



GUÍA 21 – SÍNTESIS

Nombre: _____ Curso: 6° ____ Fecha: ____ / ____ / ____

En esta oportunidad realizaremos una guía de síntesis, la cual tiene por objetivo conocer el proceso de aprendizaje de los estudiantes respecto a los temas abordados en las guías anteriores (18, 19 y 20).

Este instrumento no es **calificado**, por lo que es importante que respondas con sinceridad

Instrucciones:

- Responde las siguientes preguntas de selección única.
- Debes encerrar en un círculo la alternativa que creas correcta.
- Al finalizar, debes traspasar tus respuestas a la tabla que se encuentra en la última página.
- Esa tabla debes enviarla por correo a la profesora encargada del nivel, ya sea en foto, archivo adjunto o en el mismo correo.
- La profesora encargada de 6º básico es Catalina Bahamondes (catalina.bahamondes@colegiostmf.cl)
- En el asunto del correo se debe mencionar: Asignatura - Curso – Nombre Apellido (CCNN – 6ºZ – Tulio Triviño).
- Recuerda que NO es necesario imprimir la guía, ya que puedes desarrollarla en el cuaderno.
- Además, puedes realizar tu guía en el siguiente formulario:
<https://forms.gle/DXDgTAXb6W8WVFCe7>

SELECCIÓN ÚNICA: Conteste las siguientes preguntas escribiendo la alternativa correcta en la tabla de respuestas.

1. ¿Qué característica tienen en común los tres estados de la materia?

- a) Sus partículas presentan energía cinética.
- b) Se asemejan en la forma y orden de sus partículas.
- c) Sus partículas se encuentran muy separadas entre sí.
- d) Las partículas tienen la capacidad de desplazarse.

2. Según el modelo corpuscular, ¿cuáles son las características de las partículas de la materia?

- a) Las partículas de la materia son visibles y de gran tamaño.
- b) Las partículas de la materia siempre están unidas entre sí.
- c) Las partículas de la materia están estáticas en un mismo lugar.
- d) Las partículas de la materia están unidas por fuerzas de atracción.

3. ¿Cuál de las siguientes características se relaciona con las partículas de una sustancia en estado sólido?

- a) Sus partículas vibran y se desplazan.
- b) Sus partículas solo vibran en sus posiciones.
- c) Sus partículas pueden distanciarse con facilidad.
- d) Sus partículas se están unidas una fuerza de atracción débil, en comparación con los gases.

4. ¿Qué diferencia existe entre el estado sólido y líquido?

- a) Las partículas del sólido tienen menor energía cinética que las del líquido.
- b) Las partículas del sólido se encuentran más separadas que las del líquido.
- c) Las partículas del líquido no vibran y las del sólido si lo hacen.
- d) Las partículas del líquido no se desplazan y las del sólido lo hacen en todas las direcciones.

5. ¿Qué diferencia existe entre el estado líquido y gaseoso?

- a) Las partículas del líquido tienen mayor energía cinética que las del gaseoso.
- b) Las partículas del líquido se encuentran más separadas que las del gaseoso.
- c) Las partículas del gaseoso tienen muy poca fuerza de atracción y el líquido tiene más.
- d) Las partículas del gaseoso no se desplazan y las del líquido lo hacen en todas las direcciones.

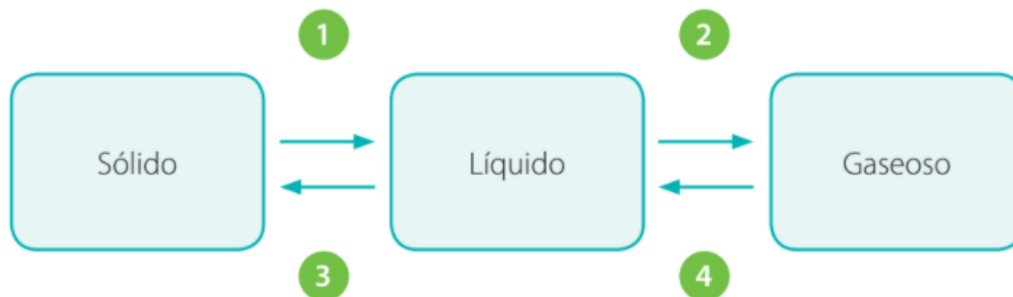
6. ¿Qué cambio de estado experimenta un helado al derretirse?

