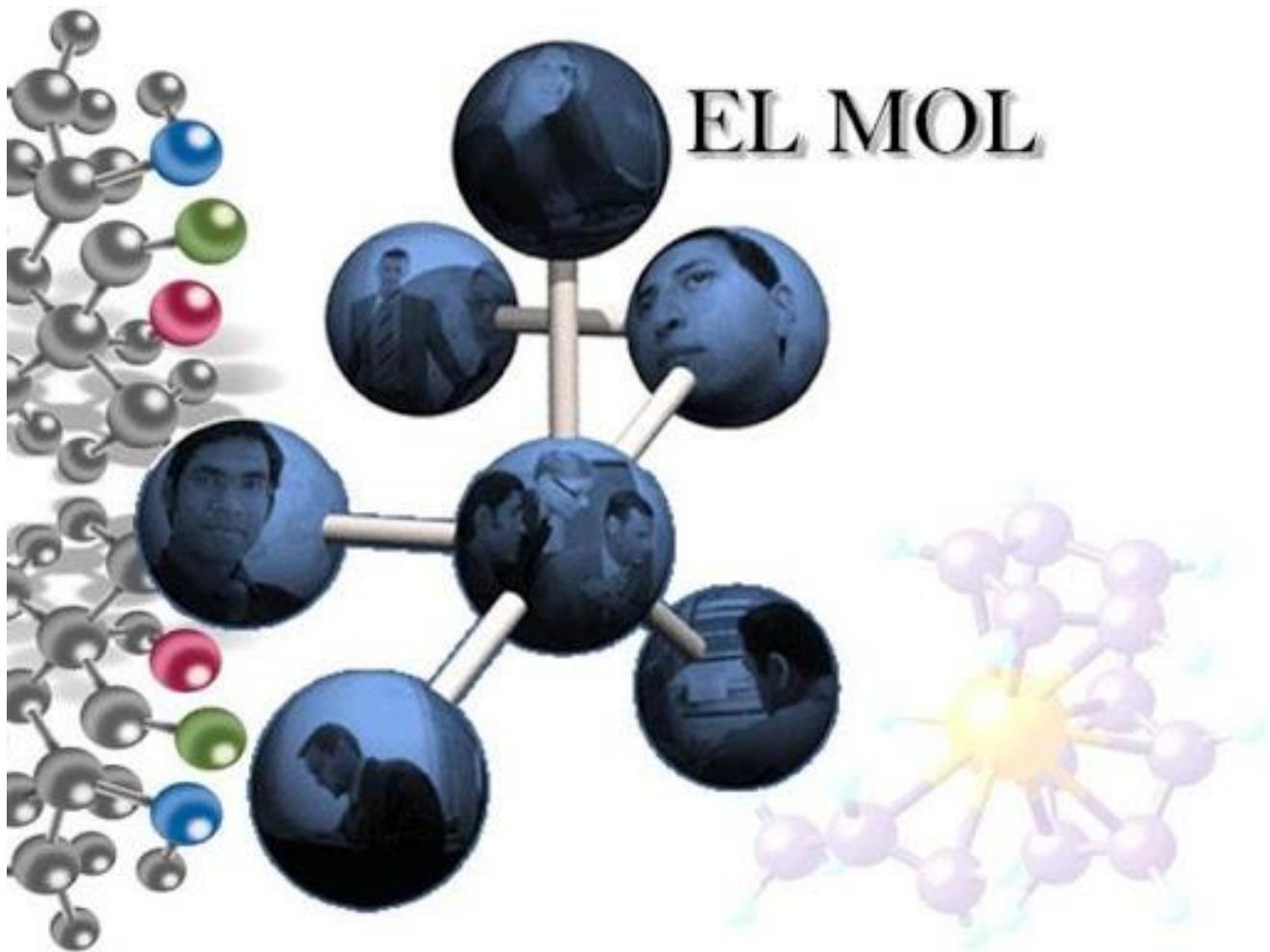


CIENCIAS III QUÍMICA



**MTRA. LETICIA
TAFOYA YESCAS**

INSTRUCCIONES GENERALES

Les pido por favor que entreguen sus trabajos acorde a las siguientes indicaciones:

- 1) Los trabajos se pueden entregar en formato digital, en el cuaderno.**
- 2) En un solo archivo formato Word o PDF colocar las actividades terminadas. (*En caso de que hayas realizado las actividades en el cuaderno, tomar una foto e irlas pegando en orden en un solo documento*)**
- 3) Los trabajos se enviarán a la *plataforma Classroom*. Únicamente para los estudiantes que presenten alguna complicación con el manejo de su correo institucional, deberán de enviar sus productos al correo electrónico: leticia.tafoya@aefcm.gob.mx**
- 4) Cualquier duda me pueden escribir en la plataforma o bien al correo en el horario antes mencionado y con gusto la aclaramos. En un horario de 8:00 am a 3:00 pm.**

FECHA DE ENTREGA					
	3° A	3° B	3° C	3° D	3° E
TEMA 19					
PRODUCTO 12 Y 13	15 DE FEBRERO				

QUÍMICA



TEMA 19

Comparación y representación de escalas de medida.

