

DIVERTIMENTO N°03 – SEGUNDÃO 2014

1. Que massa de NaNO_3 deve ser dissolvida em 800g de água para se obter uma solução de título igual a 0,6.
2. Uma solução contém 300 g de ácido acético ($\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$) formando 1250 mL de solução. Calcule sua concentração em mols/L. (C=12u, H= 1u, O= 16 u).
3. A participação em volume do Xenônio no ar atmosférico é de $9,0 \times 10^{-6} \%$. Qual sua concentração em ppm?
- 4- Qual deve ser o volume de água adicionado a 50 cm^3 de solução de hidróxido de sódio (NaOH), cuja concentração é igual a 60 g/L, para que seja obtida uma solução a 5,0 g/L?
- 5- 200 mL de solução 24,0 g/L de hidróxido de sódio são misturados a 1,3 L de solução 2,08 g/L de mesmo soluto. A solução obtida é então diluída até um volume final de 2,5 L. Qual a concentração em g/L da solução, após a diluição?



BOM DIVERTIMENTO!!