

(3,5 p.) Elije la respuesta correcta

1. El estado líquido y sólido coinciden en que tienen...
 - El mismo volumen
 - Densidad Alta
 - Ambas

2. La combustión de butano en la caldera de calefacción es un cambio
 - Físico
 - Químico.

3. La arena de la playa es
 - Una mezcla heterogénea
 - Una mezcla homogénea.
 - Un elemento

4. El paso de sólido a gas se denomina
 - Vaporización
 - Sublimación
 - Sublimación inversa.

5. El Estado de Agregación que es solo ligeramente comprensible es el...
 - Gas
 - Líquido
 - Sólido

6. Los factores de los que depende el estado de una sustancia pura son...
 - La naturaleza de la sustancia, la densidad y la temperatura.
 - La naturaleza de una sustancia, el volumen y la temperatura.
 - La naturaleza de una sustancia, la presión y la temperatura.

7. La preparación de un café en la cafetera de casa es un cambio...
 - Físico
 - Químico.

8. Cual de las siguientes hipótesis no pertenece a la Teoría Cinético Molecular
 - Las sustancias están formadas por moléculas.
 - Entre molécula y molécula no hay nada, es decir existe vacío .
 - Las moléculas están en continuo movimiento, disminuyendo la velocidad de estas cuando aumenta la temperatura.

9. La ley que relaciona temperatura y volumen es la ley...
 - De Gay – Lussac.
 - De Boyle – Mariotte.
 - Ninguna de las dos.

10. El bronce es...
 - Una mezcla heterogénea
 - Una mezcla homogénea.
 - Un elemento

11. (1 p.) Etapas del método científico

12. (1 p.) Un envase cilíndrico de 5 l. contiene gas a la presión de 2 atm. y 25°C. de temperatura. Si dejamos la temperatura constante, ¿qué volumen ocupará el gas cuando se ejerza una presión de 3 atm?

13. (1 p.) Calcula cuántas bombonas de 200 l. a 2 atm. de presión podrán llenarse con el gas propano contenido en un depósito de 500 m³. a 4 atm.

14. (1 p.) Un gas ocupa 300 cm³ a la temperatura de 15 °C. Si calentamos el gas a presión constante hasta ocupar un volumen de 330 cm³, ¿cuál será la temperatura final del gas?

15. (2,5 p.) Cambio de Unidades

a. $450 \cdot 10^{12} \text{ cm} \rightarrow \text{Mm}$

b. $0,7 \cdot 10^{23} \mu\text{g} \rightarrow \text{Gg}$

c. $7800000000 \text{ dam}^3 \rightarrow \text{KI}$

d. $300^\circ\text{F} \rightarrow \text{K}$

e. $0,00034 \text{ km}^2 \rightarrow \text{ha}$

f. $0,0000007 \text{ m}^3 \rightarrow \text{dl}$

g. $1000 \text{ K} \rightarrow ^\circ\text{C}$

h. $400000000 \mu\text{m} \rightarrow \text{dm}$

i. $25 \frac{\text{m}}{\text{s}} \rightarrow \frac{\text{km}}{\text{h}}$