**PROBLEMARIO DE QUIMICA 1**

**COMPOSICIÓN DE UNA SOLUCIÓN PORCENTUAL**

1. La etiqueta de H2SO4 “concentrado” en un frasco significa que hay una cantidad relativamente \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ de H2SO4  en la solución.
2. Una solución que contiene 9% en masa de glucosa, contiene 9g de glucosa por cada \_\_\_\_\_\_\_g de solución
3. Calcule el porciento en masa de acetato de sodio CH3COONa en cada una de las siguientes soluciones.
4. 5 g de acetato de Sodio en 25 g de agua
5. 10 g de acetato de Sodio en 25 g de agua
6. 15 g de acetato de Sodio en 25 g de agua
7. 20 g de acetato de Sodio en 25 g de agua
8. Calcule el porciento en masa KCl cloruro de Potasio de cada una de las siguientes soluciones.
9. 5 g de cloruro de Potasio en 25 g de solución
10. 100 g de cloruro de Potasio en 125 g de solución
11. 155 g de cloruro de Potasio en 115 g de solución
12. 33 g de Cloruro de Potasio en 25 g de solución
13. El refresco que usted está bebiendo contiene 0.5% en masa de benzoato de Sodio como conservador. ¿Qué masa aproximada de benzoato de Sodio contendrán 1.00 litro de la solución?
14. Si 67.1 g de CaCl2 se agrega a 275 g de agua, calcule el porcentaje en masa de CaCl2 en la solución.