



Guía de aprendizaje: Disoluciones

Profesor(a):	Marcela Molina		
Correo:	mmolina@ccechillan.cl		
Instagram:	profe_marcela_cce		
Curso	2° medio	Fecha máxima de envío	<u>Viernes 19 de junio</u>
Objetivo de aprendizaje:	- Comprender la clasificación de las disoluciones según el estado físico de sus componentes, su conductividad eléctrica y según la cantidad de soluto.		
Instrucciones:	Responda la siguiente guía con apoyo de la información que aparece en las página 25 a 33 de su libro de química . Además utilice el video explicativo que se encuentra disponible en mi cuenta de instagram . Si no puede imprimir la guía cópiela en su cuaderno. Envíe la actividad al correo o instagram antes mencionado. Puede enviar fotografías de la actividad, para que estas puedan ser revisadas y retroalimentadas por el mismo medio.		

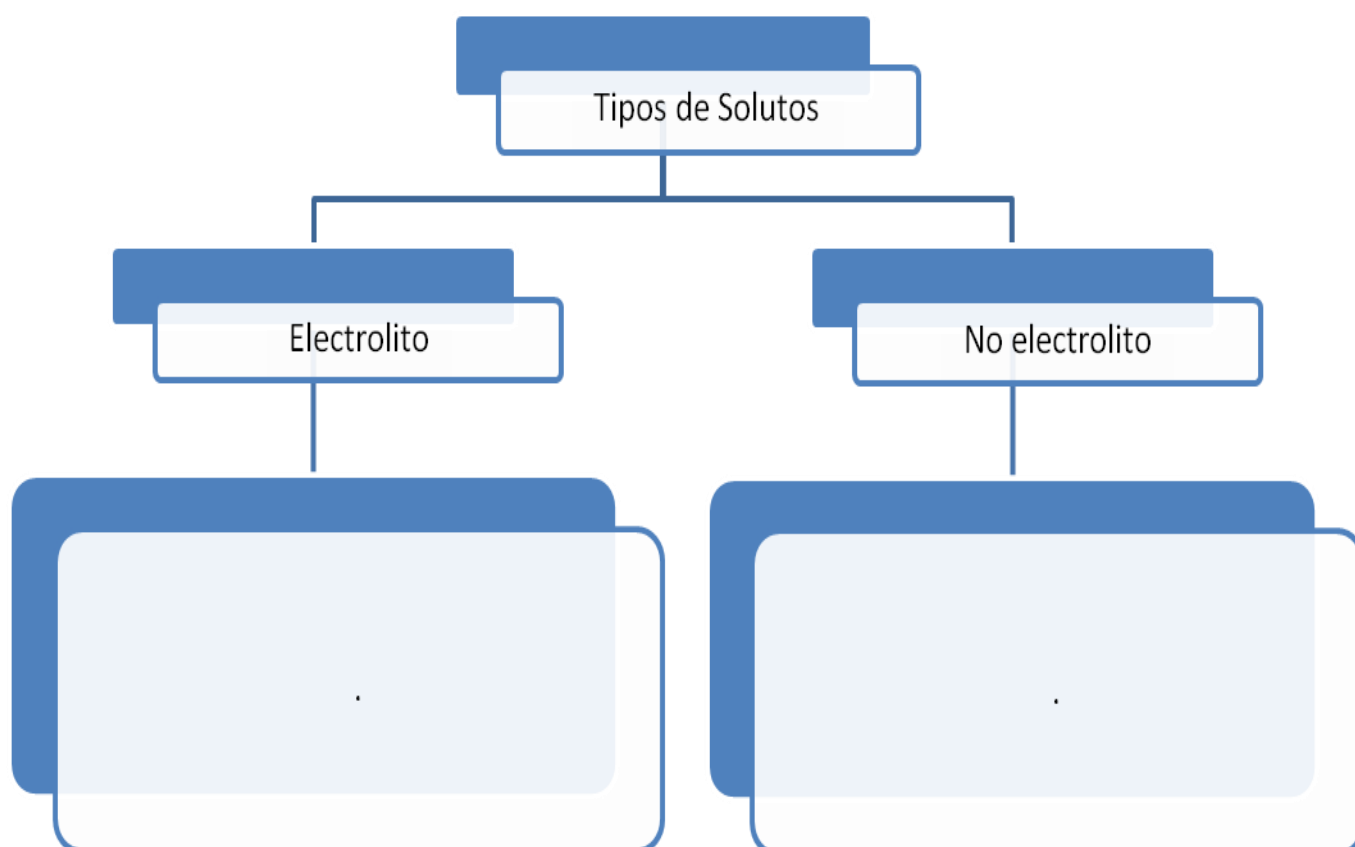
LAS DISOLUCIONES SE PUEDEN CLASIFICAR SEGÚN:

- El estado físico de de sus componentes. **(ANALIZADA EN LA GUÍA ANTERIOR)**
- Su conductividad eléctrica.
- Su proporción de los componentes (según la cantidad de soluto)

Clasificación de las disoluciones según su Conductividad Eléctrica:

Las propiedades electrolíticas son aquellas relacionadas con la conductividad eléctrica, es decir, la capacidad de un material para permitir el paso de la corriente eléctrica a través de él. El agua pura no tiene la capacidad de conducir la corriente eléctrica, a diferencia de muchas disoluciones acuosas que sí, por lo tanto, **podemos deducir que la conductividad de la disolución acuosa dependerá del soluto disuelto, es decir, será este el que determinará si la mezcla es conductora o no**. Un soluto que genera una solución acuosa capaz de conducir la corriente eléctrica se conoce como **electrolito**.

- I. **¿Cuáles son los tipos de solutos según su conductividad eléctrica? Explícalos en el espacio del mapa conceptual.**

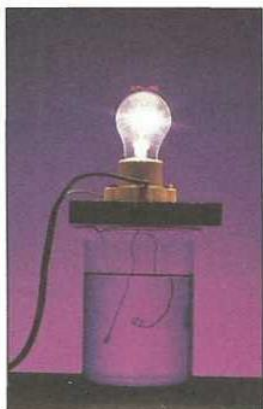
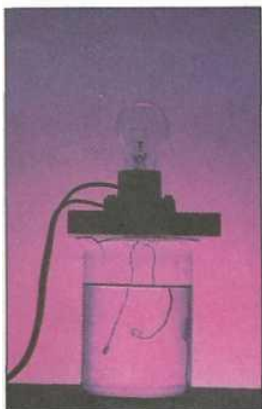




II. ¿Cuál de los siguientes ejemplos posee una sustancia (soluto) electrolítica? Fundamenta tu respuesta.

Imagen 1

Imagen 2



Clasificación de las disoluciones según la porción de sus componentes: se pueden clasificar según su contenido de soluto en tres grupos, **ordene y defina. (Disolución saturada / Disolución Insaturada / Disolución Sobresaturada)**

Cantidad de soluto

→

→

→

DESAFÍO (OPCIONAL): CREA UN EXPERIMENTO SENCILLO EN CASA EN QUE SE PUEDA DEMOSTRAR LAS DISOLUCIONES INSATURADAS, SATURADAS Y SOBRE SATURADAS. UTILIZA MATERIALES QUE TENGAS EN CASA. (El experimento más creativo será premiado cuando retornemos a clases) FOTOGRAFIALO Y ENVIALO A MI INSTAGRAM, explicando en qué consiste.