



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 FÍSICAS					

- Se disuelven 12 g de NaI en 200 g de agua. ¿Cuál será el % m/m de dicha disolución?
- Se disuelven 40 ml de alcohol en agua, formando 200 ml de solución. ¿Cuál será el % v/v de dicha mezcla?
- Se preparan 850 g de una solución de NaCl al 18,5 % m/m.
 - ¿Cuántos gramos de NaCl contiene la solución?
 - ¿Cuántos gramos de agua se necesitan?
 - Si posteriormente se agregan 150 g de agua, ¿cuál será el nuevo porcentaje m/m de NaCl?
- Un laboratorio necesita preparar 2,50 kg de una solución de H_2SO_4 al 12,0 % m/m. Se dispone de ácido sulfúrico comercial al 40,0 % m/m. ¿Qué masa de ácido comercial y qué masa de agua se deben utilizar?
- Una solución contiene 72,5 g de KNO_3 y tiene un volumen final de 425 mL.
 - Calcula el porcentaje % m/v.
 - ¿Cuántos gramos de KNO_3 se necesitan para preparar 1,80 L de una solución con la misma concentración?
- Un desinfectante contiene 35,0 % v/v de etanol. Se desean preparar 2,75 L de desinfectante.
 - ¿Qué volumen de etanol puro se requiere?
 - ¿Qué volumen de agua se necesita aproximadamente?
 - Expresa la concentración en mL de etanol/L de solución.
- Una solución de ácido acético tiene una concentración de 24,0 % m/m y una densidad de 1,05 g/mL. Se tienen 350 mL de solución.
 - Calcula la masa total de solución.
 - Calcula la masa de ácido acético.
 - Calcula la masa de agua.
 - Expresa la concentración también como % m/v.
- Una solución de glucosa presenta una concentración de 15,0 % m/m y una densidad de 1,08 g/mL. Determina:
 - La masa de glucosa presente en 750 mL de solución.
 - La concentración expresada como % m/v.
 - La masa de solución necesaria para obtener 100 g de glucosa.