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	9	PERIODO	4	FECHA	
TEMA	**UNIDADES DE CONCENTRACIÓN**						

1. Se disuelven 5,85 g de NaCl hasta obtener 500 mL de solución. Calcula la Molaridad de la solución.

2. Se preparan 250 mL de solución utilizando 9,8 g de H_2SO_4. Calcula la molaridad.

3. ¿Cuántos gramos de NaOH se necesitan para preparar 500 mL de una solución 0,50 M?

4. Una solución tiene una masa total de 800 g y contiene 64 g de soluto. Calcula su concentración en % m/m.

5. Se desean preparar 250 mL de una solución de glucosa al 8 % m/v. ¿Cuántos gramos de glucosa se necesitan?
6. Una solución de concentración 12 % m/v contiene 30 g de soluto. ¿Cuál es el volumen total de la solución?

7. Una solución contiene 12 g de NaCl en un volumen final de 300 mL de solución. Calcula Concentración % m/v.

AMOR Y PAZ GIMNASIO LOS PIRINEOS Fundado 1991