

## Ejercicios de Tanto por ciento en masa y en volumen

1. Se disuelven 10.00 g de ácido clorhídrico en 35.00 g de agua.

Calcular el tanto por ciento en masa de ácido clorhídrico de la solución

2. Se prepara una disolución acuosa de ácido acético a partir de 37.5 mL de ácido acético de densidad 1.049 g/mL en cantidad suficiente como para obtener 750 mL de disolución.

Calcular el tanto por ciento en volumen de ácido acético de la solución

3. Se mezcla 1L de ácido nítrico de densidad 1.38 g/mL y 62.7% en peso con 1L de otro ácido nítrico de densidad 1.13 g/mL y 22.38 %en peso. La densidad de la disolución resultante es 1.28 g/mL.

Calcular el tanto por ciento en masa de ácido nítrico de la solución

4. Se prepara una disolución acuosa de densidad 0.988 g/mL disolviendo 12.8 mL de propanol (densidad= 0.803 g/mL) en agua suficiente como para obtener 75 mL de disolución.

Calcular el tanto por ciento en masa y el tanto por ciento en volumen de propanol de la solución