

# ¿Cómo se clasifican las Soluciones?

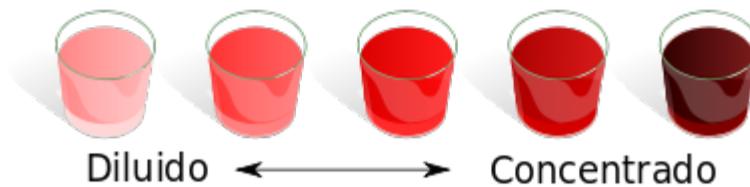


## Según el estado de agregación

Clase	Subclase	Ejemplo	Componentes
<b>Sólido-Sólido</b>	<b>Aleaciones:</b> se preparan mezclando los materiales secos en polvo, prensándolos a alta presión y calentándolos después a temperaturas justo por debajo de sus puntos de fusión.	<b>Bronce</b>	Es toda aleación metálica de cobre y estaño en la que el primero constituye su base y el segundo aparece en una proporción del 3% al 20%.
		<b>Latón</b>	Es una aleación de zinc con cobre.
		<b>Acero</b>	Es aleación de hierro con una cantidad de carbono variable entre el 0,008% y el 1,7% en peso de su composición, sobrepasando el 1.7% (hasta 6.67%) pasa a ser una fundición.
		<b>Oro blanco</b>	Es una aleación de oro y algún otro metal blanco, como la plata, paladio, o níquel.
		<b>Alpaca</b>	Es una aleación ternaria compuesta por zinc (8%-45%), cobre (45%-70%) y níquel (8%-20%).
		<b>Peltre</b>	Es una aleación compuesta por estaño, cobre, antimonio y plomo.
<b>Líquida-Sólida</b>	<b>Amalgamas:</b> cuando el líquido se incorpora al sólido tomando la consistencia de este pero con mayor maleabilidad.	<b>Arcilla</b>	Agua en tierra.
		<b>Dentales</b>	Mercurio en resinas o mercurio en metales preciosos.
<b>Sólido-Líquido</b>	Cuando el sólido se disuelve dentro del líquido.	<b>Agua de mar</b>	Disuelve la sal o cloruro de sodio en agua.
		<b>Néctares</b>	Extracto de la fruta en agua.
		<b>Sal en agua</b>	Cualquier tipo de sal disuelto en agua.
<b>Líquido-Líquido</b>	Tanto soluto como solvente son líquidos.	<b>Perfumes</b>	Extracto con alcohol.
		<b>Bebidas alcohólicas</b>	Vino. Aguardiente. Whisky.
		<b>Vinagre</b>	Ácido acético al 5% en agua.
<b>Gas en líquido</b>	Soluto el gas y solvente la parte líquida.	<b>Bebidas carbonatadas</b>	Gas carbónico en jarabes, lo cual constituye la gaseosa.
		<b>Cervezas</b>	Gas carbónico en el extracto de malta, etanol y agua.
<b>Sólido en gas</b>	Material particulado en un gas.	<b>Humo</b>	Residuo gaseoso de combustión en el aire.
<b>Líquido - Gas</b>	El líquido se esparce en el gas por la energía cinética.	<b>Vapor de agua</b>	El agua en el aire.
<b>Gas - gas</b>	El material mezclado se encuentra en estado gaseoso.	<b>Aire</b>	Oxígeno en nitrógeno
		<b>Gas natural</b>	Metano – Etano.

## Según la concentración

Clase	Concepto
<b>Diluida o insaturada</b>	Cuando contiene una pequeña cantidad de soluto con respecto al solvente presente.
<b>Concentrada o saturada</b>	Si la cantidad de soluto es la mayor cantidad que se disuelve en esa cantidad de solvente.
<b>Sobresaturada</b>	Cuando hay exceso o soluto sobrante porque se ha excedido la cantidad de soluto que puede disolver esa cantidad de solvente.



**NOTA:** toda clase de solución, según el estado de agregación, puede encontrarse en cualquiera de las clases de solución según la concentración.