|  |  |
| --- | --- |
| **ÁREA:** Ciencias Naturales y Educación Ambiental  | **DOCENTE:**  |
| **ASIGNATURA: QUIMCIA**  | **ESTUDIANTE:** |
| GRADO: Ciclo VI | **MÓDULO:** 1 | **ANEXO:** 1 | **TIEMPO:** | **FECHA: \_\_\_\_/ \_\_\_\_ / \_\_\_\_** |

**ACTIVIDAD 1**

* ¿Cuántos gramos de NaCl hay en 250 mL de una solución 2,5 N?
* ¿Qué volumen de solución 0,75N podría prepararse con 500 g de Na2SO4?
* ¿Cuál es la normalidad de una solución que contiene 250 g de CaCl2 en 1500 mL de solución?
* ¿Cuántos gr de BaCl2 se necesita para preparar 1500 mL de una solución 1,5 N?
* ¿Cuántos gr de KOH se necesitarán para preparar 2,5 L de una solución de KOH 6?0 N?
* ¿Cuántos gr de sulfato cúprico pentahidratado se necesitarán para preparar un litro de solución 2,0M?
* ¿Cuál es la molaridad de una solución que contiene 250 g de K2CrO4disueltos en cantidad de agua suficiente para tener 300 mL de solución?
* Se forma una solución de 150 mL de volumen, disolviendo 6.0 g de la sal CuSO4 x5H2O en suficiente cantidad de agua, calcular la normalidad de la solución.
* ¿Cuántos gramos de CaCO3 se halla disuelto en 250 mL de una solución 2M de éste?
* Hallar la normalidad y molaridad de 2 L que contiene 400 g de NaOH
* ¿Cuántos gramos de NaCl hay en 250 mL de una solución 2?5 M?
* ¿Qué volumen de solución 0.75 M podría prepararse con 500 g de Na2SO4?
* ¿Cuál es la M y N de una solución que contiene 250 g de CaCl2 en 1500 mL de solución?
* Cuantos gramos de cada uno, H3PO4 y Ca(OH)2 se necesita para preparar 250 ml de solución 0.10 N