

1. Se prepara una disolución disolviendo 10 g de cloruro de sodio en 150 mL de agua. Indica:
  - a) Cuál es el soluto
  - b) Cuál es el disolvente y cuántos gramos hay del mismo.
  - c) Volumen de disolución que hay
  - d) La concentración en porcentaje en masa de la disolución.(Dato:  $d_{\text{agua}} = 1 \text{ g/mL}$ )
2. Indica qué disolución es más concentrada, una que se prepara disolviendo 10 g de sal en 100 g de agua o una que se prepara disolviendo 5 g de sal en 20 de agua.
3. El agua del mar tiene una densidad de 1,03 g/L y una riqueza en sales de un 0,35% en masa. Calcula la concentración en sales del agua de mar en g/L
4. Se prepara una disolución añadiendo 20 g de cloruro de potasio a 200 g de agua: Indica cuál es el soluto y cuál el disolvente. Señala qué cantidad total hay de disolución. Calcula la concentración de la disolución en porcentaje en masa
5. La riqueza en masa de azúcar en las magdalenas es de 51,5%. Calcula la cantidad de azúcar que ingieres al comer dos magdalenas, si cada una tiene una masa de 60 gramos.
6. La concentración de una disolución de clorato de potasio en agua, expresada en porcentaje en masa es del 4%; ¿qué cantidad de clorato de potasio hay en 0,25 Kg de disolución?