



Física y Química 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

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

Calificación

- (1,5 p.) Un gas a -34°C . y 5 atm. ocupa un volumen de 18 l. ¿Qué volumen ocupará a -3°C y 2 atm. de presión?
- (2 p.) Las condiciones iniciales de un gas son 1000 mm de Hg, 3 litros y 100°F . Calcula las condiciones finales sabiendo que la temperatura pasó a Condiciones Normales.
- (1 p.) Una masa de gas a 10°C . de temperatura ejerce una presión de 3 atm. Calcula la presión en atmósferas que ejercerá a la temperatura de 30°C ., si el volumen permanece constante.
- (1,5 p.) Completa el siguiente cuadro:

| Magnitudes Fundamentales del Sistema Internacional | | |
|--|---------------------|---------|
| Magnitud | Nombre de la unidad | Símbolo |
| | | |
| | | |
| | | |
| | | |
| | | |
| | | |
| | | |

- (1,5 p.) Cambio de Unidades

1. $354000 \cdot 10^{11} \text{ dg} \rightarrow \text{Mg}$

2. $0,06 \cdot 10^{10} \text{ pm} \rightarrow \text{mm}$

3. $5000000000 \text{ Ohm}^3 \rightarrow \text{TI}$

4. $32^{\circ} \text{F} \rightarrow \text{K}$

5. $2000 \text{ Km}^2 \rightarrow \text{ha}$

6. $12 \cdot 10^{-12} \text{ KI} \rightarrow \mu\text{l}$

C
O
I
E
X
I
O

V
I
I
A
D
O

A
R
E
N
T
E
I
R
O

(2,5 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 propano en un mechero.

- Físico
- Químico.

3. El paso de líquido a gas se denomina

- Vaporización.
- Evaporación.
- Ambas.

4. El Estado de Agregación que es solo ligeramente comprensible es el...

- Gas
- Líquido
- Sólido

5. El paso de gas a sólido se denomina

- Vaporización
- Sublimación
- Sublimación inversa.

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. Las etapas del Método Científico son...

- Observación, experimentación, hipótesis, conclusión y comunicación.
- Observación, hipótesis, experimentación, comunicación y conclusión.
- Observación, hipótesis, experimentación, conclusión y comunicación.
- Hipótesis, observación, experimentación, comunicación y conclusión..

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 presión y volumen es la ley...

- De Gay – Lussac.
- De Boyle – Mariotte.
- Ninguna de las dos.

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