

A cuatro vasos que contienen volúmenes diferentes de agua se agrega una cantidad distinta de soluto X de acuerdo con la siguiente tabla.

Vaso	Volumen de agua (ml)	Masa de X adicionada (g)
1	40	5
2	50	20
3	80	15
4	60	12

- De acuerdo con la situación anterior, es válido afirmar que la concentración es.
 - mayor en el vaso 3
 - igual en los cuatro vasos
 - menor en el vaso 1
 - mayor en el vaso 2
- Si se evapora la mitad del solvente en cada uno de los vasos, es muy probable que al final de la evaporación:
 - Los cuatro vasos contienen igual masa de la sustancia X.
 - La concentración de las cuatro soluciones sea igual.
 - Disminuya la concentración de la solución del vaso dos.
 - Aumente la masa de la sustancia X en los cuatro vasos.
- ¿Cuál de los siguientes factores NO afectan la solubilidad de una disolución?
 - Interacciones soluto-disolvente.
 - Temperatura.
 - Punto de Ebullición.
 - Presión.
- Si una disolución acuosa de NaCl tiene una concentración de 25% m/m, esto quiere decir que:
 - Existen 25 gramos de soluto por cada 100 gramos de disolución.
 - Existen 25 gramos de soluto por cada 85 gramos de disolución.
 - Existen 25 gramos de soluto y 100 gramos de disolvente.
 - Existen 25 gramos de solvente por cada 100 gramos de disolución.
- Si una disolución acuosa de HCl tiene una concentración de 38% m/m, esto quiere decir que:
 - Existen 38 gramos de soluto y 100 gramos de disolvente.
 - Existen 38 gramos de solvente por cada 100 gramos de disolución.
 - Existen 38 gramos de soluto por cada 100 gramos de disolución.
 - Existen 38 gramos de soluto por cada 85 gramos de disolución.

