

DISOLUCIONES

1. Escriba una (V) si es verdadero y una (F) si es falso en los siguientes enunciados sobre las soluciones:

- a) La solución es una mezcla homogénea del soluto con el solvente. ()
- b) El soluto es el que se disuelve completamente y está en mayor proporción. ()
- c) El soluto y solvente pueden estar en estado líquido, sólido y gaseoso. ()
- d) El solvente es el que disuelve al soluto y está en menor proporción. ()
- e) Una solución puede estar formada por varios solventes. ()

2. Resuelva el siguiente ejercicio y marque con una X el resultado obtenido: Se ha preparado una solución de 15gramos de glucosa en 200gramos de agua. Determine su concentración en porcentaje de masa.

- a) 7,5 %
- b) 6,97 %
- c) Ninguna de las anteriores

3. Resuelva el siguiente ejercicio y marque con una X el resultado obtenido: Se ha preparado una disolución de 25 gramos de etanol en 200 gramos de agua (H_2O).Determine su concentración como porcentaje en masa.

- a) 6.97%
- b) 11.11%
- c) Ninguna de las anteriores

4. Resuelva el siguiente ejercicio y marque con una X el resultado obtenido: Se ha preparado una solución mezclando 35 mL de ácido acético (CH_3COOH) en 0,5L de etanol (C_2H_5OH). Determinemos el porcentaje en volumen de la disolución.

- a) 6.54%
- b) 11.11%
- c) Ninguna de las anteriores

5. Resuelva el siguiente ejercicio y marque con una X el resultado obtenido: Se han mezclado 25 mL de zumo de fresa con 115 mL de leche. ¿Cuál es el porcentaje en volumen de la disolución?

- a) 17.85%
- b) 11.11%
- c) Ninguna de las anteriores