



TALLER DE CLASE						
Este taller debe ser realizado en el cuaderno, en perfecto orden. El taller será presentado en la siguiente clase o cuando el docente indique y deberá ser sustentado.						
ASIGNATURA	QUÍMICA	CURSO	10	PERIODO	3	FECHA
TEMA	UNIDADES DE CONCENTRACIÓN QUÍMICAS					

1. Calcule la molaridad de una solución de HNO_3 que contiene 11,6g de ácido en 700mL de solución.
2. Se disuelven 58,5 g de NaCl hasta completar un volumen de 2 L de solución. ¿Cuál es la molaridad?
3. ¿Cuántos gramos de H_2SO_4 ($\text{MM} = 98 \text{ g/mol}$) se necesitan para preparar 250 mL de una solución 0,5 M?
4. ¿Qué volumen de una solución 2,0 M de HCl contiene 0,75 mol de HCl ?
5. Se tienen 15 g de KNO_3 y se prepara una solución de 300 mL. Determina su molaridad.
6. Se agregan 29,25 g de NaCl a 750 g de agua. ¿Cuál es la molalidad de la solución?
7. ¿Cuántos gramos de KOH se necesitan para preparar una solución 2,0 m utilizando 400 g de agua?
8. Una solución contiene 0,80 mol de CaCl_2 disueltos en 2,5 kg de agua. Calcula la molalidad.
9. Se mezclan 46 g de etanol con 90 g de agua. Calcula la fracción molar de cada componente.
10. Una solución contiene 0,5 mol de glucosa y 4,5 mol de agua. Calcula la fracción molar de la glucosa.
11. Se prepara una mezcla con 36 g de agua y 92 g de etanol. Calcula la fracción molar de agua y etanol.
12. Se tienen 9,8 g de H_2SO_4 en 500 mL de solución. Hallar la normalidad.
13. ¿Cuál es la normalidad de una solución preparada disolviendo 36,5 g de HCl hasta completar 2 L de solución?
14. ¿Cuál es la normalidad de una solución 0,5 M de HCl ?
15. Determina la normalidad de una solución 1,5 M de Ca(OH)_2 .
16. Se disuelven 49 g de H_2SO_4 hasta obtener 500 mL de solución. Calcula la molaridad y la normalidad.