

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.

A. mayor en el vaso 3
B. igual en los cuatro vasos
C. menor en el vaso 1
D. 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:

A. Los cuatro vasos contienen igual masa de la sustancia X.
B. La concentración de las cuatro soluciones sea igual.
C. Disminuya la concentración de la solución del vaso dos.
D. Aumente la masa de la sustancia X en los cuatro vasos.
- ¿Cuál de los siguientes factores NO afectan la solubilidad de una disolución?

A. Interacciones soluto-disolvente.
B. Temperatura.
C. Punto de Ebullición.
D. Presión.
- Si una disolución acuosa de NaCl tiene una concentración de 25% m/m, esto quiere decir que:

A. Existen 25 gramos de soluto por cada 100 gramos de disolución.
B. Existen 25 gramos de soluto por cada 85 gramos de disolución.
C. Existen 25 gramos de soluto y 100 gramos de disolvente.
D. 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:

A. Existen 38 gramos de soluto y 100 gramos de disolvente.
B. Existen 38 gramos de solvente por cada 100 gramos de disolución.
C. Existen 38 gramos de soluto por cada 100 gramos de disolución.
D. Existen 38 gramos de soluto por cada 85 gramos de disolución.

