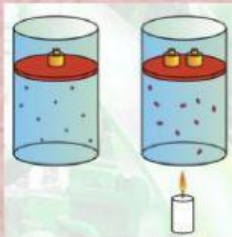


GASES IDEALES

LEY DE BOYLE-LEY DE GAY LUSSAC-LEY DE CHARLES

Analizamos las preguntas y marcamos la opción correcta:

<p>Las ollas de presión permanecen selladas para que el volumen permanezca constante, de este modo la presión aumenta a medida que sube la temperatura, esta ley es:</p> <p>a) Ley de Boyle b) Ley de Gay Lussac c) Ley de Charles d) Ley Combinada</p>	<p>Según las leyes de los gases ¿qué variables explican el comportamiento de estos?</p> <p>a) Calor, volumen, presión b) Volumen, temperatura c) Volumen, temperatura y calor d) Volumen, temperatura y presión</p>
<p>Define al estado gaseoso, es decir ¿qué es un gas?</p> <p>a) es un estado de agregación de la materia altamente incompresible. b) es un estado de agregación de la materia que no tiene forma ni volumen propio. c) es un estado de agregación de la materia que se opone a los cambios de forma y volumen.</p>	<p>Identifica que ley representa el siguiente gráfico:</p> <p>a) ley de Boyle b) Ley de Gay Lussac c) Ley de Charles</p> 

RESUELVE EN TU CUADERNO LOS SIGUIENTES EJERCICIOS:

1. Una cantidad de gas ocupa un volumen de 80 ml a una presión de 0,986 atm. ¿Qué volumen ocupará a una presión de 1,2 atm si la temperatura no cambia?

23.16 ml

2. Un gas, a una temperatura de 35° C y una presión de 440 mm de Hg, se calienta hasta que su presión sea de 760 mm de Hg. Si el volumen permanece constante, ¿Cuál es la temperatura final del gas en K?

437,5 ml

3. El volumen que ocupa una masa gaseosa es de 20 ml a -20 ° C. Si la presión se mantiene constante, ¿cuál será el volumen del gas a 20 ° C?

532 K