

TRABAJO PRACTICO

Integrantes

JOSEFINA TELLO

JULIETA MANZANO

LUNA ALANIZ

ELEONORA PUIGSERVER

VVALENTIA MERENDA

JONAS DIAZ

DE
QUÍMICA

3ro" C

GRILLAS DE RESULTADOS.

Ensayo	Temperatura inicial (°C)	Temperatura final (°C)	Tiempo (min)	Observaciones
1 - Fusión y ebullición del agua	0°	98°	7min	Observamos q el hielo rápidamente se derritió y la temperatura iba subiendo con el tiempo
2 - Condensación del vapor	X	X	6	Se observo el cambio físico del estado de condensación y q al momento del agua caliente tocara el agua de los hielos fríos cayeron las gotas
3 - Sublimación de naftalina	X	X	X	Observamos como al quemar la naftalina y la dejamos reposar vimos q se puso sólido
4 - Sublimación del yodo	X	X	X	Cuando quemamos el yodo vimos como salió un humo violeta

RUBRICA DE AUTOEVALUACION GRUPAL .

Criterio de evaluación	Excelente (4)	Bueno (3)	Regular (2)	Deficiente (1)	Puntos obtenidos
Organización del grupo	Todos participaron activamente y con roles definidos.	La mayoría participó activamente.	Participación desigual o poco clara.	Desorganización y escasa participación.	3
Comprensión del procedimiento	Demostraron dominio completo de los pasos de cada ensayo.	Comprendieron la mayoría de los pasos.	Tuvieron dudas frecuentes o errores.	No comprendieron adecuadamente el procedimiento.	3
Manejo de materiales y reactivos	Manipularon correctamente los materiales, con seguridad.	Pocos errores en el manejo.	Usaron el material con poca precaución.	Manejo inadecuado y/o inseguro.	4
Registro de observaciones	Anotaron todos los datos clara y ordenadamente.	Anotaron casi todos los datos importantes.	Datos incompletos o desordenados.	No realizaron un registro adecuado.	3
Trabajo en equipo y respeto	Excelente colaboración y respeto entre todos.	Buena colaboración con pequeños conflictos.	Algunos conflictos o falta de respeto.	Mala comunicación y conflictos frecuentes.	3
Análisis y conclusiones	Interpretaron correctamente los resultados y respondieron todas las preguntas con claridad.	Respondieron bien la mayoría de las preguntas.	Interpretaciones básicas o incompletas.	No comprendieron los resultados o no respondieron.	2

1_¿que fue lo mejor que funciono en nuestro grupo?
Lo mejor que funciono en nuestro fue el trabajo en equipo y la ayuda que tuvimos entre todos.

2_¿Que podemos mejorar a futuras prácticas?
Yo creo que lo que podemos mejor es la organización en el grupo y la comunicación.

3_ Lo que aprendimos es que cuando cambian las propiedades de una sustancia y la puede convertir en otro estado por ejemplo: La solidificacion , la evaporador y la condensacion.

PREGUNTAS DE COMPRESIÓN

Preguntas de comprensión para orientar la elaboración de la conclusión.

1. ¿Qué tipo de cambio de estado observaste en cada ensayo?
2. ¿Qué evidencia indica que se produjo un cambio de estado?
3. ¿Cómo afecta la temperatura a los cambios de estado observados?
4. ¿Qué diferencias observaste entre fusión y ebullición?
5. Explica con tus palabras el proceso de sublimación. ¿Dónde se ve en la vida cotidiana?
6. ¿Qué estado de la materia presenta mayor energía cinética y por qué?
7. ¿Qué diferencias y similitudes observas entre la sublimación de naftalina y la del yodo?
8. ¿Por qué se forma un depósito de cristales en la parte superior del sistema?
9. ¿En qué situaciones industriales o médicas se utiliza el yodo en forma sublimada?

Elabora la conclusión sobre la práctica:

1)

Observamos cambio de sólido a líquido de líquidos a gaseoso y líquido y de sólido a gaseoso.

2)

El vapor , se derritieron los hielos , y se formaron cristales .

3)

Las temperaturas altas hacen el proceso de evaporación y las temperaturas bajas de la condensación y solidificación .

4)

**función:cambio de estado sólido a. Líquido
Ebullición :cambio de estado líquido a gaseoso .**

5)

**la sublimación es el proceso por el cual una
sustancia pasa de solida a gaseosa**

**EJEMPLO: LA NAFTALINA SE SUBLIMA Y SE
CONVIERTE EN VAPOR .**

6)

El estado gaseoso es el que presenta mayor energía cinética, porque las partículas están muy separadas y se mueven libremente a gran velocidad. Esto se debe a que tienen más libertad de movimiento y menos fuerzas que las mantengan unidas, a diferencia de los sólidos o líquidos.

7)

La diferencia es que la naftalina tuvimos que dejarla reposar por un periodo de tiempo y el yodo iba sacando ese vapor morado en cuestion de minutos y una similitud es que habia que quemarlas con el mechero para que pasen de un estado a otro naftalina y

8)

Se forma un depósito de cristales en la parte superior del sistema, porque el gas se enfría al subir, y al perder la energía, vuelve al estado sólido, creando cristales en las partes frías del recipiente

9)

se usa para desinfección y esterilización a antisépticos E industria Farmacéutica

IMAGENES DE LA PRÁCTICA











