



LION HILL SCHOOL
TALLER EVALUATIVO
DE FINALIZACIÓN DE PERIODO
"Excellence Life Project"

AREA:	FISICA										VALORACIÓN
NOMBRE:											
GRADO:	TRA	1º	2º	3º	4º	5º	6º	7º	8º	9º	
FECHA:											
DOCENTE EVALUADOR(A):	SANDRA PATRICIA MENDEZ HUERGO										

1. El volumen y la temperatura se relacionan directamente. Si aumentamos la temperatura al doble es de esperarse que el volumen

- A) se triplique
- B) se duplique
- C) disminuya
- D) permanezca constante

2. A Temperatura constante, el volumen de un gas es inversamente proporcional a la presión que soporta, si aumento la presión es de esperarse que el volumen

- A) Disminuya
- B) Disminuya la temperatura
- C) permanezca igual
- D) aumenta

3. Al espacio que ocupa un cuerpo se le denomina

- A) gas
- B) temperatura
- C) volumen
- D) presión

4. El estado de la materia que se caracteriza por tener forma y volumen variable es

- A) Los gases
- B) los líquidos
- C) el plasma
- D) los solidos

5. Las proporciones directas se grafican

- A) De forma lineal
- B) no se pueden graficar
- C) de forma curva
- D) exponencialmente

6. A la medida de la energía cinética media de las partículas se le denomina

- A) el volumen
- B) el gas
- C) la presión
- D) la temperatura

7. Cuando tengo la presión constante y aumento la temperatura el volumen

- A) Permanece igual
- B) disminuye
- C) no es posible
- D) aumenta

8. a presión constante, el volumen de un gas es directamente proporcional a la temperatura esto se puede representar matemáticamente así

A) $V/T = K$

B) $V \cdot T = K$

C) $V/P = K$

D) $V \cdot P = K$

9. A Temperatura constante el volumen de un gas es inversamente proporcional a la presión que soporta y se puede representar gráficamente así

A) $V/T = K$

B) $V/P = K$

C) $V \cdot T = K$

D) $V \cdot P = K$

10. Si combino las leyes de Charles y Boyle puedo representarlas matemáticamente así

A) $V \cdot P \cdot T = K$

B) $V / P / T = K$

C) $V \cdot T / P = K$

D) $P \cdot V / T = K$