SOLUCIONES QUIMICAS O DISOLUCIONES.

ACTIVIDAD

¿Qué diferencia hay entre una solución, un coloide y una suspensión? De ejemplos

R/: Una solución química es la mezcla homogénea de una o más sustancias disueltas en otra sustancia en mayor proporción. Ejemplo el agua con sal

Un coloide se vuelve un gel, su tendencia espontánea para agregar o formar coágulos. Por ejemplo, la gelatina

La suspensión sus partículas se pueden ver a simple vista, si dejamos un rato las partículas se van al fondo del recipiente. Por ejemplo, arena con agua.

1. Realice un mapa conceptual sobre el tema y escribe 5 frases con sentido químico de cada uno de los videos.

2. ¿Qué es una solución o disolución?

R/: Una solución química es la mezcla homogénea de una o más sustancias disueltas en otra sustancia en mayor proporción.

3. Qué diferencia hay entre una sustancia polar y no polar?

R/: Las moléculas polares se producen cuando hay una diferencia de electronegatividad entre los átomos enlazados. Las moléculas no polares ocurren cuando los electrones se comparten por igual entre los átomos de una molécula diatómica o cuando los enlaces polares en una molécula más grande se cancelan entre sí.

4. ¿Qué es soluto y qué es solvente?

R/: el soluto es la sustancia que se va a mezclar, el solvente es el liquido en el que se va a mezclar.

5. Que factores afectan la solubilidad? explique

R/: superficie de contacto, agitación, temperatura y presión.

6 ¿Cuáles de los siguientes ejemplos clasifica usted como soluciones: hielo y aire, la orina, whisky, el hierro?

R/: whisky

7. Establezca la relación entre concentración y solubilidad

R/: la concentración es la cantidad de sustancias que hay, mientras la solubilidad es la manera de mezclarse las sustancias.

8. ¿Qué es una solución saturada? Explique con un ejemplo

R/:es aquella que a alcanzado su máxima concentración. Por ejemplo, cuando le echamos mucho café al recipiente, el café no va a estar a gusto.

9. ¿Qué es una solución insaturada? Explique con un ejemplo

R/: Una solución insaturada es toda aquella en la cual el medio disolvente todavía es capaz de disolver más soluto. Por ejemplo, si se añaden nueve cucharadas de sal en un litro de agua, a pesar de que la cantidad de soluto es menor que la que disuelve el agua

10 qué diferencia hay entre el agua dura y el agua blanda?

R/: El agua blanda es el agua en la que se encuentran disueltas mínimas cantidades de sales. Él agua dura es aquella que contiene un alto nivel de minerales, en particular sales de magnesio y calcio

.