

COMUNICACIÓN TÉCNICA EN INGENIERÍA: redacción y exposición



**UNIVERSIDAD DEL PAÍS VASCO – EUSKAL HERRIKO
UNIBERTSITATEA**

ESCUELA DE INGENIERÍA DE BILBAO

TEMA 3 –REDACCIÓN TÉCNICA

EJERCICIOS- Elija la respuesta correcta. Sólo hay una respuesta correcta.

EVALUACIÓN:

<7 puntos: INSUFICIENTE

8-10 puntos: SUFICIENTE

11-13 puntos: APROBADO

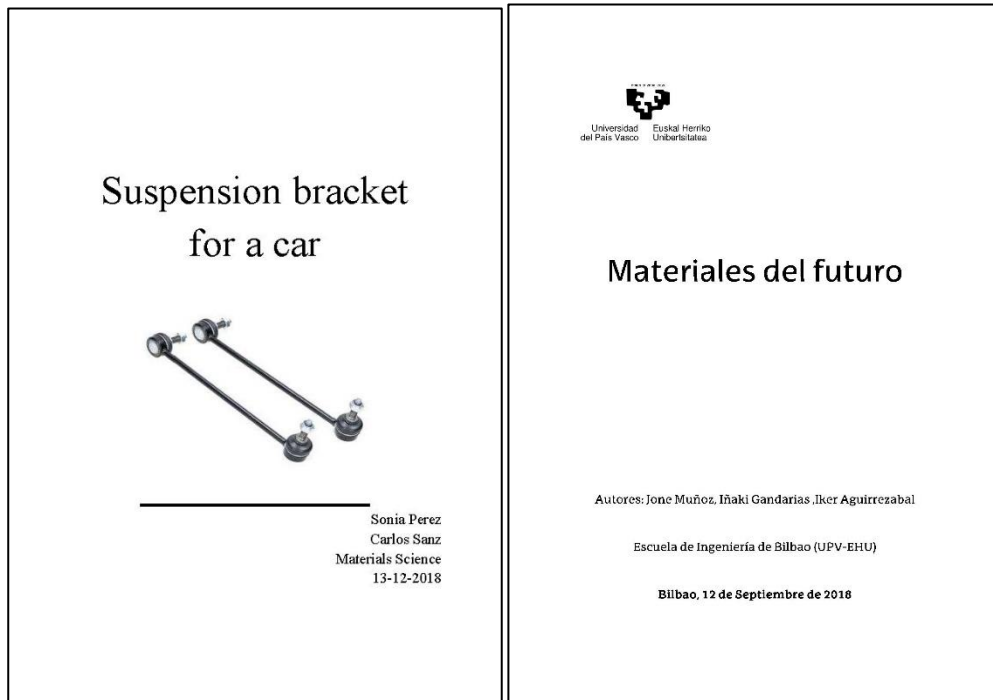
14-15 puntos: EXCELENTE

PUNTUACIÓN

Si la puntuación obtenida en esta tarea es de 7 o menor, se recomienda leer de nuevo el tema 3 antes de seguir adelante con las siguientes tareas.

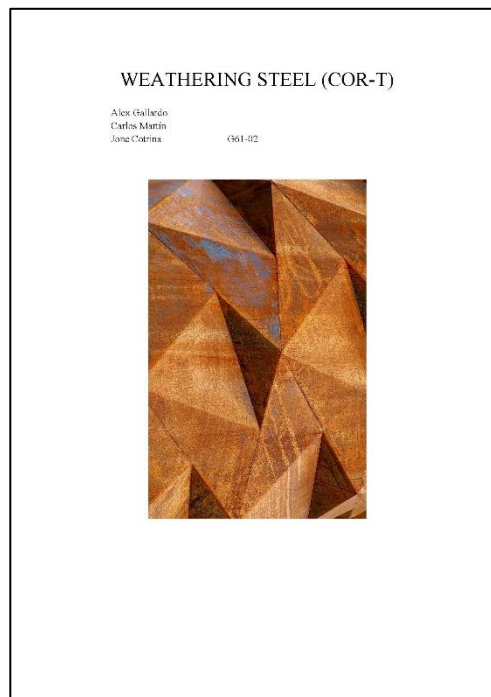
PREGUNTAS

1. Cuál de estas portadas es la correcta: (2pto)



(a)

