Modelo de partículas en sólidos, líquidos y gases

Nombre: _____

Fecha: _____

Puntaje: _____

1.

Según el modelo de partículas, ¿cómo se describen las partículas en un sólido?

1. Están muy separadas y se mueven libremente.
2. Vibran en posiciones fijas y están muy juntas.
3. Se deslizan unas sobre otras pero no tienen forma propia.

2.

En un líquido, el movimiento de las partículas se caracteriza por:

1. No tener movimiento, están estáticas.
2. Deslizarse unas sobre otras, permitiendo el flujo.
3. Moverse rápidamente en línea recta hasta chocar.

3.

¿En qué estado de la materia las partículas están más separadas entre sí?

Respuesta: _____

4.

¿Cuál de los siguientes estados tiene las partículas más desordenadas?

1. Sólido
2. Líquido
3. Gas

5.

Un gas llena completamente el recipiente que lo contiene porque:

1. Sus partículas están muy juntas y no se pueden comprimir.
2. Sus partículas se mueven libremente en todas direcciones y chocan con las paredes.
3. Sus partículas tienen una forma definida que se adapta al recipiente.

6.

¿Cómo se llama el cambio de estado de líquido a gas?

Respuesta: _____

7.

¿Cuál de estas propiedades NO es característica de un sólido?

1. Tiene forma definida.
2. Tiene volumen definido.
3. Es fácilmente compresible.

8.

Ordena los estados de la materia de menor a mayor energía cinética media de sus partículas.

1. Sólido, líquido, gas
2. Líquido, sólido, gas
3. Gas, líquido, sólido
4. Sólido, gas, líquido

9.

Cuando un líquido se congela, ¿qué le sucede a la separación entre sus partículas?

Respuesta: _____

10.

Si calentamos un líquido, el movimiento de sus partículas:

1. Disminuye porque pierden energía.
2. Aumenta porque ganan energía cinética.
3. Permanece igual porque la temperatura no afecta el movimiento.

11.

Las fuerzas de atracción entre partículas son más fuertes en:

1. Sólido
2. Líquido
3. Gas

12.

¿Qué propiedad de los líquidos les permite derramarse y tomar la forma del recipiente?

Respuesta: _____

13.

Describe partículas que vibran en posiciones fijas, están muy juntas y ordenadas. ¿A qué estado corresponde?

1. Sólido
2. Líquido
3. Gas

14.

La difusión es más rápida en los gases porque:

1. Sus partículas están muy juntas y chocan frecuentemente.
2. Sus partículas se mueven lentamente y en línea recta.
3. Sus partículas tienen alta energía cinética y grandes espacios entre ellas.

15.

¿Cómo se llama el modelo que explica los estados de la materia basándose en partículas en movimiento?

Respuesta: _____

16.

¿Cuál de estos cambios de estado hace que las partículas se separen más?

1. Solidificación
2. Condensación
3. Evaporación

17.

¿Qué estados de la materia tienen volumen definido?

1. Sólido y líquido
2. Sólido y gas
3. Líquido y gas

18.

Al fundir un sólido, ¿qué ocurre con la organización de sus partículas?

Respuesta: _____

19.

¿En qué estado las partículas tienen la mayor energía cinética media?

1. Sólido
2. Líquido
3. Gas

20.

Cuando el humo de una vela se esparce por la habitación, demuestra que las partículas del gas:

1. Están estáticas y no se mueven.
2. Se mueven en todas direcciones y chocan entre sí.
3. Solo se mueven hacia arriba porque el humo es caliente.