

Guía de estudio Molaridad y MolalidadCálculo de Molaridad: (3º Medio A y B)

1. Numerosos blanqueadores para lavandería contienen hipoclorito de sodio o de calcio como ingrediente activo. El clorox por ejemplo, contiene aproximadamente 52 g de NaClO por litro de solución. ¿Cuál es la molaridad de esta solución?
2. Calcular a) cuántas moles de bisulfito de sodio (NaHSO₃) hay en 25 ml de una solución 0.22 M y b) cuántos gramos de bisulfito de sodio hay en esos 25 mL.
3. ¿Cuántos mL de solución 0.50 M se pueden preparar con 50 g de NaOH
4. Calcule la M de una solución que contiene 275 g de KOH en 800 mL de solución
5. ¿Qué volumen de solución 0,75 M podría prepararse con 500 g de Na₂SO₄
6. ¿Cuál será la molaridad de una solución que contiene 64 gr de Metanol (p.m 32 gr/mol) en 500 ml de solución?
7. ¿Cuál será la molaridad de una solución que se prepara disolviendo 15 g de CH₃COONa y se afora a 250 ml?

Cálculo de Molalidad (Sólo 3º Medio B)

1. Calcular la molalidad de cada una de las siguientes disoluciones:
 - a) 14,3 g de sacarosa (C₁₂H₂₂O₁₁) en 676 g de agua
 - b) 7,20 moles de etilenglicol (C₂H₆O₂) en 3,546 g de agua
2. Calcular la molalidad de 30 g de amoníaco (NH₃) en 70 g de agua
3. Determine la molalidad de una solución formada al disolver 124 g de carbonato de sodio (Na₂CO₃) en 525 g de agua