GIMNASIO SABIO CALDAS	**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	21 de septiembre 2020	**Fecha de entrega**	25 de septiembre
Tiempo de ejecución de la actividad	1 hora		
TEMA	Formación de ácidos		

Contextualización

Qué es Solución química:
Una solución química es la **mezcla homogénea de una o más sustancias disueltas en otra sustancia en mayor proporción**.
Una solución química es compuesta por soluto y solvente. El soluto es la sustancia que se disuelve y el solvente la que lo disuelve.

Las soluciones químicas pueden presentar los tres estados de la materia: líquida, física y gaseosa. A su vez, sus solutos y sus solventes también pueden presentar esos tres estados.

La mezcla del alcohol en el agua, por ejemplo, es una solución líquida de soluto y solvente líquido. El aire está compuesto de nitrógeno, oxígeno y otros gases resultando en una mezcla gaseosa. Por otra parte, las amalgamas de un soluto sólido como el oro con un solvente líquido como el mercurio da una solución sólida.

Concentración de soluciones químicas
La concentración química determinará en unidades físicas de peso, volumen o partes por millón (ppm) el porcentaje que el soluto presenta en la solución. La concentración de soluciones se expresa a través de su molaridad (mol/lt), molalidad (mol/kg) y fracción molar (mol/mol).

El conocimiento de la concentración en una solución química es importante, ya que, determinará la cantidad de soluto y solvente presentes para determinar los factores de cambio y recrear la solución para su uso o estudio posterior.

Tipos de soluciones químicas
Los tipos de soluciones químicas se dividen en grado de solubilidad del soluto en la solvente llamada también disoluciones.

Las disoluciones pueden ser diluidas, concentradas o saturadas:

Las **soluciones diluidas** presentan un bajo porcentaje de soluto en relación al solvente.
Las **soluciones concentradas** tienen un gran porcentaje de soluto en el solvente.
Las **soluciones saturadas** son aquellas que no admiten más soluto en el disolvente.
Vea también Soluto y solvente.

A pesar de que las soluciones químicas se suelen encontrar generalmente en estado líquido, también se puede encontrar en estado gaseoso o sólido. Las aleaciones de metal, por ejemplo, son mezclas homogéneas sólidas y el aire, por otro lado, es una solución química gaseosa.

Descripción de la actividad sugerida

1. Desarrolle un cuadro donde explique los tipos de soluciones con graficas

2. Proponga 5 ejercicios donde se evidencie la determinación del %p/p, %p/v, %v/v.
Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)
https://www.significados.com/solucion-quimica/
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.