

N<sub>o</sub> =

Cl =

Actividad

Solución

1. % soluto —

Soluto 13g Bromuro

Solución 110g

$$\frac{13}{110} \times 100 = 11,81\%$$

2. % Soluto —

Soluto 10g

Solución 123g

$$\frac{10}{123} \times 100 = 8,13$$

3. % Soluto —

Soluto: 2,04 ml

Solvente: 15 ml

Solución: 17,04

$$\frac{2,04}{17,04} \times 100$$

11,97%

4% Soluto

Soluto 2,0g

Solvente 11

Solución 13,0g

$$\frac{2,0g}{13,0g} \times 100 = 15,38\%$$