a) ¿De qué circunstancias depende que una sustancia se disuelva en otra?= Una sustancia en otra está determinada por el equilibrio de fuerzas intermoleculares, Factores como la temperatura y la presión influyen en este equilibrio, cambiando así la solubilidad.

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?=Miscibilidad es un término usado en química que se refiere a la propiedad de algunos líquidos para mezclarse en cualquier proporción, formando una disolución, Cuando dos sustancias tienen la capacidad de constituir una solución homogénea más allá de las proporciones implicadas, se dice que son miscibles

d) ¿Cómo se clasifican las disoluciones según la cantidad de soluto y disolvente?= Disolución saturada: tienen la mayor cantidad posible de soluto para una temperatura y presión dadas. En ellas existe un equilibrio entre el soluto y el disolvente. Disolución sobresaturada: contiene más soluto del que puede existir en equilibrio a una temperatura y presión dadas.

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 éste gases y sólidos?= Es directamente proporcional a la presión.

g) ¿Cómo se mide el grado de solubilidad de una sustancia?= La solubilidad es la medida de la capacidad de cierta sustancia para disolverse en otra. Puede ser expresada en porcentaje de soluto o en unidades como moles por litro o gramos

h) ¿Cómo aumenta la solubilidad de un gas en un líquido?= Con la presión ejercida por el gas sobre el disolvente.

i) ¿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

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

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

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

* Porcentaje masa-masa
* Porcentaje volumen-volumen
* Porcentaje masa-volumen
* Molaridad.
* Molalidad.
* Formalidad.
* Normalidad.
* Fracción molar.