

EJERCICIOS DE APLICACIÓN DE ESTEQUIOMETRÍA EN SOLUCIONES

Determinar el número de moles de soluto presentes en 455 mL de una disolución de HCL 3,75 M. Rta.: 1,71

Calcular la molaridad de una disolución de 2,12 g de KBr en 458 mL de disolución. Rta.: $3,89 \times 10^{-2} \text{M}$

Determinar la masa (g) de soluto requerida para formar 275 mL de una disolución de KClO_4 0,5151 M. Rta.: 19,7g

¿Qué volumen, en mL, se necesita de una disolución $3,89 \times 10^{-2} \text{M}$ para tener 2,12 g de KBr? Rta.: 458ml

El límite inferior de MgSO_4 que puede detectarse por el sentido del gusto en el agua es aproximadamente 0.400 g/L. ¿Cuál es la concentración molar del MgSO_4 ? Rta.: $3,32 \times 10^{-3} \text{M}$

Se prepara una disolución disolviendo 516,5 mg de ácido oxálico ($\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4$) hasta completar 100,0 mL de disolución. Una porción de 10,00 mL se diluye hasta 250,0 mL. ¿Cuál es la molaridad de la disolución final? Rta.: $2,29 \times 10^{-4} \text{M}$