

Mistura

1-Misturamos 250 mL de solução 0,4 mol/L de um dado soluto com 550 mL de solução 0,8mol/L do mesmo soluto. Calcule a molaridade da solução final.

2-Misturando 60,0 mL de solução de HCl de concentração 2,0 mol/L com 40,0 mL de solução de HCl de concentração 4,5 mol/L, obtém-se uma solução de HCl de concentração, em gramas por litro (g/L), igual a:

3-Misturamos 200 mL de uma solução $\frac{1}{2}$ mol/L com 300 mL de uma solução $\frac{1}{3}$ mol/L de um dado soluto. Calcule a molaridade da solução resultante.

4-Determine os volumes, em litros, de HCl 0,5 mol/L e de HCl 0,1 mol/L que devemos misturar para obtermos 2 litros de solução 0,2 mol/L.

5-10 mL de uma solução 0,5 mol/L de HCl adicionamos a 40 mL de uma outra solução 0,8 mol/L de HCl. Calcule a molaridade da solução final.

6- Juntando-se 500 mL de uma solução 0,4 mol/L com 300 mL de solução 0,5 mol/L do mesmo soluto e diluindo-se a solução obtida a 1 litro, qual será a molaridade final?

Gabarito

1)0,675mol/L

2)109,5g/L

3)0,4mol/L

4)0,5L e 1,5L

5)0,74mol/L

6)0,35mol/L