

1. Calcula la concentración en masa, % en masa, % en volumen de una disolución de cloruro de sodio en agua, que se ha preparado disolviendo 1.5 g de sal hasta obtener un volumen final de disolución de 500 mL. ($\rho_{\text{sal}} = 6000 \text{ Kg/m}^3$).
2. La solubilidad del cloruro de sodio en agua a 20°C es de 38 g en 100g de agua. Pon un ejemplo de las siguientes disoluciones:
 - a. Disolución saturada
 - b. Disolución concentrada
 - a. **Disolución diluida**
3. Si se agregan 300 cm^3 de alcohol a cierta cantidad de agua hasta tener 500 cm^3 de disolución, ¿cuál es la concentración de esta disolución en % de volumen, % en masa y concentración en masa? ($\rho_{\text{alcohol}} = 900 \text{ kg/cm}^3$)
4. Hemos preparado una disolución de cloruro de cobre (CuCl_2) en agua disolviendo 12 g de cloruro de cobre en 98 g de agua, de forma que una vez completamente disuelta ocupa un volumen de 100 cm^3 .
 - a) Calcula la concentración en % en peso y en g/l.
 - b) ¿Qué concentración tendrán 10 cm^3 de esa disolución?
 - c) Si evaporamos todo el agua que hay en los 10 cm^3 de disolución, ¿cuánto cloruro de cobre se recupera?
5. Juntamos en un mismo recipiente 50 ml de una disolución de sal común en agua de concentración 20 g/l, y 100 ml de otra disolución de sal común en agua de concentración 30 g/l.:
 - a. ¿Qué cantidad de sal tenemos en total?
 - b. ¿Cuál es la concentración de la nueva disolución?