

## Química Geral Experimental – Universidade Federal do Amazonas

1ª Lista de Exercícios - 1º Semestre – 2013

### Concentração molar

- 1 – Qual a massa de ácido sulfúrico necessária para preparar 2 litros de uma solução de concentração 3 mol/L?
- 2 – Um químico deseja preparar 50 mL uma solução 1 molar de NaOH. Ele dispõe de 100 mL de uma solução recém preparada 4 molar de NaOH, um balão volumétrico de 50 mL, água destilada e pipetas volumétricas diversas. Explique o procedimento que deve ser adotado para o preparo da solução desejada.
- 3 – Uma amostra de carbonato de sódio ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ , 0,263 g) requer 28,35 mL de HCl aquoso para a titulação até o ponto de equivalência. Qual a molaridade do HCl?
- 4 – Qual dos seguintes métodos você utilizaria para preparar 1,00 L de  $\text{H}_2\text{SO}_4$  0,125 M?
- 5 – Se forem dissolvidos 34 gramas de NaOH em água suficiente para o preparo de 5 L de solução, qual a molaridade desta solução?
- 6 - Dissolvem-se 19,6 g de  $\text{H}_2\text{SO}_4$  em água suficiente para 800 mL de solução. Qual a molaridade dessa solução? Dados do  $\text{H}_2\text{SO}_4$  concentrado:  $d = 1,84 \text{ g/mL}$ , concentração = 96% p/p.