

INSTITUCIÓN EDUCATIVA CATALINO GULFO

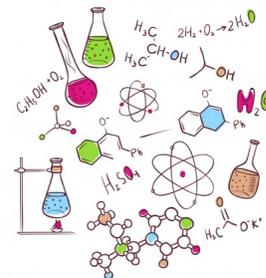


Guías de aprendizaje Química

Grado séptimo

Semana 12

Docente: Karina Ordóñez



Competencia: identifico la presencia de la solubilidad en la mezcla simple de dos sustancias.

La **solubilidad** es capacidad que posee una sustancia para poder disolverse en otra. Dicha capacidad puede ser expresada en moles por litro, gramos por litro o también en porcentaje del soluto.

Generalmente, para hacer que el soluto se disuelva se suele calentar la muestra, de este modo, la sustancia disuelta se conoce como **soluto** y la sustancia donde se disuelve el soluto se conoce como **disolvente**.

Proceso de solubilidad

Las sustancias no se disuelven en igual medida en un mismo disolvente. Con el fin de poder comparar la capacidad que tiene un disolvente para disolver un producto dado, se utiliza una magnitud que recibe el nombre de solubilidad. La capacidad de una determinada cantidad de líquido para disolver una sustancia sólida no es ilimitada. Añadiendo soluto a un volumen dado de disolvente se llega a un punto a partir del cual la disolución no admite más soluto (un exceso de soluto se depositaría en el fondo del recipiente). Se dice entonces que está saturada. Pues bien, la solubilidad de una sustancia respecto de un disolvente determinado

es la concentración que corresponde al estado de saturación a una temperatura dada.

Entendamos esto con la siguiente actividad

Actividad

En una tabla como la siguiente, descubriremos que significa ser soluble y si eres bueno me podrás responder a la siguiente pregunta.

¿el agua es un solvente universal?

Para cada mezcla utilizaras. Tres cucharadas de la sustancia denominada. Solvente y una media cucharada de la sustancia denominada soluto y dejas en reposo por media hora luego de ese tiempo puedes determinar lo siguiente

Si el soluto desaparece por completo en la mezcla entonces es mezcla homogénea

Si el soluto no desaparece en la mezcla entonces es mezcla heterogénea

Si el soluto desaparece parcialmente en la mezcla entonces es mezcla homogénea sobresaturada.



solvente	Soluto	Tipo de mezcla	Es soluble? SI o NO
Agua	Sal		
Agua	Azúcar		
Agua	Cafe instantaneo		
Agua	Alcohol		
Agua	Cafe molido		
Agua	Vinagre		
Agua	Leche		
Agua	Aceite		
Aceite	Sal		
Aceite	Azúcar		
Aceite	Cafe instantaneo		
Aceite	Alcohol		
Aceite	Cafe molido		
Aceite	Vinagre		
Aceite	Leche		

Notaste algo extraño?

Describe brevemente tu descubrimiento y luego analizamos el suceso.



¡NO olvides responder la primera pregunta!

cuando tengas las respuestas, realizar una captura de tus resultados y la envías por WhatsApp al siguiente numero 305-447-47-46, especificando tu nombre y grado. Tienes una semana a partir de la fecha de entrega, para reparar tus resultados.