

QUÍMICA GENERAL

TALLER N°4: PREPARACIÓN DE SOLUCIONES

Docente: Ing. Diana Yáñez Ph.D.

1. Se desean prepara 250g de una solución de NaOH al 15% en peso de concentración. ¿Qué cantidad de soluto y solvente se deben utilizar?
2. ¿Cuántos gramos de H_2O se deberán utilizar para disolver 150 g de NaCl, para preparar una solución al 20% en peso?
3. Una solución al 25% en peso de HCl, tiene una densidad de 0,950 g/ml. Determinar la concentración Normal, molar, molal y la fracción molar de la solución.
4. Calcular la normalidad y la molaridad de una solución al 40% de ácido fosfórico si la densidad es de 1,19 g/ml.
5. Calcular la normalidad de una solución que contiene 20 g de hidróxido de Berilio $Be(OH)_2$ en 700 ml de disolución.
6. Calcular la normalidad de una disolución de HCl que contiene 100 g de soluto en 3 L de disolución.