

EJERCICIOS DE RECUPERACIÓN. TEMA 3. PENDIENTES DE 3º

1º) Deseamos preparar 1,5 litros de una disolución de azúcar en agua al 5% en masa. Determina la cantidad de soluto necesaria

2º) Explica cómo prepararías 2 litros de una disolución de alcohol en agua, al 30% en volumen.

3º) Se desea preparar una disolución de un determinado soluto sólido, al 5% en masa. Si disponemos de 40 g de ésta sustancia, ¿qué cantidad de agua habrá que añadir?

4º) Se forma una disolución disolviendo 20g de azúcar en 1 litro de agua. Calcula la concentración en % en masa y en g/l.

5º) Se mezclan 0,8 l de alcohol con 1,2 l de agua. Calcula la concentración de la disolución:

a) En tanto por ciento en volumen

b) En tanto por ciento en masa

DATO: $d(\text{alcohol}) = 0,79 \text{ g/cm}^3$

6º) Calcula el % en masa de una disolución formada al disolver 30g de soluto en 1 litro de agua

7º) Calcula la concentración, en g/l, de una disolución con 10g de cloruro de sodio y 350ml de agua

8º) Calcula la concentración en g/l y en % en masa, de una disolución formada al mezclar 100g de cloruro de potasio con 1,5 l de agua.

9º) La concentración de una disolución es de 15 g/l. ¿Qué cantidad de soluto habrá en 250 cm^3 ?

10º) Un señor toma una copa de coñac (50 ml). El coñac es de 40º (40% en volumen). ¿Dará positivo en un control de alcoholemia?

Datos: $d(\text{alcohol}) = 0,8 \text{ g/ml}$. Tasa de alcoholemia = 0,3 g/l. Volumen de sangre = 6l