



Rúbrica de calificación

FECHA DE ENTREGA: Jueves 5 de junio del 2025

HORA DE ENTREGA:17H30

Entregar de manera física

Nombre:

TIEMPO ESTIMADO DEL 120 min

TEMA: Reacciones químicas y balanceo de ecuaciones químicas

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
Ejercicios	7	El ejercicio A tiene un valor de 4 puntos y los ejercicios B,C,D tienen un valor de 1 punto
DEFENSA	3	Lección escrita día lunes: Preguntas: 1 ejercicio similar Tiempo estimado: 10 minutos.
TOTAL	10	

A) Se desea preparar una disolución acuosa de carbonato de sodio mediante la reacción de 5 g de ácido carbónico en disolución acuosa con 5 g de hidróxido de sodio en disolución acuosa. En la reacción de neutralización se observa un desprendimiento inmediato de vapor de agua y energía en forma de calor.

Determinar:

- La ecuación química que representa la reacción.
- Igualar la ecuación química por dos métodos diferentes.
- Determinar cuál es el reactivo limitante y cuál es el reactivo en exceso en la reacción.
- Calcular la cantidad de carbonato de sodio obtenido en gramos y libras.
- Calcular el rendimiento de reacción si en el laboratorio se obtuvo un total de 1 g
- Determinar el tipo de reacción según su mecanismo, velocidad, estado de agregación, sentido de reacción y transferencia de calor.

B) Convertir 500 g de etanol ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$) a moles.

C) Convertir 0.75 mol de dióxido de carbono (CO_2) a gramos.

D) Un barril de 100 litros tiene 88 lb de petróleo. Determinar: a) La densidad del petróleo en g/cm^3

b) La densidad del petróleo en lb/pie^3

c) La densidad del petróleo en Kg/m^3