

PROBLEMAS DE DISOLUCIONES 3º ESO

1. En un vaso se han puesto 250 g de alcohol junto con 2 g de yodo, que se disuelven completamente.
 - a) Calcular la concentración de la disolución en % en masa.
 - b) ¿Cuántos gramos de disolución habrá que coger para que al evaporarse el alcohol queden 0,5 g de yodo sólido?
 - c) Si tomamos 50 g de disolución y dejamos evaporar el alcohol. ¿Cuántos gramos de yodo quedan?
2. Tenemos una disolución de sulfato de cobre en agua de concentración 15 g/l. Si su densidad es de 1,1 g/cm³,
calcular su concentración en % en peso.
3. Una disolución de sal en agua tiene una concentración del 20 % en peso y una densidad de 1,15 g/cm³.
Calcular su concentración en g/l.
4. Igual que el ejercicio 3, pero con una disolución de yodo en alcohol al 5 % en peso y densidad 0,94 g/cm³.
5. El ácido clorhídrico (HCl) de los recipientes de laboratorio se encuentra disuelto en agua, con una
concentración del 35 % en masa.
 - a) ¿Qué cantidad de ácido clorhídrico contendrá un recipiente de 1,5 kg de disolución?
 - b) ¿Qué cantidad de disolución debemos coger para que contenga 6 g de HCl?