



Física y Química 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

Nota: En el examen no se puede usar ni lápiz, ni corrector.

Calificación

1. (1 p.) Etapas del método científico
2. (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?
3. (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.
4. (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?
5. (2,5 p.) Cambio de Unidades

a. $450 \cdot 10^{12} \text{ cm} \rightarrow \text{Mm}$	f. $0,0000007 \text{ m}^3 \rightarrow \text{dl}$
b. $0,7 \cdot 10^{23} \mu\text{g} \rightarrow \text{Gg}$	g. $1000\text{K} \rightarrow ^\circ\text{C}$
c. $7800000000 \text{ dam}^3 \rightarrow \text{KI}$	h. $400000000 \mu\text{m} \rightarrow \text{dm}$
d. $300^\circ\text{F} \rightarrow \text{K}$	i. $25 \frac{\text{m}}{\text{s}} \rightarrow \frac{\text{km}}{\text{h}}$
e. $0,00034 \text{ km}^2 \rightarrow \text{ha}$	

C
O
I
E
X
I
O
V
I
I
A
D
O
A
R
E
N
T
E
I
R
O

(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

C
O
I
E
X
I
O
V
I
I
A
D
O
A
R
E
N
T
E
I
R
O