

Taller de repaso

1. Qué tipo de mezcla es una solución química
2. Qué sustancias forman una solución
3. Qué diferencia una solución insaturada concentrada y sobresaturada + 1 ejm
4. Cuáles son las unidades físicas de concentración + 1 ejm
5. Cuáles son las unidades químicas de concentración + 1 ejm

Solución

1. Mezcla homogénea
2. Solute y solvente
3. Insaturada: más solvente que soluto
Concentrada: misma cantidad de soluto y solvente
Sobresaturada: más soluto que solvente

Ejm:

Insaturada: más limón que azúcar

Concentrada: misma cantidad de limón y azúcar

Sobresaturada: más azúcar que limón

④ peso a peso

$$\frac{P}{P} = \frac{\text{peso del soluto}}{\text{peso de la solución}} \cdot 100$$

Volumen a Volumen

$$\frac{V}{V} = \frac{\text{volumen del soluto}}{\text{volumen de la solución}} \cdot 100$$

Peso a Volumen

$$\frac{P}{V} = \frac{\text{gramos de soluto}}{\text{ml de la solución}} \cdot 100$$

⑤ Molaridad, Molalidad, Masa-masa,
Volumen-volumen, Masa-volumen