https://pixabay.com/es/profesor-hombre-conferencia-3026707/

Equilibrio heterogéneo

ELIZABETH DE LA TORRE FLOREANO
JULIO CÉSAR BOTELLO POZOS
MARINA LUCIA MORALES GALICIA

Proyecto PAPIME-DGAPA PE201818

Homogéneas y heterogéneas

- Un equilibrio **homogéneo** es aquel que se lleva a cabo en una sola fase, ya sea gaseosa o líquida.
- Un equilibrio **heterogéneo** es aquel en el que se tiene al menos un reactivo o producto en una fase diferente a las demás especies químicas.

(Castellan, W. 1987)

https://pxhere.com/es/photo/986837

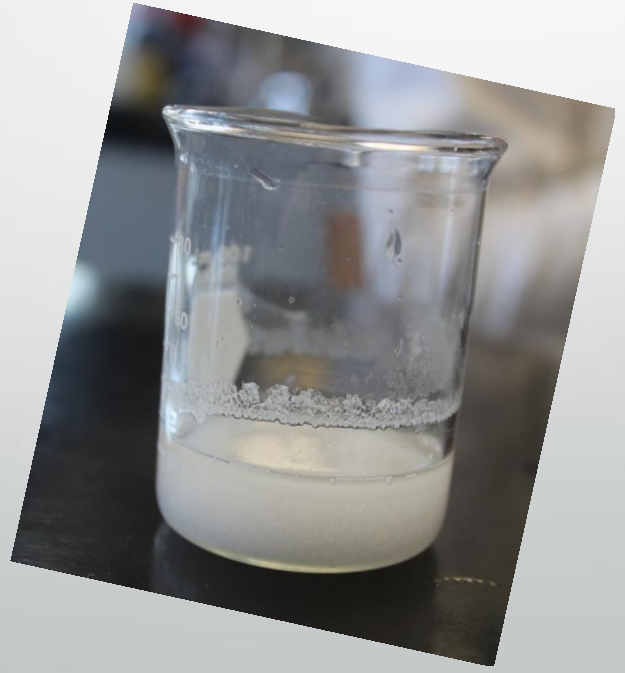
https://www.publicdomainpictures.net/es/view-image.php?image=152222&picture=burbujas-de-agua-en-un-vaso

Proyecto PAPIME-DGAPA PE201818

Equilibrio Heterogéneo es…

Aquel que consta de dos fases, generalmente una sólida y otra en disolución acuosa.

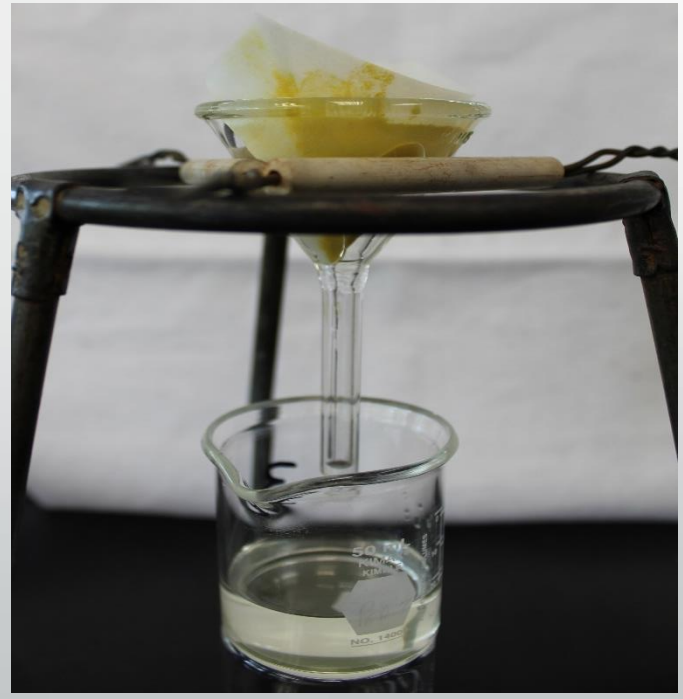
Ejemplo: cuando adicionamos poco a poco sal en agua y agitamos, al inicio se puede observar que el soluto se disuelve, pero conforme transcurre el tiempo, parte de la sal que se adiciona, se depositará en el fondo del recipiente a lo que se llamará precipitado.



Proyecto PAPIME-DGAPA PE201818

Equilibrio heterogéneo

- El equilibrio heterogéneo que probablemente más se emplea en el análisis químico, tanto cualitativo como cuantitativo, es el de precipitación/solubilidad.



Proyecto PAPIME-DGAPA PE201818

Diariamente tenemos contacto con productos que se disuelven fácilmente en agua, por ejemplo la sal y el azúcar; algunos otros que pueden ser insolubles en esta como por ejemplo las sales de cloruro de plomo, cloruro de plata, cromato de plata y sulfato de bario.

>>>Esta capacidad de las sustancias disolverse o no, en un disolvente dado es cuantificada a través de la solubilidad (cantidad máxima de soluto que es posible de disolver en una cantidad específica de solvente)

(Gonzalez, M. 2010)

$$\textbf{Solubilidad (S)} = \frac{\textit{Máxima cantidad de soluto}}{\textit{Unidad de disolución o disolvente}}$$

Por lo tanto la solubilidad puede tener unidades de:

$$\textbf{Molaridad (M)} = \frac{\textit{Mol soluto}}{\textit{L de disolución}}$$

$$\textbf{\% (m/V)} = \frac{\textit{g soluto}}{\textit{100 mL de disolución}}$$

O bien cualquier otras unidades de concentración, las anteriores son las más comunes

Bibliografía

- Castellan, W. (1987). Leyes de Velocidad. En Fisicoquímica(845). México D.F.: Pearson Educación
- Gonzalez, M. (2010). Equilibrio de Solubilidad. Mayo,2017, de Quimica.laguia2000.com Sitio web: https://quimica.laguia2000.com/conceptos-basicos/equilibrio-de-solubilidad#ixzz4hKS3BTzc
- Pérez, J. (2013). Factores que afectan la solubilidad. Abril 2017, de Blogger.com Sitio web: http://solucionesj2p.blogspot.mx/2008/09/factores-que-afectan-la-solubilidad.html

Proyecto PAPIME-DGAPA PE201818