

Ejercicios Molaridad y Molalidad

1. calcular la molaridad de una disolución de ácido sulfúrico H_2SO_4 siendo la cantidad de ácido 2 moles en 2,5L de solución.
2. calcular la molalidad de una disolución de ácido sulfúrico H_2SO_4 siendo la masa del disolvente de 600 gramos y la cantidad de ácido 2 moles.
3. Calcular los gramos de metanol (CH_3OH) en una disolución 15 molar donde la solución ocupa 50 ml.
4. Calcular las moles de metanol (CH_3OH) en una disolución 15 molal donde el disolvente son 50 gramos de agua.
5. Calcular la molaridad de una disolución con 200g de glicerina ($\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$) contenidos en 200ml de solución.
6. Calcular la molalidad de una disolución con 3 moles de glicerina ($\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$) en 200 gramos de agua.
7. Calcular el volumen de solución producida con 150g de de ácido nítrico (HNO_3) al 12 molar.
8. Calcular la masa de agua necesaria para producir una solución con 2,5moles de de ácido nítrico (HNO_3) al 12 molal.
9. Determinar la **molaridad** de una disolución formada por 100g de hidróxido de magnesio, $\text{Mg}(\text{OH})_2$, en una solución que ocupa 0,200 L.
10. Determinar la **molalidad** de una disolución formada por 0,5 moles de hidróxido de calcio, $\text{Ca}(\text{OH})_2$, en 200 g de agua, H_2O , si la densidad de esta disolución en 1050g/mL.