

	GIMNASIO SABIO CALDAS (IED) Nuestra escuela: una opción para la vida PLAN ESCOLAR NO PRESENCIAL	Código	PENP - 01
		Versión	001
		Fecha	18/03/2020
		Proceso	Gestión Académica

DOCENTE	Mónica Pinto	GRADO	Noveno
ASIGNATURA	Química		
Correo electrónico de contacto	monica.pinto@sabiocaldas.edu.co		
Fecha de envío	26 octubre	Fecha de entrega	En los horarios de clase
Tiempo de ejecución de la actividad	1 hora		
TEMA	Formación de ácidos		

Contextualización

En esta semana se aplicará evaluación de los temas aprendidos en clase sobre los siguientes temas

Unidades físicas de concentración

Las unidades físicas de concentración están expresadas en función del **peso** y del **volumen**, en forma porcentual, y son las siguientes:

- a) Tanto por ciento peso/peso **%P/P** = (cantidad de gramos de soluto) / (100 gramos de solución)
- b) Tanto por ciento volumen/volumen **%V/V** = (cantidad de cc de soluto) / (100 cc de solución)
- c) Tanto por ciento peso/volumen **% P/V** = (cantidad de gr de soluto)/ (100 cc de solución)

a) Porcentaje peso a peso (% P/P): indica el peso de soluto por cada 100 unidades de peso de la solución.

$$\% \frac{P}{P} = \frac{\text{peso del soluto}}{\text{peso de la solución}} \cdot 100$$

b) Porcentaje volumen a volumen (% V/V): se refiere al volumen de soluto por cada 100 unidades de volumen de la solución.

$$\% \frac{V}{V} = \frac{\text{volumen de soluto}}{\text{volumen de la solución}} \cdot 100$$

c) Porcentaje peso a volumen (% P/V): indica el número de gramos de soluto que hay en cada 100 ml de solución.

$$\% \frac{P}{V} = \frac{\text{gramos de soluto}}{\text{ml de la solución}} \cdot 100$$

En la presente semana se realizará evaluación de los temas vistos en clase sobre los temas de

Definición de Molaridad:

La **Molaridad (M)** o **Concentración Molar** es el **número de moles de soluto que están**

disueltos en un determinado volumen.

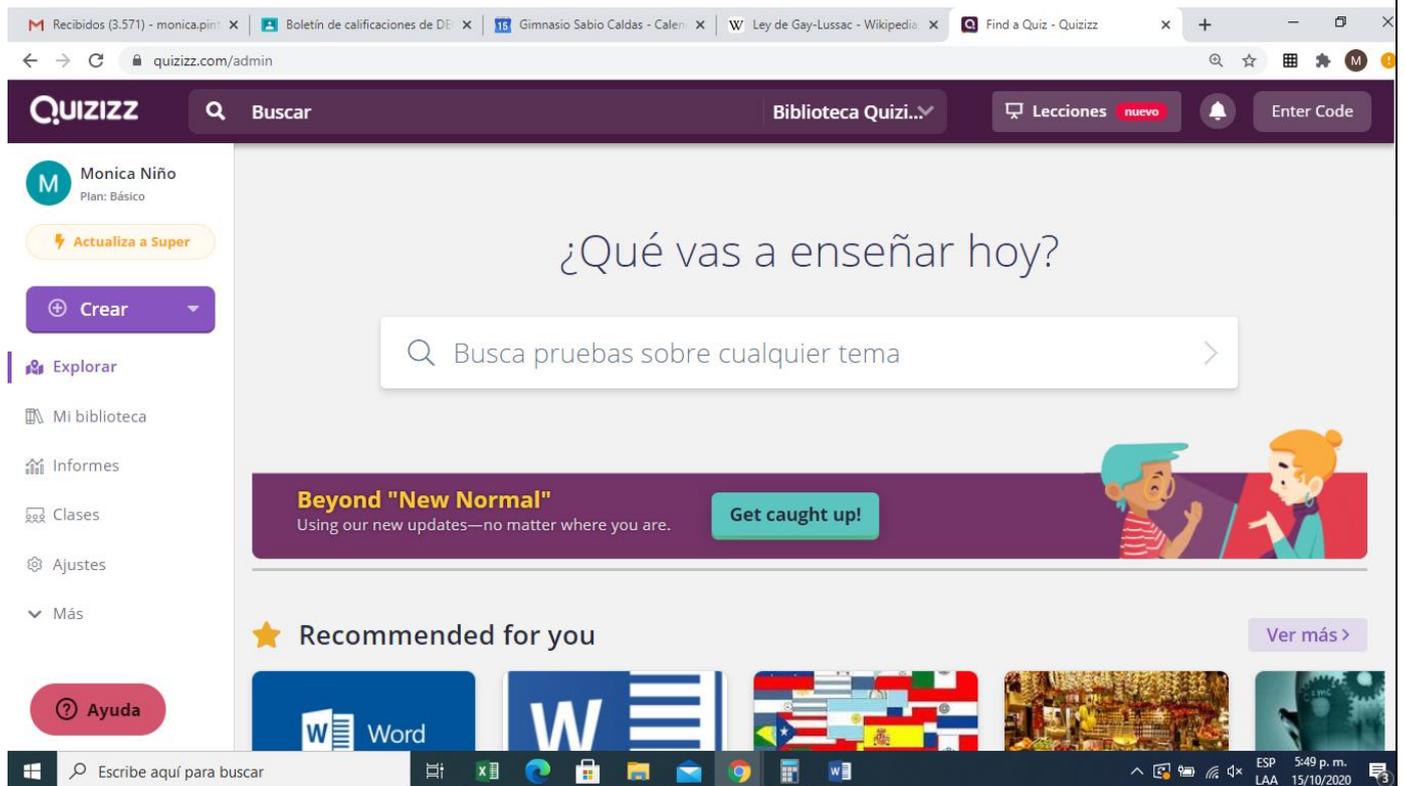
La **Molaridad** de una disolución viene determinada por la siguiente fórmula:

$$\text{Molaridad (M)} = \frac{n \text{ (n}^\circ \text{ de moles de soluto)}}{\text{Volumen de disolución}}$$

La **Molaridad** se expresa en las unidades (**moles/litro**).

Descripción de la actividad sugerida

Aquellos estudiantes que no ingresen a clase, deberán entregar 5 ejercicios con solución para cada una de las unidades de concentración mencionadas.



Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)

<https://sites.google.com/site/quisolutescno23/home/formulas>

Criterios de Evaluación

Interpretativo: A partir de la información de la guía los estudiantes deben aplicar los conceptos de esta para dar solución a los problemas planteados.