INSTRUCCIONES: Es importante qué observes los programas de Aprende en casa de la semana.

- 1.- Realiza una infografía sobre el científico Amadeo Avogadro. (Ver anexo 1)
- 2.- Determina la masa molecular de los siguientes compuestos. (Ver anexo 2)

Títulos de programas Aprende en casa

- 1.- ¿Qué significa el número de Avogadro?
- 2.- ¿Con la magnitud de la masa podemos contar?

Aprendizajes esperados

- 1.-Explicar que las reacciones químicas se producen entre un enorme número de átomos.
- 3.- Relacionar masas y masas atómicas para calcular la cantidad de sustancia con su respectiva unidad de medida.

CANAL

20.1 + 3.2
jueves y viernes

PRODUCTO 12

+ INFOGRAFÍA
+CÁLCULOS MASA
MOLECULAR.

Y 13

ENTREGA

15 de febrero



Masa molecular. Se calcula mediante la suma de las masas atómicas de los átomos que constituyen la molécula. Puede expresarse en una o. Cuando se expresa en una nos referimos a la masa de una molécula.

El mol es una de las magnitudes estipuladas por el Sistema Internacional de Unidades (SI). Su símbolo es "mol".

El mol es definido como la cantidad de materia que contiene determinado número de entidades elementales (átomos, moléculas, etc)

Nota: Consultar el libro de texto Pág. 188- 197

Consultar el siguiente enlace para resolver los ejercicios.

<https://www.youtube.com/watch?v=kPQheSnhiQ8>

ANEXO 1

INSTRUCCIONES: Realiza una infografía sobre el científico Amadeo Avogadro.

PARTES DE LA INFOGRAFÍA



LISTA DE COTEJO

LOS TRABAJOS DE CADA SEMANA TIENEN EL VALOR DE 6 A 10.
CONSIDERA LOS SIGUENTES CRITERIOS, PARA OBTENER LA CALIFICACIÓN MAS ALTA.

- ❖ Revisar las características solicitadas para cada producto (Lista de cotejo).
- ❖ Puntualidad de entrega.
- ❖ Actividades copiadas o falsificadas se cancelan y ya no se reciben.
- ❖ El archivo debe ser en formato Word, PDF o en el cuaderno.

INFORGRAFÍA

CRITERIO	VALOR	SÍ	NO	TOTAL
El alumno sigue las instrucciones para elaborar el producto.	2			
Realizó la entrega en la fecha establecida.	2			
Explica las aportaciones del científico.	2			
Uso su creatividad, colocando imágenes y colores en la infografía.	2			
La información que plasma en la infografía es suficiente para desarrollar el tema.	2			
OBSERVACIONES:				

ANEXO 2

INSTRUCCIONES: Completa la tabla siguiendo el ejemplo.

- 1.- Encuentra la masa atómica de cada elemento (No olvides realizar el redondeo para que tengas un número entero)
- 2.- Multiplica la masa atómica por el número de átomos de cada elemento.
- 3.- Al final realiza una suma total de las masas.

Ejemplo:

$$\begin{array}{rcl} \mathbf{H_2SO_4} & H = 1 \times 2 = & 2 \\ & S = 32 \times 1 = & 32 \\ & O = 16 \times 4 = & 64 \\ & \hline & 98 \text{ g/mol} \end{array}$$

MASA MOLECULAR		
COMPUESTO	MASAS ATÓMICAS	MASA MOLECULAR g/mol
$\mathbf{NH_3}$		
$\mathbf{Al(OH)_3}$		
$\mathbf{CaCl_2}$		
$\mathbf{NaHCO_3}$		
$\mathbf{CuSO_4}$		
$\mathbf{KNO_3}$		
$\mathbf{HNO_3}$		
$\mathbf{SO_2}$		
\mathbf{HCl}		
$\mathbf{CuSO_4}$		