

DISOLUCIONES

| |
|--|
| <p>1. Escriba una (V) si es verdadero y una (F) si es falso en los siguientes enunciados sobre las soluciones:</p> <p>a) La solución es una mezcla homogénea del soluto con el solvente. ()</p> <p>b) El soluto es el que se disuelve completamente y está en mayor proporción. ()</p> <p>c) El soluto y solvente pueden estar en estado líquido, sólido y gaseoso. ()</p> <p>d) El solvente es el que disuelve al soluto y está en menor proporción. ()</p> <p>e) Una solución puede estar formada por varios solventes. ()</p> |
| <p>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.</p> <p>a) 7,5 %</p> <p>b) 6,97 %</p> <p>c) Ninguna de las anteriores</p> |
| <p>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 (H₂O).Determine su concentración como porcentaje en masa.</p> <p>a) 6.97%</p> <p>b) 11.11%</p> <p>c) Ninguna de las anteriores</p> |
| <p>4. Resuelva el siguiente ejercicio y marque con una X el resultado obtenido: Se ha preparado una solución mezclando 35 mL de ácido acético (CH₃COOH) en 0,5L de etanol (C₂H₅OH). Determinemos el porcentaje en volumen de la disolución.</p> <p>a) 6.54%</p> <p>b) 11.11%</p> <p>c) Ninguna de las anteriores</p> |
| <p>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?</p> <p>a) 17.85%</p> <p>b) 11.11%</p> <p>c) Ninguna de las anteriores</p> |