{100\%}$$

Ejemplo:

^{10}B

^{11}B

Abundancia: 19,6%

80,4%

$$mA(\text{B}) = \frac{10(19,6\%) + 11(80,4\%)}{100\%} = 10,81 \text{ uma}$$

Recuerda: La masa atómica es una propiedad intensiva, y es dato en la tabla periódica, y en los exámenes de admisión, a excepción de C, H, O, N.

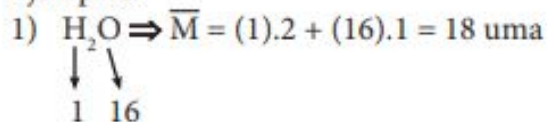
Principales masas atómicas promedio

Elemento	Masa atómica	Elemento no metal	Masa atómica
H	1 uma	He	4 uma
F	19 uma	C	12 uma
B	11 uma	N	14 uma
Si	28 uma	P	31 uma
Ne	20 uma	O	16 uma
Ar	39,9 uma	S	32 uma
Kr	84 uma	Cl	35,5 uma
Xe	131 uma	Rn	222 uma
Br	80 uma	I	127 uma

Elemento	Masa atómica	Elemento no metal	Masa atómica
Cu	63,5 uma	Al	27 uma
Na	23 uma	Pb	207 uma
K	39 uma	Hg	200,5 uma
Mg	24 uma	Cr	52 uma
Ca	40 uma	Co	56 uma
Fe	56 uma	Ni	59 uma
Ag	108 uma	Rb	85 uma
Mn	55 uma	Zn	65 uma
Au	196 uma	Li	7 uma

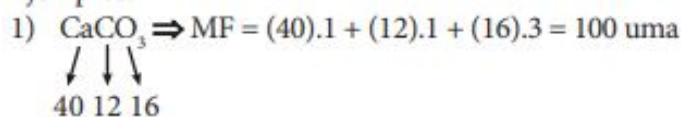
Masa molecular (M) Se determina sumando las masas atómicas de los elementos que forman un compuesto covalente (estructurado en moléculas), multiplicado cada uno por su respectivo subíndice.

Ejemplos:



Masa fórmula (MF) Se determina sumando las masas atómicas de los elementos que forman a un compuesto iónico (estructurado en unidades fórmulas), multiplicado cada uno por su respectivo subíndice.

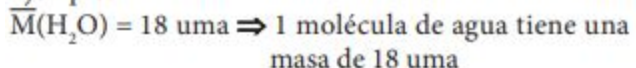
Ejemplos:



Observación: Por facilidad, en lo sucesivo se tomará la masa fórmula como masa molecular.

Importante: También se puede decir que la masa molecular es la masa de una molécula de un compuesto expresada en unidades (uma).

Ejemplo:



Concepto de mol

Es una unidad del Sistema Internacional de Unidades que se utiliza para indicar la cantidad de sustancia. En una mol existen $6,022 \times 10^{23}$ unidades. Este número es conocido con el nombre de «número de Avogadro» ($N_A = N_0$), en honor a Amador Avogadro.

$$1 \text{ mol} = \underbrace{6,022 \times 10^{23}}_{N_A} \text{ unidades}$$

Ejemplos:

1 mol de átomos de Ca = $6,022 \times 10^{23}$ átomos de Ca

1 mol de moléculas de H_2O = $6,022 \times 10^{23}$ moléculas de H_2O .

1 mol de iones de NaCl = $6,022 \times 10^{23}$ iones de Na^+ y $6,022 \times 10^{23}$ iones de Cl^- .

Mol de átomos o átomo-gramo (at-g)

Un átomo-gramo de un elemento, tiene una masa que equivale a la masa de una mol de átomos del elemento o a su masa atómica expresada en gramos.

Ejemplos:

a) m.A. (C) = 12 uma

$$1 \text{ mol}_{(\text{C})} = 1 \text{ at} - g_{(\text{C})} = 12 \text{ g de (C)} \\ = 6,022 \times 10^{23} \text{ átomos de (C)}$$

b) m.A.(Fe) = 56 uma

$$1 \text{ mol}_{(\text{Fe})} = 1 \text{ at} - g_{(\text{Fe})} = 56 \text{ g de (Fe)} \\ = 6,022 \times 10^{23} \text{ átomos de (Fe)}$$

Número de mol(n) de átomos o el número de átomos gramos se puede determinar con la siguiente fórmula:

$$n = \# \text{at} , g = \frac{\text{masa del elemento}}{m_A(\text{elem})} = \frac{\# \text{átomos}}{N_A}$$

Mol de molécula o molécula-gramo (mol-g) Una molécula-gramo de un compuesto tiene una masa que equivale a la masa de un mol de

moléculas del compuesto o a su masa molecular expresada en gramos.

a) $\overline{M}(\text{CO}_2) = 44 \text{ uma}$
 $1\text{mol}(\text{CO}_2) = 1\text{mol-g}(\text{CO}_2) = 44\text{g de } (\text{CO}_2)$
 $= 6,022 \times 10^{23} \text{ moléculas de } (\text{CO}_2)$

b) $\overline{M}(\text{NH}_3) = 17 \text{ uma}$
 $1\text{mol}(\text{NH}_3) = 1\text{mol-g}(\text{NH}_3) = 17\text{g de } (\text{NH}_3)$
 $= 6,022 \times 10^{23} \text{ moléculas de } (\text{NH}_3)$

Número de mol(n) de moléculas o el número de moléculas gramos se puede determinar con la siguiente fórmula:

$$n = \# \text{mol-g} = \frac{\text{masa del comp.}}{\overline{M}(\text{comp})} = \frac{\# \text{moléculas}}{N_A}$$

ACTIVIDAD

1.Realizar

Indica la masa molecular del ácido sulfúrico
 $(\text{H}_2\text{SO}_4)(\text{m.A}(\text{S}) = 32)$

2.Realizar y seleccionar la respuesta correcta

Indica la masa molecular del ácido fosfórico
 $(\text{H}_3\text{PO}_4)(\text{m.A}(\text{P}) = 31)$

- a) 100 uma c) 67 e) 31
b) 98 d) 89

3.Realizar y seleccionar la respuesta correcta

¿Cuántos átomos gramos de calcio existen en 224 gramos de calcio ($m.A(\text{Ca}) = 40 \text{ uma}$)? (UNFV-2012)

- a) 0,56 c) 4 e) 5,6
b) 0,4 d) 2

4.Realizar y seleccionar la respuesta correcta

Si el siguiente compuesto (CaXO_3), tiene una masa molecular igual a 100 uma, calcula la masa atómica de X. ($m.A(\text{Ca}) = 40$).

- a) 48 uma c) 96 e) 12
b) 16 d) 46

5.Realizar

Calcula el número de mol que existen en 340 g de NH_3 .