



Nombre: _____ fecha _____

Peso peso : hace referencia al porcentaje peso de soluto/peso de una solución. Es una de las maneras más importantes de expresar la concentración de las soluciones.

$$\% P/P = 100 * [\text{masa de soluto (g)} / \text{masa de solución (g)}]$$

Porcentaje peso = gramos de soluto/ 100g de disoluciones

Se define como la masa de soluto en 100g de solución (es lo mismo que & m/m)

$$\% P/P = \frac{\text{Peso de soluto}}{\text{Peso de la solución}} \times 100$$

Para esta solución debe medirse la masa de soluto y llevar un peso de solución. La totalidad de la solución es la suma aditiva del peso de soluto y el peso del solvente

Resuelve:

1. Si se disuelven 23 g. de KOH en 400 g de agua, determina el %p/p de la solución.
2. Si se disuelven 456 g. de NaCl en agua suficiente para completar 5000 g. de solución, determina la concentración de la solución expresada en %p/p.
3. Si se dispone de una solución 33% en peso determina la masa de solución que contiene 45 g de soluto.
4. Calcula que masa de NaOH y de agua se requieren para preparar 300 g. de solución al 21% p/p.