Exercícios

1. Uma solução de carbonato de sódio (Na2CO3) de concentração molar 0,50 mol/L com volume de 250 mL, deve ser diluída com água para a concentração de 26,6 g/L. Qual a quantidade de soluto, em mols, que pode ser esperada para essa solução?
2. 100 mL de solução aquosa 0,6 mol.L-1 de sulfato de sódio (Na2SO4) são diluídos com 400 mL de água. Calcule a concentração mol.L-1 dos íons Na+1 e SO4 2- .
3. Café “carioca” é um tipo de café em que se adiciona água a bebida já pronta para torná-la mais fraca. Qual a quantidade de água que devemos misturar a uma xícara de café para que a sua concentração reduza pela metade? (considere a água em volume) (2V)