

# Tarea de investigación

Alexis 3ro A

a) ¿De qué circunstancias depende que una sustancia se disuelva en otra?

Superficie de contacto, agitación, temperatura y presión.

b) ¿Qué es la solubilidad?

Capacidad de una sustancia o cuerpo que permite disolverse de otro.

c) ¿Cuándo se trata de una sustancia miscible o inmiscible?

Cuando dos sustancias tienen la capacidad de constituir una solución homogénea más allá de las proporciones implicadas, se dice que son miscibles. En cambio, si no tienen dicha capacidad, se las calificará como inmiscibles.

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

Diluida o insaturada: cuando hay poca cantidad de soluto en mucho solvente. 2.

Saturada: cuando la solución posee la máxima cantidad de soluto que el solvente puede diluir.

e) ¿Cuáles son los principales factores externos que influyen en la solubilidad de sólidos y gases?

La superficie que estos contienen, temperatura, agitación y presión

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

La solubilidad

g) ¿Cómo se mide el grado de solubilidad de una sustancia?

Probeta

h) ¿Cómo aumenta la solubilidad de un gas en un líquido?

La solubilidad de un gas en agua aumenta con la presión ejercida por el gas sobre el disolvente. Si la presión disminuye, la solubilidad disminuye también. ... La disminución de la presión permite que el dióxido de carbono salga de la disolución.

i) ¿Qué es lo que sucede cuando destapamos una bebida gaseosa?

Todo el gas dentro empieza a subir liberando la presión que tenía.

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

William Henry

k) La concentración de una disolución se refiere ¿a qué variables?

Homogénea y heterogénea

l) ¿Cuáles son las formas para expresar concentraciones de una disolución?