- a) Fusión.
- b) Sublimación.
- c) Solidificación.
- d) Condensación.

7. ¿En cuál de las siguientes situaciones es posible evidenciar la condensación?

- a) La erupción de un volcán.
- b) El deshielo de un iceberg.
- c) La formación de escarcha.
- d) La formación de las nubes.

Observa el siguiente esquema que representa los cambios de estado que experimenta la materia. Luego, responde las preguntas 8 y 9.



8. ¿Cuál de los números representa cambios de estado que se producen por liberación de energía térmica?

- a) 1 y 2.
- b) 3 y 4.
- c) 2 y 3.
- d) 1 y 4.

9. ¿Qué cambios de estado se evidencian en 1 y 2, respectivamente?

- a) Fusión y vaporización.
- b) Fusión y solidificación.
- c) Solidificación y vaporización.
- d) Sublimación y condensación.

10. La transformación de estado gaseoso a sólido, ¿a qué cambio de estado corresponde?

- a) Fusión.
- b) Sublimación.
- c) Solidificación.
- d) Sublimación inversa.

11. Si tenemos una taza con una temperatura 10°C y le agregamos agua a una temperatura de 30°C , ¿cómo se transfiere el calor?

- a) Ambos cuerpos tienen el mismo calor.
- b) Ambos cuerpos pierden todo su calor.
- c) El agua cede el calor a la taza.
- d) La taza cede el calor al agua.

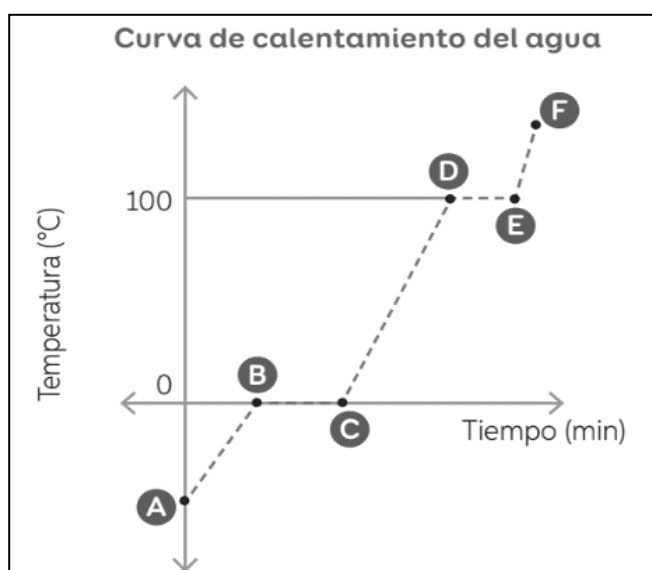
12. Cuando se pone en contacto un cuerpo A cuya temperatura es 80°C , con un cuerpo B cuya temperatura es de 20°C , el calor se transfiere hasta que:

- a) Ambos cuerpos alcanzan el equilibrio térmico.
- b) Ambos cuerpos pierden todo su calor.
- c) El cuerpo B disminuye su temperatura.
- d) El cuerpo A aumenta su temperatura.

13. Margarita coloca en la cocina una tetera con agua fría, comenzando a calentarse lentamente. ¿Qué va ocurriendo con las partículas del agua a medida que aumenta la temperatura?

- a) Disminuye su masa.
- b) Aumenta el movimiento.
- c) Se cambia su tamaño.
- d) Dejan de vibrar.

Observa el siguiente gráfico y luego responde las preguntas 14 y 15.



14. ¿En qué estado de la materia se encuentra el agua en el punto A?

- a) Sólido.
- b) Líquido.
- c) Gaseoso.
- d) No se puede determinar.

15. ¿Cómo es el movimiento de las partículas entre el tramo EF?

- a) No se mueven las partículas.
- b) Solo vibran las partículas en su lugar.
- c) Tienen poco movimiento, ya que están muy unidas.
- d) Se mueven rápidamente y con gran facilidad.

TABLA DE RESPUESTAS GUÍA 21

PREGUNTA	RESPUESTA
1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	
8	
9	
10	
11	
12	
13	
14	
15	