(b)



(c)

2. Cuál de las siguientes tablas es la correcta: (2pto)

Tabla 1. Propiedades térmicas del Material 1 (MAT1) y Material 2 (MAT2) obtenidos por Calorimetría Diferencial de Barrido.

Materia 1	T_{g1} (°C)	T_{g2} (°C)	T_{c1} (°C)	ΔH_{c1} (J g ⁻¹)	T_{m1} (°C)	ΔH_{m1} (J g ⁻¹)
MAT 1	25					
MAT 2	15	65	90	1	133	21

Tabla 2. Propiedades térmicas

Materia 1	T_{g1} (°C)	T_{g2} (°C)	T_{c1} (°C)	ΔH_{c1} (J g ⁻¹)	T_{m1} (°C)	ΔH_{m1} (J g ⁻¹)
MAT 1	25					
MAT 2	15	65	90	1	133	21

Tabla 3. Resultados del DSC de Material 1 (MAT1) y Material 2 (MAT2) después de un tratamiento isotérmico a 40 °C durante 10 h.

Materia 1	T_{g1} (°C)	T_{g2} (°C)	T_{c1} (°C)	ΔH_{c1} (J g ⁻¹)	T_{m1} (°C)	ΔH_{m1} (J g ⁻¹)
MAT 1	25,20					

MAT 2	15.1	65,06	90,03	1,2	133	21,25
-------	------	-------	-------	-----	-----	-------

Tabla 4. Resultados del DSC de Material 1 (MAT1) y Material 2 (MAT2) después de un tratamiento isotérmico a 40 °C durante 10 h.

Materia	T _{g1}	T _{g2}	T _{c1}	ΔH _c	T _m	ΔH _m
1				1	1	1
MAT 1	25,20					
MAT 2	15.1	65,06	90,03	1,2	133	21,25

3. Cuál de las siguientes figuras es la correcta: (2 pto)

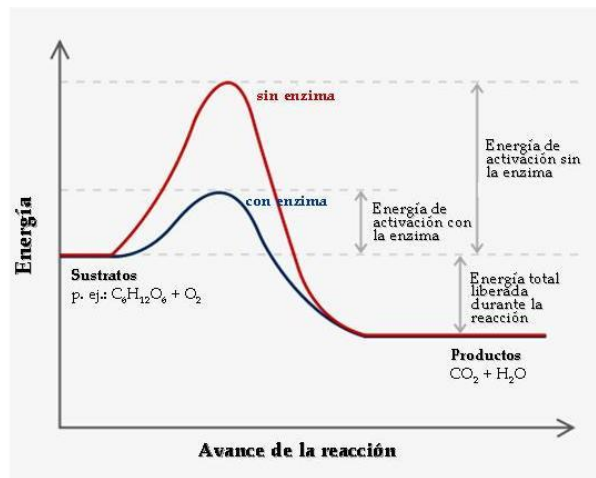


Figura 1. Efecto de la enzima en la energía y avance de la reacción.

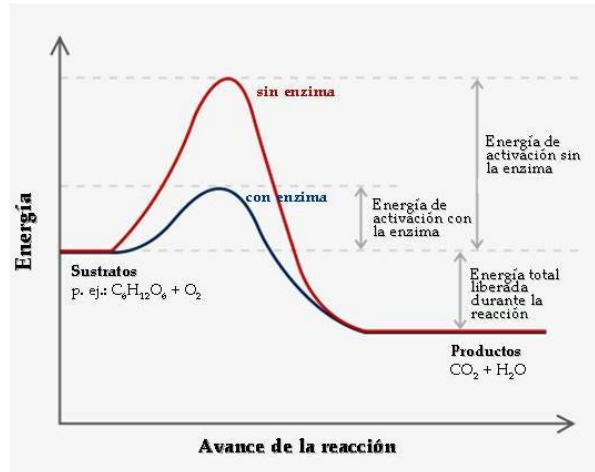


Figura 2. El efecto catalizante de la enzima en el sustrato $C_6H_{12}O_6$.

