



INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA POPA

NIT: 800023951-0 / Código DANE: 263401000241
Email: ielapopa@gmail.com / Página web: lapopa.edu.co



Periodo	I	Grado:	9°	Fecha entrega:	23-01-25	Fecha a recepcionar:	24-01-25
Área:	Ciencias Naturales-Química			Taller No.	1	Celular docente:	3117109016
Docente:	Mallerliny Quintero Rodríguez			Estudiante:			
Estudiante: celular				Celular acudiente			

Competencia a desarrollar (logro)	Describe la composición de sustancias puras, disoluciones, tipos de mezclas e identifica diferencias entre ellas.
Explica qué factores afectan la formación de soluciones a partir de resultados obtenidos en procedimientos de preparación de soluciones de distinto tipo (insaturadas, saturadas y sobresaturadas) en los que modifica variables (temperatura, presión, cantidad de soluto y disolvente).	

Exploración:

Realiza la lectura de las páginas 200 y 201, donde encontrarás los temas relacionados con:

- Las soluciones
- Las características de las soluciones
- La clasificación de las soluciones
- Las propiedades coligativas de las soluciones

Observa los videos:

1. UNA DISOLUCIÓN Y LOS TIPOS DE DISOLUCIÓN
2. Propiedades coligativas

Estructuración/ejecución:

1. Identifica para cada una de las soluciones químicas, el estado físico de la solución, el soluto y el solvente.



.....

.....



.....

.....



.....

.....



.....

.....



.....

.....

2. Clasifica estos tipos de disoluciones.



Disolución de un gas en un líquido

Disolución de un líquido en un líquido

Disolución de un sólido en un líquido

Disolución de un líquido en un sólido

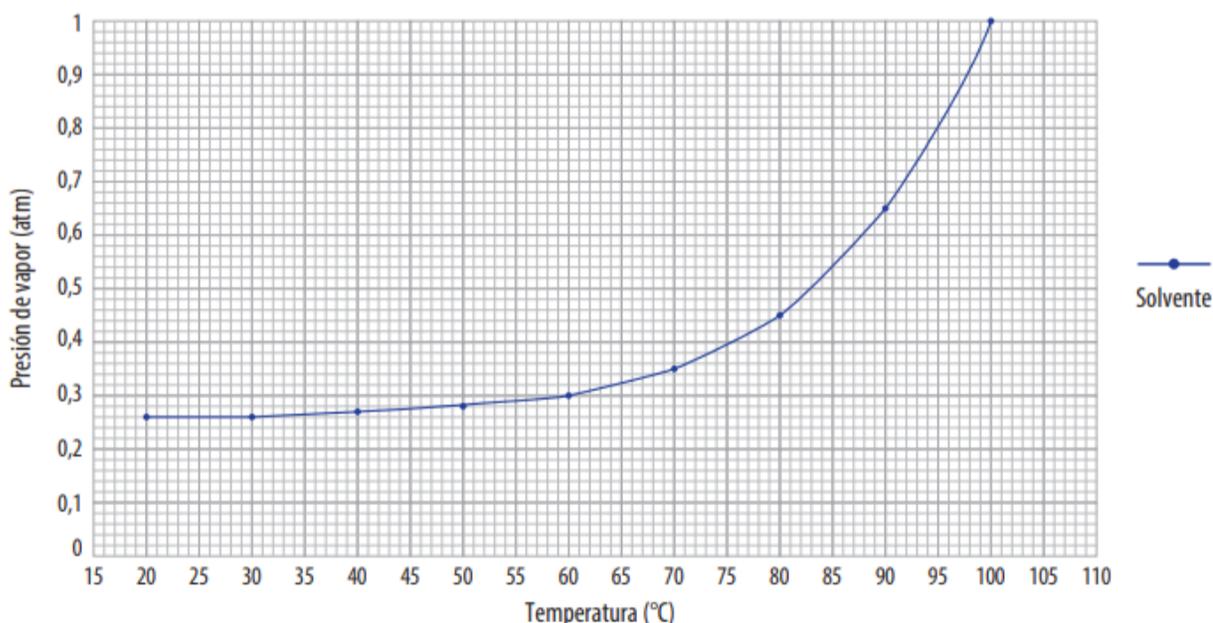
Disolución de un sólido en un sólido

Trasferencia – Evaluación formativa:

En cada una de las siguientes preguntas justifica tu respuesta.

- Las propiedades coligativas son las características emergentes de una sustancia cuando se encuentra en solución.
Son propiedades extensivas de la materia, por lo que dependen de la concentración que la sustancia tiene en solución. Esto significa que si hay mayor o menor cantidad de soluto en la solución, la propiedad coligativa varía también su valor.
De acuerdo con lo anterior, ¿Cuál de las siguientes no corresponde a una propiedad coligativa?
 a. Presión de vapor.
 b. Punto de ebullición.
 c. Punto de congelación.
 d. Temperatura.
- La presión de vapor de una solución puede cambiar dependiendo de si tiene un soluto o no. A continuación, encontrará una tabla de datos de la presión de vapor de un solvente sin soluto y con soluto. Usted verá graficada la curva para la presión de vapor del solvente sin soluto. En la misma hoja de gráfica y con base en la tabla, realice la curva usando color rojo para el solvente con soluto.

Temperatura	20	30	40	50	60	70	80	90	100
Presión de vapor del solvente	0,2	0,2	0,21	0,22	0,24	0,29	0,38	0,55	0,85



Conclusión. Observando la gráfica que usted acaba de hacer, ¿qué sucede con la presión de vapor de un solvente al mezclarse con un soluto?