**TAREA: Subirla a plataforma hasta el día sábado 23 de octubre hasta las 18:00 horas.**

**Investiga**…

1. ¿De qué circunstancias depende que una sustancia se disuelva en otra?

Está determinada entre el equilibrio del solvente y soluto.

1. ¿Qué es la solubilidad?

La solubilidad es la capacidad de una sustancia de disolverse en otra llamada disolvente.

1. ¿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.

1. ¿Cómo se clasifican las disoluciones según la cantidad de soluto y disolvente?

Dependiendo de su estado de agregación, podemos ver que se clasifica en tres subtipos. Sólidos, Líquidos y Gaseosos.

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

Los principales factores que afectan la solubilidad son la **polaridad, el efecto del ion común, la temperatura, la presión, la naturaleza del soluto y los factores mecánicos.**

1. ¿Cuál es el medio propicio para que se disuelvan en éste gases y sólidos?
2. ¿Cómo se mide el grado de solubilidad de una sustancia?

La solubilidad se calcula como la**división entre la cantidad de un soluto por cada 100 gramos de solvente o la cantidad de soluto por cada 100 litros de solvente.**

1. ¿Cómo aumenta la solubilidad de un gas en un líquido?

La solubilidad de un gas en agua aumenta con **la presión del gas sobre el disolvente**

1. ¿Qué es lo que sucede cuando destapamos una bebida gaseosa?

**La presión sobre la superficie del líquido se reduce y cierta cantidad de burbujas de dióxido de carbono suben a la superficie.**

1. Científico inglés que en el año 1803 estableció la Ley de la Relación entre la solubilidad de un gas y su presión

Boyle-Mariotte

1. La concentración de una disolución se refiere ¿a qué variables?
2. ¿Cuáles son las formas para expresar concentraciones de una disolución?

**Molaridad**. Es la forma más frecuente de expresar la concentración de las disoluciones en química.