**LABORATORIO DE QUIMICA – CIENCIAS BASICAS**

**PRACTICA 1 – PREPARACION DE SOLUCIONES**

1. Preparar 200 mL de solución de ácido clorhídrico a una concentración molar de **1** M. ¿Cuántos ml de ácido clorhídrico puro requiero para preparar dicha solución? La concentración del ácido clorhídrico es de 37% y la densidad es de 1,18 gr/mL.
2. Preparar una 100 ml de solución de hidróxido de sodio a una concentración de **1** Normal.
3. Preparar una 250 ml de solución de hidróxido de sodio a una concentración de 0.**1** Molar.
4. Preparar **1**00 gr de solución de cloruro de sodio al 45% de p/p.
5. Preparar 50 mL solución de ácido sulfúrico a una concentración 0,**1** Molar, se sabe que la pureza del ácido sulfúrico es de 32% y la densidad es de 1,83 gr/mL
6. Preparar una **1**00 ml de solución de cloruro de bario a una concentración 0.25 M.
7. Preparar una solución de 100 mL del indicar de Fenoftaleina al 1% de concentración (Averiguar cómo se hace la preparación y cuál es su solvente).
8. Realizo una solución con **1**00 mL de agua con 60 gr de sal, cual es la molalidad de la solución?
9. Preparar una solución de **1**50 mL Tiosulfato de sodio cuya densidad sea de (75g/L). Describa como se realizaría la solución, el procedimiento.
10. Preparar una solución de **1**00 mL sulfato de hierro a una concentración de 0.5 M.

**ING. HISELY SUAREZ RENDON 1**