

TIPOS DE DISOLUCIONES

1. SEGÚN EL ESTADO FÍSICO DE LOS COMPONENTES

Como sabemos, la materia puede presentarse en tres estados, sólido, líquido y gaseoso, por lo que sus posibles combinaciones nos darán como resultado diferentes disoluciones.

1- Identifica las sustancias componentes de los ejemplos incluidos en la tabla siguiente. Busca la información en textos o Internet si es necesario, e indica el estado de agregación de la disolución:

Disolución	Componentes	Estado de agregación
• Bronce.		
• Latón.		
• Acero.		
• Amalgamas.		
• Agua de mar.		
• Alcohol sanitario.		
• Bebidas carbónicas.		
• Humo.		

2- Zaragoza es una de las ciudades españolas que tiene más días con niebla al cabo del año. La niebla es una disolución, como ya debes saber. ¿Sabrías decir el estado físico de sus componentes?

- El disolvente es un gas y el soluto es un líquido.
- El disolvente es un líquido y el soluto un gas.
- Tanto el disolvente como el soluto se encuentran en estado sólido.

2. SEGÚN LA PROPORCIÓN ENTRE LOS COMPONENTES

Completa:

La cantidad de soluto que se puede añadir a la disolución es

La **solubilidad** es la cantidad de que se puede disolver en una determinada cantidad de a una temperatura determinada.

La **solubilidad** es una proporción para cada pareja de soluto y disolvente a una determinada.

La **solubilidad** se suele expresar en gramos de soluto por litro de disolvente (g/L).

Hay diferentes tipos de disoluciones en función de la cantidad de soluto que vayas a disolver:

Relaciona los tipos de disolución con su definición:

Disolución diluida

aquella que no admite más cantidad de soluto sin añadir más disolvente a una determinada temperatura

Disolución concentrada

aquella que contiene más cantidad de soluto disuelto del que puede disolver

Disolución saturada

aquella en la que la cantidad de soluto es cercana a la solubilidad

Disolución sobresaturada

en ella la cantidad de soluto es pequeña comparada con la solubilidad