

U1-Teoría cinética gases ideales 11 Questions

1. En la teoría cinética de gases ideales, la presión de un gas en un recipiente cerrado es interpretada como:

- 8/113 **A** el número de partículas de gas en el recipiente
- 7/113 **B** la colisión entre las partículas de gas en el recipiente
- 96/113 **C** la colisión de las partículas de gas con las paredes del recipiente
- 2/113 **D** ninguna de las anteriores

2. Un gas ideal solo posee energía cinética

- 92/113 **T** True
- 21/113 **F** False

3. La relación entre la energía cinética de un gas ideal y la masa del mismo es:

- 75/113 **A** lineal
- 10/113 **B** no hay relación
- 17/113 **C** cuadrática
- 11/113 **D** exponencial

4. Si se duplica la velocidad de un gas ideal entonces su energía cinética también se duplica

- 52/113 **T** True
- 61/113 **F** False

5. La teoría cinética de los gases permite vincular entre sí :

- 17/113 **A** La energía cinética con la velocidad
- 11/113 **B** La presión con el volumen
- 83/113 **C** La energía cinética con la temperatura
- 2/113 **D** ninguna de las anteriores

6. A temperatura constante todas las partículas que componen un gas ideal tienen la misma velocidad

53/113 ☐ T True

60/113 ☒ F False

7. Seleccione de esta lista las magnitudes que son macroscópicas

10/113 ☐ A velocidad de las partículas

73/113 ☒ B presión

85/113 ☒ C temperatura

97/113 ☒ D volumen

8. La temperatura de un gas ideal es una medida de la energía cinética media del mismo

86/113 ☒ T True

27/113 ☐ F False

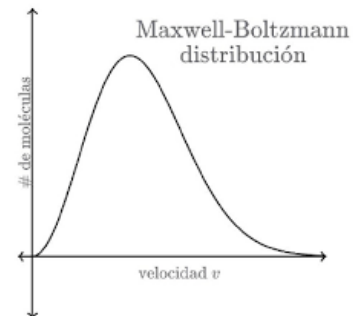
9. El máximo de la función de distribución de velocidades de Maxwell-Boltzmann corresponde a:

24/113 ☐ A La velocidad media

39/113 ☐ B la velocidad cuadrática media

29/113 ☒ C la velocidad más probable

21/113 ☐ D la velocidad máxima



10. La temperatura es una medida macroscópica que permite conocer la energía cinética promedio de una sustancia ya sea líquida, sólida o un gas

78/113 ☒ T True

35/113 ☐ F False

11. La energía cinética de un mol de gas ideal es siempre igual a $3/2RT$

88/113 ☐ T True

25/113 ☒ F False