

PRUEBA DE PERIODO 3/ TÉCNICO CIENTÍFICO/ CLEI 3 efrain

1 Las propiedades de la materia se pueden clasificar en:

- Fundamentales y generales.
- Primarias y secundarias.
- Generales y específicas.
- Macro y micro.

2 Las papilas gustativas son estructuras especializadas capaces de identificar:

- Colores.
- Olores.
- Sabores.
- Rugosidad.

3 El conocimiento científico tiene validez universal porque:

- Se comunica a través de las generaciones.
- Sigue el método científico.
- Se basa en la observación.
- Se interpreta matemáticamente.

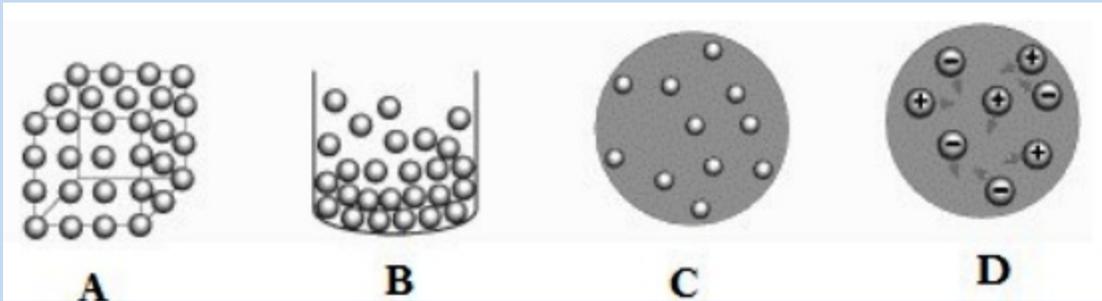
4 Si la curiosidad no existiera en el estudio de las ciencias naturales, no se desarrollarían:

- Las mediciones dentro de la experimentación.
- Las preguntas o problemas de investigación.
- Las variables.
- Las tablas de datos.

5 Durante la clase de química, Andrés pregunta al profesor: ¿Es cierto que cuando el agua tiene sal disuelta demora más tiempo en hervir? Antes de que el profesor pudiera responder, sus compañeros empezaron la siguiente discusión: - Carlos: ¡Absurdo! No es verdad. - Patricia: ¿Quién lo dice? - Elena: ¿Por qué no hacemos la prueba? Al analizar el diálogo, ¿Cuál de los estudiantes asumió una actitud de verdadero Investigador?

- Elena.
- Carlos.
- Patricia.
- Profesor.

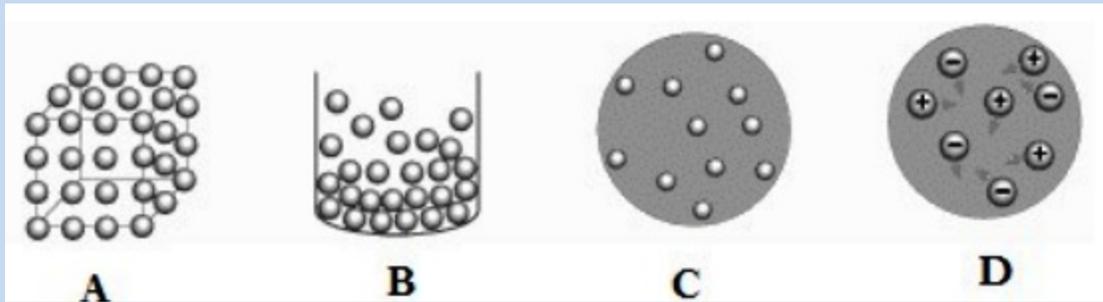
6 Analiza el siguiente dibujo y responde la pregunta:



La materia puede estar principalmente en tres estados: sólido, líquido y gaseoso. El modelo que mejor representa la unión (cohesión) entre las moléculas de un sólido es:

- Porque tienen forma y volumen fijo
- Porque tienen forma variable y volumen fijo
- Porque tiene forma y volumen variable
- Porque existen moléculas con cargas positivas y negativas.

