

## Mistura de Soluções (Mesmo soluto)

1. Considere as seguintes soluções: 250 mL de solução de KOH, de concentração 0,20 mol/L e 750 mL de solução da mesma base, de concentração 0,40 mol/L. A concentração, em mol/L, da solução obtida pela mistura das duas soluções é igual a:
  - a) 0,60 mol/L.
  - b) 0,35 mol/L.
  - c) 0,30 mol/L.
  - d) 0,25 mol/L.
  - e) 0,20 mol/L.
  
2. A molaridade de uma solução X de ácido nítrico é o triplo da molaridade de outra solução Y de mesmo ácido. Ao se misturar 200 mL da solução X com 600 mL da solução Y, obtém-se uma solução 0,3 mol/L do ácido. Pode-se afirmar, então, que as molaridades das soluções X e Y são, respectivamente:
  - a) 0,60 mol/L e 0,20 mol/L.
  - b) 0,45 mol/L e 0,15 mol/L.
  - c) 0,51 mol/L e 0,17 mol/L.
  - d) 0,75 mol/L e 0,25 mol/L.
  - e) 0,30 mol/L e 0,10 mol/L.
  
3. Em qual proporção deverão estar os volumes de soluções de NaOH a 40g/L e 20g/L, tal que, quando misturadas, originem uma solução de concentração 25g/L?