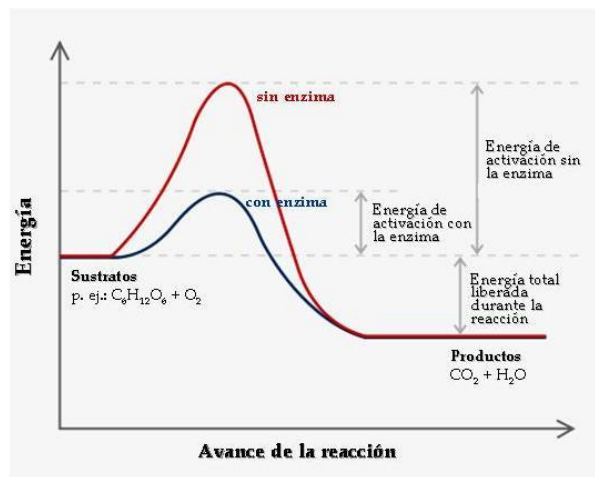


Figura 3. Representación gráfica del efecto catalizador de una enzima para el sustrato $C_6H_{12}O_6$ durante la reacción X. En (rojo) el sistema sin enzima y en (azul) el sistema con la enzima.

4. Corrija el siguiente texto técnico: (4 pto)

“CONDUCTIVIDAD TÉRMICA: La conductividad térmica es la propiedad que nos dice la velocidad a la que el calor se transmite en un material, sabiendo que cuando más lenta sea, más le va costar pasar al calor. Esto tiene una formula: (donde Q: es el flujo, K: la conductividad, dT/dx: gradiente de temperatura). Lo contrario a la conductividad térmica es la resistividad térmica.

Q= k (dT/dx) ”

5. Corrija el siguiente texto técnico (Práctica de laboratorio).

Reemplace las palabras en negrita: (5 pto)

DESTILACIÓN DE ALCOHOL

Introducción

La destilación es un proceso **donde** se calienta un líquido hasta que sus componentes más volátiles pasan a la fase de vapor y, **después** se enfría el vapor para recuperar estos componentes en forma líquida utilizando la condensación. El objetivo principal de la destilación es **filtrar** una mezcla de varios componentes aprovechando **las** distintas volatilidades **de los mismos**, o bien separar los materiales volátiles de los no volátiles. En la evaporación y en el secado, normalmente el objetivo es **conseguir** el componente menos volátil; el componente más volátil, casi siempre agua, se desecha.

Objetivo

----Observar como los componentes se separan del tequila, utilizando el método de destilación simple, **así como, para poder comprender mejor el tema.**

Hipótesis

Por medio del proceso que se realizará de destilación, esperamos que del tequila se separe de aquellos componentes con menor punto de ebullición, más rápidamente.

Resultados

- **Se supo** que el punto de ebullición del tequila es de 82 grados centígrados.
- Se **consiguieron** 25 y 10 ml, de alcohol destilado.
- **Tenían un aroma muy característico, pues el de la primera destilación era más fuerte que el de la segunda destilación.**
- Estaba más concentrada la primera destilación que la segunda.

- **Tenían sabor un poco agradable, pero más fuerte que el tequila.**
- Su color era transparente el de ambas destilaciones.

Conclusiones

Nuestra hipótesis se cumplió, ya que se logró el objetivo esperado, separar del tequila, el alcohol y el agua, obteniendo resultados buenos, pues por medio de la destilación que hicimos, pudimos observar el proceso, así como probar y comparar un tequila común, con uno destilado, notando que hay una gran diferencia entre ambos. **[frase muy larga]**