

Problemas de disoluciones II.

1. 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?
2. Calcula la concentración en tanto por ciento en masa de una disolución obtenida al disolver 2,70 g de cloruro sódico en 85,40 g de agua.
3. Una determinada bebida alcohólica afirma en su etiqueta que posee 35% de alcohol, si la botella es de 750ml, ¿cuál es el volumen de alcohol que posee dicha botella?
4. Cuántos gramos de ácido acético hay en 500 gramos de una disolución al 20%?
5. Determina la cantidad de acetato de sodio y agua necesarios para preparar 2 l de una disolución al 18 % y cuya densidad sea 1,094 g/ml.
6. Tenemos 30 ml de una disolución de permanganato de potasio, si añadimos 60 ml de agua destilada ¿cuál será la concentración de la nueva disolución?
7. La concentración de una disolución de sal en agua es de 3 g/l. Calcula la cantidad de sal que podremos obtener a partir de 500 ml de dicha disolución.
8. Una determinada disolución posee una densidad de 1,2 g/cm³, si poseemos 150 g de dicha disolución y sabemos que su soluto se encuentra en una concentración de 20 % en volumen de soluto, ¿cuál es el volumen del soluto?