

## LISTA DE FIXAÇÃO

**Professor:** Pablo Miranda Vilhena

1- Uma solução foi preparada dissolvendo-se 4,0 g de cloreto de sódio (NaCl) em 2,0 litros de água. Considerando que o volume da solução permaneceu 2,0 L, qual é a concentração da solução final?

- a) 2g/L
- b) 4g/L
- c) 6 g/L
- d) 8 g/L
- e) 10 g/L

2- Um técnico de laboratório preparou uma solução aquosa de ácido sulfúrico ( $H_2SO_4$ ) misturando 33 g desse ácido em 200 mL de água, com extremo cuidado, lentamente, sob agitação e em uma capela com exaustor. Ao final, a solução ficou com um volume de 220 mL. A concentração em g/L dessa solução é:

- a) 0,15
- b) 0,165
- c) 66
- d) 15
- e) 150

3- Em uma solução aquosa de hidróxido de sódio (NaOH), calcule:

- a) A concentração em g/L de uma solução que contém 4,0 g de NaOH dissolvidos em 500 mL de solução.
- b) Para preparar 300 mL de uma solução dessa base com concentração de 5 g/L será preciso quanto de soluto?
- e) Qual será o volume em mL de uma solução aquosa de hidróxido de sódio que possui exatamente 1 mol dessa substância ( $NaOH = 40$  g/mol), sendo que sua concentração é igual a 240 g/L?

4- Calcule a concentração em mol/L ou molaridade de uma solução que foi preparada dissolvendo-se 18 gramas de glicose em água suficientes para produzir 1 litro da solução. (Dado: massa molar da glicose = 180 g/mol)

- a) 0,1.
- b) 1,8.
- c) 10,0.
- d) 100,0.
- e) 3240.

5- No preparo de uma solução aquosa, foi usado 0,4 g de cloreto de sódio como soluto. Sabendo que a concentração da solução resultante é de 0,05 mol/L, determine o volume final.

- a) 0,14 L.
- b) 8 L.

c) 1,4 L.

d) 80 L.

e) 140 L.