



6	La siguiente fórmula de gases pertenece a: $\frac{P_1 * V_1}{T_1} = \frac{P_2 * V_2}{T_2}$ A. Ley de Boyle B. Ley de Charles C. Ley de Gay Lussac D. Ley general de gases
7	Un gas es sometido a una presión de 25 Pascales en un recipiente de 1.5 m^3. ¿Qué presión se obtendrá si dicho gas luego ocupa un volumen de 2 m^3? A. 15.40 B. 3.15 C. 18.75 D. 33.40
8	Complete el enunciado según corresponda a los factores que intervienen en el movimiento de las partículas de un gas. Todo gas posee partículas muy separadas cuyos movimientos están regulados gracias a tres factores claves: _____, _____ y _____. A. Temperatura, volumen y presión B. Pascales, grados Celsius y mmHg C. Escalas de temperatura, presión y volumen D. Temperatura, presión y volumen.
9	Un gas a 0°C y 600 mmHg de presión, tiene un volumen de 500 ml. Si la presión es aumentada a 800 mmHg y el volumen varía a 600 ml. Determine la nueva temperatura expresada en grados Celsius. A. $1,6^\circ\text{C}$ B. 2.1°C C. 1.2°C D. 3.7°C
10	Conteste verdadero (v) o falso (f) según corresponda. - El porcentaje de soluto de una sustancia equivalente a 10 g disueltas en 100 ml de solución es 10% () - El porcentaje de soluto de una sustancia equivalente a 35 g disueltos en 200 ml de solución es 17.5 % ()

ELABORADO	REVISADO	APROBADA
DOCENTE Lcdo. Eduardo Coello	COORDINACIÓN PEDAGÓGICA BACHILLERATO MSc. Ana Chancay	COORDINADOR GENERAL Lcdo. Orlando Martínez
FECHA:	FECHA:	FECHA:
Firma:	Firma:	Firma: