

CONTROL DE SEGUIMIENTO 1 de la SEGUNDA EVALUACIÓN

· 3º de ESO ·

NOMBRE:

1. A 150 mL de agua destilada le añadimos 12 g de sal. Agitamos y vemos que toda la sal se ha disuelto. Se pide: (a) Concentración de la disolución en % en peso; (b) Si la densidad de la disolución final resultó ser de 1,04 g/mL, expresar la concentración de la disolución en g/L

2. La figura adjunta muestra parte de la etiqueta de un agua mineral que se vende en botellas de 1,5 L y en donde aparecen las concentraciones en mg/L de algunos elementos químicos que contiene disueltos. Se pide: (a) ¿Qué cantidad de bicarbonato total habrá en la botella de 1,5 L?; (b) Si tomamos un vaso de agua de 80 mL, ¿qué cantidad de sodio ingerimos?; (c) Una persona ha de tomar 4,2 mg de calcio al día. ¿Qué volumen de agua de botella deberá tomar?



3. Una garrafa de 5 L de un detergente comercial, lleva en su etiqueta la siguiente inscripción:

Riqueza de amoníaco del 35 %
 Densidad del detergente = 1,24 g/mL

- a) ¿Qué masa tiene todo el detergente contenido en la garrafa?
- b) ¿Cuántos gramos de amoníaco habrá disueltos en la garrafa?
- c) Determinar la concentración del amoníaco disuelto en g/L
- d) Para hacer una limpieza, sacamos de la garrafa un tapón de 20 cm³ que mezclamos con el agua de un cubo. Si el volumen de la mezcla conseguido en el cubo de fregar es de 25 L, ¿cuál será la concentración de amoníaco en ese cubo?