



Rúbrica de calificación

FECHA DE ENTREGA: jueves 8 de mayo del 2025	Entregar de manera física
HORA DE ENTREGA:18H00	Nombre:

TIEMPO ESTIMADO DEL 120 min

TEMA: Factores de conversión.

INDICACIONES:

- Realizar el deber a mano escrita (realizar con esfero, letra clara)
- Revisar ortografía
- Realizar la actividad considerando la rúbrica de calificación

Calificación
TALLER:
LECCIÓN:
NOTA TOTAL:

RÚBRICA DE CALIFICACIÓN:

Aspecto	Calificación	Observaciones
Desarrollo de los ejercicios 1 al 3	7	Ejercicio1: Tiene un valor de 1 punto Ejercicio2: Tiene un valor de 3 puntos, cada literal 1.5 puntos Ejercicio3: Tiene un valor de 3 puntos, cada literal 1 punto
Lección	3	Lección escrita día martes: Preguntas: Un ejercicio con un valor de 3 puntos Tiempo estimado: 10 minutos.
TOTAL	10	

EJERCICIOS

1) Determinar el volumen y la densidad de 3 libras de una sustancia A cuyo peso específico es de 1.22N/m³

2) En un proceso de tratamiento de aguas residuales, se desea agregar un reactivo para la precipitación de sulfatos, utilizando sulfato de aluminio ($\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$) como coagulante. Se requiere una dosis específica de 3 g de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ por cada 100 L de agua tratada. Si la densidad del sulfato de aluminio líquido es de 1300 g/l, se pide:

- a) Determinar cuántos cm^3 de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ acuoso se necesitan para tratar 8000 L de agua.
- b) Calcular cuántos moles de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ hay en 4000 g de sulfato de aluminio.

3) En el proceso de elaboración de jugos concentrados, es necesario agregar un estabilizante de acidez como el sulfato de calcio (CaSO_4). Para obtener dicho compuesto, se debe reaccionar 2500 g de ácido clorhídrico (HCl) con 2500 g de carbonato de calcio (CaCO_3) bajo condiciones normales, con una temperatura inicial de 30°C .

Se requiere resolver lo siguiente:

- a) ¿Cuántos mililitros de HCl se necesitan, considerando que se trata de ácido puro cuya densidad es 1.19 g/cc ?
- b) ¿Cuántos moles de CaSO_4 se obtienen a partir de 500 g del compuesto?
- c) Durante la reacción se libera calor, lo que aumenta la temperatura a 340.65 K . ¿Cuál es la diferencia de temperatura en grados Fahrenheit?