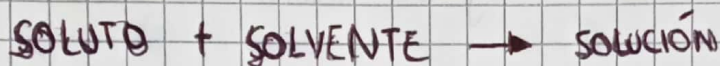


Soluciones Químicas

Son mezclas homogéneas que contienen dos o más tipos de sustancias denominadas soluto y solvente, que se mezclan en proporciones variables, sin cambio alguno en su composición, es decir no existe reacción química.



Soluto

- Es la sustancia que se disuelve, dispersa o solubiliza y siempre se encuentra en menor proporción, ya sea en peso o volumen.
- En una solución pueden haber varios solutos.
- A la naturaleza del soluto se deben el color, el olor, el sabor y la conductividad eléctrica de las disoluciones.
- El soluto da el nombre a la solución.

Solvente o disolvente

- Es la sustancia que disuelve o dispersa al soluto y generalmente se encuentra en mayor proporción.
- Existen solventes polares (agua, alcohol etílico y amoníaco) y no polares (benceno, éter, tetracloruro de carbono).
- En las soluciones líquidas se toma como solvente universal al agua debido a su alta polaridad.
- El solvente da el aspecto físico de la solución.

Actividad

1. Calcular el % de soluto en 13g de bromuro en 110g de solución.

$$R/ 13/110 \times 100 = 11.81\%$$

2. Calcular el % de soluto en 10g de cloruro de sodio en 123g de solución.

$$R/ 10/124 \times 100 = 8.06\%$$

3. Calcular el % de soluto en 15g de solvente con 2.04 ml de soluto.

$$R/ 2.04 + 15 = 17.04$$

4. Calcular el % de soluto en 11 ml de solvente con 2.09 ml de soluto.

$$R/ 2.09 + 11 = 13.09$$