

Colegio Inmaculada Concepción thno

Depto de Química

Solubilidad de los gases en un líquido.

.

INTRODUCCIÓN.

Lo semejante disuelve lo semejante: esto quiere decir que la estructura molecular del soluto con el solvente deben ser similares para que uno disuelva al otro.

La presión afecta la solubilidad de un gas en un líquido, esto quiere decir que a mayor presión, mayor la solubilidad del gas en un líquido, y esto es inversamente proporcional (a menor presión, menor la solubilidad del gas).

La solubilidad de los gases en los líquidos disminuye al incrementar la temperatura.

En este trabajo haremos una serie de experimentos para comprobar la veracidad de las definiciones y teorías.

CONCLUSIÓN.

En este trabajo aprendimos sobre la solubilidad de gases en líquidos y de líquidos en líquidos, aprendimos más sobre la teoría cinético-molecular de los gases.

La solubilidad de los gases, líquidos o sólidos se ve afectado siempre por la presión que se ejerce sobre ellos, según la temperatura que se les aplica o en que se está expuesta y también según la naturaleza del soluto y del solvente.

DESARROLLO DE LAS ACTIVIDADES:

Actividad N°1:

1-. Al succionar la bebida y retirar el émbolo podemos observar que el líquido asciende por la jeringa hasta dejar de mover el émbolo, y al presionar el émbolo éste no puede moverse más allá del espacio que ocupa la bebida gaseosa, ya que estos ocupan su máximo espacio y con tan poca presión no se puede disminuir su volumen.

2-. La solubilidad de un líquido es afectada por la presión ya que a mayor presión mayor es la solubilidad de este.

Actividad N°2:

1-. Al colocar el vaso de precipitado con bebida gaseosa sobre un mechero encendido podemos observar que las burbujas del líquido se agrandan, lo que quiere decir que se unen haciendo una sola, y ésta sube a la superficie del vaso de precipitado hasta perderse dicha burbuja.

2-. La solubilidad de los gases en los líquidos disminuye con el aumento de la temperatura.

3.- Alcohol etílico: miscible.

Benceno: parcialmente miscible.

Cloroformo: inmiscible.

Tetracloruro de carbono: parcialmente miscible.

Glicerina: miscible.