

La Teoría Cinética. Estados de la materia



Actividad 1

Lee cada pregunta, y toma nota de la opción correcta en cada caso:

A. Según sus propiedades, podemos afirmar que las sustancias sólidas se caracterizan porque ...

1. Se pueden comprimir con facilidad.
2. Fluyen, pero no se difunden.
3. No fluyen, aunque a veces se pueden difundir.
4. Tienen una forma fija y definida.

C. Un gas tiende a ocupar todo el espacio disponible. En este caso, decimos que es una sustancia que:

1. Se difunde con facilidad.
2. Fluye con facilidad.
3. Se comprime con facilidad.
4. Ninguna de las anteriores afirmaciones es correcta.

E. Líquidos y gases comparten algunas propiedades. ¿Cuál de las siguientes es común a ambos estados?

1. Son fluidos.
2. Pueden comprimirse
3. Se difunden con facilidad.
4. Ocupan el volumen del recipiente que los contiene.

G. ¿Cuál de estos enunciados corresponde a la ley de Boyle? Léelos con atención y selecciona la opción correcta.

1. Volumen y temperatura son proporcionales.
2. Presión y volumen son inversamente proporcionales.
3. Presión y temperatura proporcionales.
4. Ninguna de las anteriores es correcta.

B. Una sustancia cuya forma es la del recipiente y que no se puede comprimir, podemos decir que se trata de:

1. Un sólido.
2. Un líquido.
3. Un gas.
4. Un líquido o un gas, pues ambos comparten estas propiedades.

D. ¿Cuál de las siguientes afirmaciones no corresponde a las propiedades de los líquidos?

1. Fluyen, pero no se difunden.
2. Toman la forma del recipiente que los contiene.
3. Se comprimen y se expanden fácilmente.
4. Todas corresponden a un líquido.

F. Las leyes de los gases relacionan tres magnitudes que caracterizan su comportamiento. ¿Cuáles son?

1. La masa, el volumen y la temperatura a la que se encuentra el gas..
2. La temperatura, el volumen y la densidad.
3. El volumen, la temperatura y la presión.
4. La presión, la temperatura y la masa.

H. ¿Con qué ley de los gases se corresponde la expresión que relaciona presión y temperatura: $P/T = k$?

1. Con la ley de Boyle.
2. Con la ley de Charles.
3. Con la ley de Gay-Lussac.
4. Con la ecuación general para los gases ideales.

Encuentra la información necesaria para resolver esta actividades en la siguiente dirección web:



www.lamanzanadenewton.com/materiales/aplicaciones/ltc/la_teor%C3%ADa_cin%C3%A9tica.html

