

## Disolución

Concentración de una disolución en gramos/litros.

EJERCICIO 1: Tomamos 10 g de cloruro sódico (sal común) y añadimos agua hasta 250 mL. ¿Cuál será la concentración en g/L de la disolución preparada?

EJERCICIO 2: Calcula la concentración necesaria, en g/L , de una disolución preparada disolviendo 50 g de soluto en 200 mL de disolución.

EJERCICIO 3: Calcula la masa de soluto necesaria para preparar 500 mL de una disolución de azúcar cuya concentración sea de 10 g/L .

EJERCICIO 4: Deseamos preparar 400 mL de una disolución de sulfato de hierro para abonar las plantas de concentración 12 g/L ; determina la masa de sulfato de hierro necesaria para ello.