



Física y Química 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

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

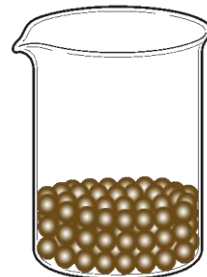
Calificación

C
o
l
e
x
i
o
v
i
d
a
d
o
A
r
r
e
t
e
r
o

- 1) (1,5 puntos) Calcula las condiciones finales de 30 litros a 3 atmosferas de presión y 30 °C. Cuando aumentamos la presión al doble y la temperatura la reducimos a la mitad (en grados centígrados).
- 2) (1,5 puntos) Un gas a -70°F. y 200.000 Pa. ocupa un volumen de 0,003 dam³. ¿Qué volumen ocupará a -3°C y 2 atm. de presión?
- 3) (1,5 puntos) Un gas a 27°C. y 5 atm. ocupa un volumen de 49,26 l. ¿Qué volumen ocupará en a 0°C y 3 atm.?
- 4) (1,5 puntos) Realiza los siguientes cambios de unidades:
 - a. $340 \cdot 10^{23} \text{ al} \rightarrow \text{Gl}$
 - b. $25000 \text{ pm} \rightarrow \text{dam}$
 - c. $0,00067 \text{ Em} \rightarrow \text{km}$
 - d. $56 \cdot 10^{23} \text{ mm} \rightarrow \text{Tm}$
 - e. $10^{15} \text{ dg} \rightarrow \text{Mg}$
 - f. $0,09 \cdot 10^{-2} \text{ nm} \rightarrow \text{mm}$
- 5) (1,5 puntos) Realiza los siguientes cambios de unidades:
 - a. $780 \cdot 10^4 \text{ MI} \rightarrow \text{hm}^3$
 - b. $65 \text{ km}^2 \rightarrow \text{ha}$
 - c. $4 \text{ dm}^3 \rightarrow \text{mm}^3$
 - d. $5 \cdot 10^9 \text{ km}^3 \rightarrow \text{Tl}$
 - e. $212^\circ \text{F} \rightarrow ^\circ \text{C}$
 - f. $0 \text{ K} \rightarrow ^\circ \text{F}$

Teoría (2,5 puntos)

- 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.
- Las transformaciones que pueden experimentar las sustancias, así como su composición, estructura y propiedades son estudiados por la...
 - Biología
 - Química
 - Física
 - Geología
- Indica cual no es correcta. La TCM se basa en las siguientes hipótesis:...
 - Las sustancias están formadas por moléculas.
 - Entre molécula y molécula no hay nada, es decir existe vacío .
 - Las moléculas están en continuo movimiento, aumentando la velocidad de estas cuando disminuye la temperatura.
- La unidad correspondiente a la magnitud básica (Intensidad de Corriente) es...
 - El voltímetro.
 - La candela.
 - El mol.
 - El amperio.
- La fusión es el paso de...
 - Sólido a Gas.
 - Líquido a Gas.
 - Gas a Sólido.
 - Gas a Líquido.
 - Líquido a Sólido.
- No tiene dimensiones y expresa el error que se comete por cada unidad de la magnitud medida....
 - Error aleatorio.
 - Error de paralaje.
 - Error sistemático.
 - Error relativo.
- En Madrid el barómetro nos indica una presión...
 - Igual a 760 mm Hg.
 - Menor a 760 mm Hg.
 - Mayor a 760 mm Hg.
- La formulación de las regularidades observadas en un hecho o fenómeno natural es...
 - Una Ley Científica.
 - Una Teoría Científica.
 - Una Hipótesis.
- Queda determinado por el valor numérico obtenido, con todas sus cifras significativas, y el error absoluto correspondiente, que supondremos igual a la resolución del instrumento de medida.
 - El valor verdadero de una medida.
 - La medida exacta de un experimento.
 - La expresión de una medida experimental.
- La sublimación inversa es el paso de...
 - Sólido a Gas.
 - Líquido a Gas.
 - Gas a Sólido.
 - Gas a Líquido.
 - Líquido a Sólido.



C
o
l
e
x
i
o
v
i
l
a
d
o
A
r
e
n
t
e
i
r
o