



En un recipiente se depositan 40 ml de alcohol absoluto y 160 ml de agua. ¿Cuál es la concentración de alcohol expresado en % V/V?

Datos:

volumen de soluto= ml

volumen de solvente= ml

volumen de solución= ml

$$\% = \frac{v}{v} \cdot 100 = \frac{\text{volumen de soluto}}{\text{volumen de solución}} \cdot 100 = \frac{\text{ml}}{\text{ml}} \cdot 100 = \%$$

En un recipiente se depositan 74 ml de alcohol absoluto y 345 ml de agua. ¿Cuál es la concentración de alcohol expresado en % V/V?

**Datos:**

volumen de soluto= ml

volumen de solvente= ml

volumen de solución= ml

$$\% \frac{v}{v} = \frac{\text{volumen de soluto}}{\text{volumen de solución}} * 100\% = \frac{*100}{*100} = \%$$