GUIA DE PREGUNTAS

SOLUCIONES I

1. ¿Qué es una **Solución** y cómo está formada?

2) ¿Cuál es la fuerza impulsora para la formación de una solución de un soluto sólido en un solvente líquido? ¿Qué energías se ponen en juego en el proceso de formación de una solución?

3) ¿Qué diferencia hay entre Disolución, Dilución y Mezcla?

4) ¿Qué es la **Solubilidad**? ¿Cómo se define y qué unidades tiene dicho parámetro?

5) ¿Qué es una **solución Saturada, No-Saturada y Sobresaturada**? Desarrolle.

6) ¿Qué es la **Curva de Solubilidad**? Grafique una para una sal en agua y otra para un gas en agua.

Explique qué variable corresponde cada eje, y qué unidades tiene.

7) ¿De qué factores depende la solubilidad de los gases? Haga un gráfico de solubilidad de un gas en función de la temperatura. ¿Qué muestra la Ley de Henry?

8) ¿Cómo se relaciona la Solubilidad con el tipo de Soluto y Solvente?

9) ¿Qué es la **Concentración** de una solución? ¿Defina las distintas unidades de concentración? Explique lo que significan: % p/p, %p/v, %v/v, M (molaridad), m (molalidad), N (normalidad), fracción molar de soluto y solvente, ppm. Utilice como ejemplo de cálculo una solución de 15 g de KCl en 150 de agua., considere que se obtienen 160 ml de solución.

10) ¿Qué indica la **densidad de una solución**?