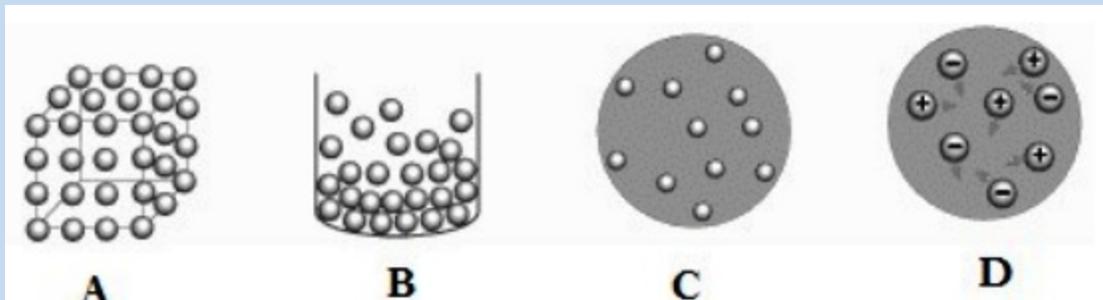
7 Analiza el siguiente dibujo y responde la pregunta:



En el estado gaseoso las partículas se difunden hasta ocupar el mayor espacio posible. Una explicación para este fenómeno es:

- En el estado gaseoso las partículas constitutivas de la materia están íntimamente ligadas entre sí.
- En el estado gaseoso las partículas materiales gozan de libertad y se deslizan unas sobre otras.
- En el estado gaseoso las partículas materiales carecen de cohesión, tendiendo a separarse una de las otras.
- En el estado gaseoso las partículas materiales pierden su masa, lo cual origina su evaporación.

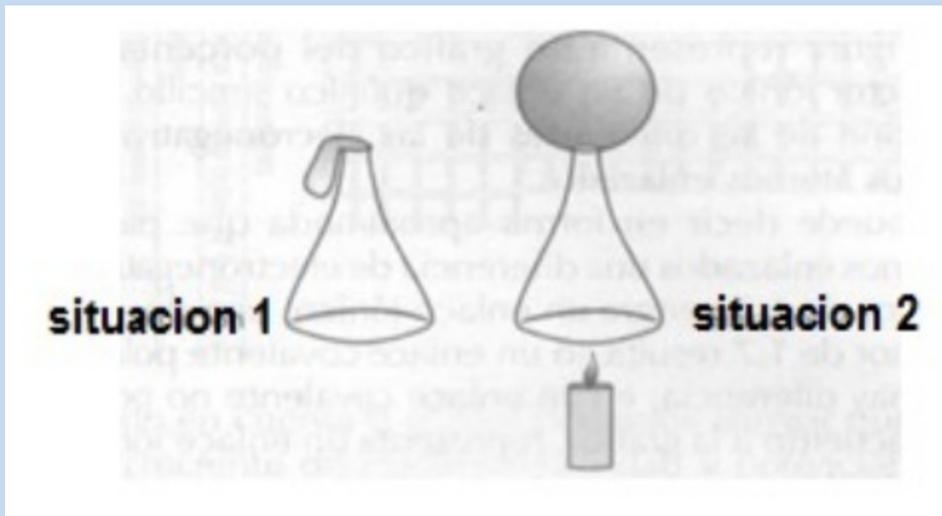
8 Analiza el siguiente dibujo y responde la pregunta:



En un sitio donde la humedad en el aire es alta se adiciona agua a un vaso y posteriormente hielo, se puede afirmar que en este vaso, el agua se encuentra en estado:

- Líquido y sólido.
-
- Líquido.
- Sólido, gaseoso y líquido.
- Sólido.

9 Analiza el siguiente dibujo y responde la pregunta:



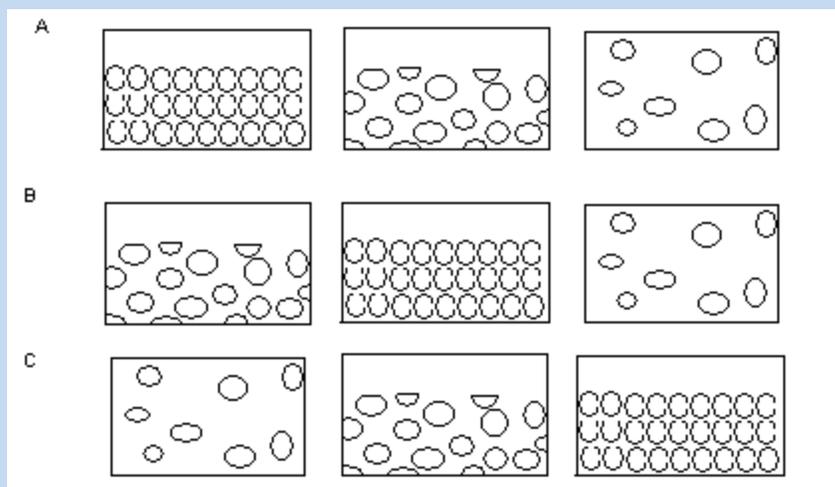
Se coloca una bomba de plástico en la boca de un frasco de vidrio, y en la parte inferior se coloca una vela encendida, al cabo de un tiempo la bomba se empieza a inflar como se observa en la figura. Este fenómeno tiene lugar porque al calentarse el aire:

