

25. Se ha preparado una disolución añadiendo 10 g de azúcar y 5 g de sal a 100 g de agua pura. Calcula el porcentaje en masa de azúcar. El porcentaje en masa de sal.
26. 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.
27. La riqueza 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.
28. El suero fisiológico se prepara disolviendo 3 g de sal en 330 g de agua. Calcula la concentración de sal en el suero fisiológico, expresada como porcentaje en masa
29. Se prepara una disolución disolviendo 5 g de azúcar en agua hasta tener un volumen total de 100 mL. La disolución resultante tiene una densidad de 1,05 g/mL. Calcula la concentración en masa de la disolución y el porcentaje en masa
30. El agua del mar tiene varias sales disueltas. Las más abundantes están en la siguiente proporción:
 - a) Cloruro de sodio 24g/L
 - b) Cloruro de magnesio 5 g/L
 - c) Sulfato de sodio 4 g/L
31. Calcula cuántos gramos de cada una de estas sales nos tomamos si bebemos 150 mL de agua.
32. 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
33. Se prepara una disolución disolviendo 10 g de cloruro de sodio en 150 mL de agua. Indica:
 - a) Cuál es el soluto y en qué cantidad se encuentra.
 - b) Cuál es el disolvente y en qué cantidad se encuentra
 - c) Volumen de disolución que hay
 - d) La concentración en porcentaje en masa de la disolución (Dato: $d_{\text{agua}} = 1 \text{ g/mL}$)
34. Si la densidad de la leche homogeneizada es de 1,015 g/mL, calcula el porcentaje en masa de la lactosa en la leche, sabiendo que 2 L de leche contienen 87 g de lactosa
35. 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?
36. Se desea preparar 250 cm³ de una disolución de sulfato de sodio con una concentración de 10 g/L. ¿Qué cantidad de sulfato de sodio habría que pesar? ¿Qué pasos seguirías para prepararla?
37. Se prepara una disolución añadiendo 20g 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
38. Una vez disuelta la sal se comprueba que el volumen de la disolución es 202 mL. Calcula la concentración de la disolución en g/L y halla también su densidad