

Investiga...

a) ¿De qué circunstancias depende que una sustancia se disuelva en otra?
de factores como la temperatura y el tipo de soluto o material que quieras usar

b) ¿Qué es la solubilidad?
Capacidad de una sustancia o un cuerpo para disolverse al mezclarse con un líquido.

c) ¿Cuándo se trata de una sustancia miscible o inmiscible?
líquidos que pueden mezclarse y formar una disolución acuosa son sustancias miscibles

y los líquidos que no forman disoluciones o son insolubles entre sí se denominan inmiscibles

d) ¿Cómo se clasifican las disoluciones según la cantidad de soluto y disolvente?
Disolución saturada

e) ¿Cuáles son los principales factores externos que influyen en la solubilidad de sólidos y gases?
superficie de contacto, agitación, temperatura y presión.

f) ¿Cuál es el medio propicio para que se disuelvan en éstos gases y sólidos?
la temperatura

g) ¿Cómo se mide el grado de solubilidad de una sustancia?
Puede ser expresada en porcentaje de soluto o en unidades como moles por litro o gramos por litro.

h) ¿Cómo aumenta la solubilidad de un gas en un líquido?
aumenta con la presión ejercida por el gas sobre el disolvente. Si la presión disminuye, la solubilidad disminuye también.

i) ¿Qué es lo que sucede cuando destapamos una bebida gaseosa?
La disminución de la presión permite que el dióxido de carbono salga de la disolución.

j) Científico inglés que en el año 1803 estableció la Ley de la Relación entre la solubilidad de un gas y su presión?
La ley de Henry

k) La concentración de una disolución se refiere ¿a qué variables?
proporción o relación que hay entre la cantidad de soluto y la cantidad de disolución

l) ¿Cuáles son las formas para expresar concentraciones de una disolución?
Porcentaje masa-masa (% m/m)

Porcentaje volumen-volumen (% V/V)

Porcentaje masa-volumen (% m/V)