

V Soluto = 2,09 ml



2,09

$\times 100 = 15,18$

V Solvente = 11 ml

13,09

V Solución = 13,09

SOLUCIÓN.

M soluto = 13g

M solución = 110g

$$\frac{M \text{ soluto}}{M \text{ solución}} \times 100$$

$$\frac{13g}{110g} \times 100 = 11,8$$

M soluto = 10g

M solución = 123g

$$\frac{M \text{ soluto}}{M \text{ solución}} \times 100$$

$$\frac{10g}{123g} \times 100 = 8,1$$

M soluto = 2,04

V solvente = 15 ml

V solución = 17,04

$$\frac{M \text{ soluto}}{M \text{ solución}} \times 100$$

$$\frac{2,04}{17,04} \times 100 = 11,9$$