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

**la solubilidad de una sustancia en otra está determinada por el equilibrio de fuerzas intermoleculares entre el solvente y el soluto, y la variación de entropía que acompaña a la solvatación.**

b) ¿Qué es la solubilidad?

**La solubilidad es la propiedad de una sustancia para disolverse en un solvente. Aquí, llamamos a la sustancia (que se disuelve en el disolvente) como el "soluto"**.

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?

**esta propiedad refiere a la cantidad de soluto en relación con la cantidad de solvente, y clasifica las soluciones en diluidas, concentradas, saturadas y sobresaturada.**

e) ¿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.**

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

**que realizan reaciones quimicas en el organismo es el agua por devido a sus propiedades y funciones de disolver gases, etc**

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

**La solubilidad puede ser medida usando una computadora, midiendo el pH y a través de disolución y evaporación. El método más simple de medir cuán soluble es una sustancia es tener 100 mililitros de agua destilada con varias sustancias.**

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

**Cuando se incrementa la presión sobre un líquido, la solubilidad del gas aumenta. La razón de esto es que a medida que aumenta la presión, más moléculas de gas chocan con la superficie del líquido para entrar en la solución.**

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

**Se liberan gases entre otras sustancias.**

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

John Dalton

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

**es la proporción o relación que hay entre la cantidad de soluto y la cantidad de disolución o, a veces, de disolvente; donde el soluto es la sustancia que se disuelve, el solvente es la sustancia que disuelve al soluto, y la disolución es el resultado de la mezcla homogénea de las dos anteriores.**

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

**Concentración = MasaSoluto (g) / VolumenDisolución (l)(Es decir, gramos de soluto por litro de disolución) % en peso = ( MasaSoluto / MasaDisolución ) x 100 (Para disoluciones de sólidos en líquido)**