LA MATERIA

1.-Las propiedades generales de la materia son:

a. La conductividad eléctrica y el punto de fusión.
b. La masa y el volumen.
c. La densidad y la masa.
d. El volumen y el punto de ebullición.

2.-¿De qué depende la densidad?

a. Depende de la cantidad de materia.
b. Depende del volumen.
c. Depende de la temperatura y la masa
d. Depende de la masa y el volumen de un cuerpo.

3.-¿Qué densidad en unidades del SI tiene un lingote de plata de 1 kg de masa que ocupa un volumen de 100 mL?.

a. 11,7 kg/L
b. 10000 kg/m^3
c. 10,7 kg/mL
d. 10500 kg/L

4.-Las sustancias que se encuentran en estado líquido se caracterizan por:

a. Tener forma variable y volumen constante.
b. Tener forma y volumen variable.
c. Comprimirse con facilidad y ser muy fluidas.
d. Los líquidos fluyen y se adapta a la forma del recipiente, tienen volumen constante y densidad media.

LIVEWORKSHEETS

5.-El estado sólido y gaseoso se diferencian en:

a. La forma y la presión.
b. La temperatura, la forma y el volumen.
c. La forma, el volumen, la densidad y las fuerzas entre sus partículas.
d. La temperatura, el volumen y la densidad.

6.-Según la teoría cinético-molecular, al aumentar la velocidad media de las partículas:

a. Disminuye la energía cinética media.
b. Aumenta la energía cinética media.
c. Aumenta la presión.
d. Disminuye la presión.

7.-Los cambios de estado son:

a. Procesos químicos que se producen cuando una sustancia cambia su composición.
b. Procesos espontáneos.
c. Procesos físicos que se producen cuando una sustancia pasa de un estado de agregación a otro.
d. Procesos naturales de la naturaleza en los que una sustancia varía su aspecto.

8.-La ley de Charles es una ley que:

a. Relaciona la presión y el volumen de un gas.
b. Expresa una relación inversa entre la presión y la temperatura.
c. Relaciona de una manera directamente proporcional el volumen y la temperatura de un gas.
d. Relaciona de forma inversamente proporcional el volumen y la presión de un gas.

LIVEWORKSHEETS

9.-La ley de Boyle-Mariotte dice que:

a. A presión constante, el volumen es directamente proporcional a la temperatura del gas.
b. A volumen constante, la presión ejercida por un gas es directamente proporcional a su temperatura.
c. A temperatura constante, el volumen ocupado por un gas es inversamente proporcional a la presión.
d. A volumen constante, la presión ejercida por un gas es inversamente proporcional a su temperatura.

10.-Si introducimos una esfera metálica en una probeta que contiene un volumen de 40 mL de agua. El nivel del agua sube hasta 60 mL. Indica la opción correcta.

a. El volumen de la esfera metálica es de 40 mL.
b. El volumen de la esfera metálica es de 20 mL.
c. La masa de la esfera metálica es de 20 mL.
d. El volumen de la esfera metálica es de 100 mL.

LA MATERIA © 2022 by Lourdes Rodríguez Longobardo is licensed under CC BY-NC-SA 4.0. To view a copy of this license, visit http://creativecommons.org/licenses/by-nc-sa/4.0/

LIVEWORKSHEETS