

EJERCICIOS DISOLUCIONES EXTRA:

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?
2. Calcula la concentración necesaria, en g/L, de una disolución preparada disolviendo 22 g de cloruro de calcio (CaCl_2) como soluto en 100 mL de disolución.
3. Calcula la masa de azúcar necesaria para preparar 500 mL de una disolución de azúcar cuya concentración sea de 14 g/L
4. Deseamos preparar 100 mL de una disolución de nitrato de potasio para abonar las macetas de geranios, y debe tener una concentración de 12 g/L ; determina la masa de nitrato de potasio necesaria para hacerlo.

PORCENTAJE EN MASA Y EN VOLUMEN:

5. Calcula el porcentaje en masa de una disolución de sulfato de cobre (% en masa) en agua si contiene 20 g de soluto en 300 g de disolución.
6. Sabemos que el tanto por ciento en masa de yoduro de potasio (% en masa) en una disolución es del 2% ¿Qué cantidad de yoduro de potasio está disuelta en 25 g de disolución?
7. Calcula el porcentaje en masa de una disolución de cloruro de amonio en agua si contiene 35 g de soluto en 300 g de agua.
8. ¿Qué porcentaje en volumen (grado) tendrá una disolución obtenida disolviendo 10 mL de metanol (alcohol de quemar) en 800 mL de agua? Suponer que los volúmenes son aditivos.
9. Indica el volumen de vinagre que tienes que disolver en agua para preparar 250 mL de una disolución al 25% (equivalente a decir de 25º)
10. En la etiqueta de una botella de vino de 75 cL pone 14º ¿Qué cantidad de etanol (alcohol étílico) contiene la botella de vino?