- Hay un incremento de temperatura aumentándose así el número de partículas
- Las partículas que lo conforman se adhieren a las paredes de la bomba inflándola.
- Se aumenta la temperatura con la cual aumenta el tamaño de las partículas.
- Aumenta el movimiento y la distancia entre las moléculas, ocupando un mayor volumen.

10 **Percibimos la dureza de los cuerpos gracias a:**

- Olfato.
- Nervios.
- Oído.
- Tacto.

11 De las siguientes gráficas cuál de ellas representa mejor los estados, líquido-sólido-gaseoso



- La gráfica A.
- La gráfica B.
- La gráfica C.
- Ninguna es correcta.

12 El conjunto de átomos de una misma clase forma:

- Un compuesto.
- Una molécula.
- Un elemento.
- Un ion.

13 Las emociones, ¿Son materia?

- No, porque no tienen masa ni ocupan un lugar en el espacio.
- Sí, porque podemos meterlas en una caja y llevarlas de un sitio a otro.
- Sí, porque las emociones las tenemos las personas.
- No, porque ocupan un lugar en el espacio.

14 El Cambio de estado de sólido a líquido se llama.
<input type="radio"/> Solidificación. <input type="radio"/> Fusión. <input type="radio"/> Sublimación. <input type="radio"/> Evaporación.

15 Cambio de estado de sólido a gas se llama.
<input type="radio"/> Solidificación <input type="radio"/> Licuefacción. <input type="radio"/> Sublimación. <input type="radio"/> Cristalización.

16 Cambio de estado de gas a líquido se llama.
<input type="radio"/> Solidificación. <input type="radio"/> Evaporación. <input type="radio"/> Condensación. <input type="radio"/> Fusión.

17 El estado en el que las partículas se caracteriza no tienen forma propia y ocupan todo el volumen disponible es :
<input type="radio"/> Gaseoso. <input type="radio"/> Plasma. <input type="radio"/> Líquido. <input type="radio"/> Sólido.

18 El estado en el que las partículas adquieren la forma del recipiente que contiene la sustancia es:
<input type="radio"/> Gaseoso. <input type="radio"/> Plasma. <input type="radio"/> Sólido. <input type="radio"/> Líquido.

19 Los 3 estados de la materia son:
<input type="radio"/> Sólido, cristalino y amorfo. <input type="radio"/> Líquido gaseoso y vaporoso. <input type="radio"/> Sólido, gaseoso y metálico. <input type="radio"/> Sólido, líquido y gaseoso.

20 Los objetos materiales cuando están en estado sólido:
<input type="radio"/> Difunden y fluyen por sí mismos. <input type="radio"/> Poseen forma y volumen fijo. <input type="radio"/> Poseen forma invariable. <input type="radio"/> No tienen forma propia.

21 Los objetos en estado líquido:
<input type="radio"/> Adoptan la forma del recipiente. <input type="radio"/> No tienen un volumen fijo. <input type="radio"/> Ocupan todo el volumen del recipiente que los contiene. <input type="radio"/> No pueden fluir.

22 No es materia:
<input type="radio"/> La gelatina. <input type="radio"/> La sombr/a. <input type="radio"/> El espejo. <input type="radio"/> El aire.

23 La unidad más pequeña de la materia se denomina:
<input type="radio"/> Átomo. <input type="radio"/> Elemento. <input type="radio"/> Molécula. <input type="radio"/> Esfera.

24

La teoría atómica se refiere a:

- Diversas concepciones que se han tenido acerca del átomo y su constitución.
- Al modelo planetario.
- Diversas concepciones que se han tenido acerca de las moléculas y su constitución.
- Diversas concepciones que se han tenido acerca de los elementos y su constitución.

25

Sus componentes se pueden ver a simple vista, esta mezcla se denomina:

- Disolución.
- Homogénea.
- Heterogénea.
- Sustancia pura.