



Física y Química 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

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

Calificación _____

- (1 p.). Un gas a 27°C. y 5 atm. ocupa un volumen de 49,26 l. ¿Qué volumen ocupará en C.N. (0°C y 1 atm.)?.
- (2,5 p.) Cambio de Unidades
 - $450 \cdot 10^{12} \text{ cm} \rightarrow \text{Mm}$
 - $0,7 \cdot 10^{23} \mu\text{g} \rightarrow \text{Gg}$
 - $0,0005 \text{ Km}^3 \rightarrow \text{Kl}$
 - $300 \text{ K} \rightarrow ^\circ\text{C}$
 - $500000 \mu\text{m} \rightarrow \text{dm}$
 - $25 \frac{\text{m}}{\text{s}} \rightarrow \frac{\text{km}}{\text{h}}$
- (2,5 p). Completa el siguiente recuadro.

Especie Química	Número Atómico	Protones	Electrones	Neutrones	Número Másico	Catión o Anión
Nb			41		93	
Bi ⁻³				126	209	
Ge		32			73	
Ta ⁺⁵			68	104		
Co		27			59	
Ra	88			138		

- (2,5 p). Desarrolla la configuración electrónica del Germanio **Ge** y del radio **Ra**. Indica el nivel más externo y los niveles energéticos de cada uno indica su letra.

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. La ley que relaciona temperatura y volumen es la ley...

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

- Las moléculas están en continuo movimiento, disminuyendo la velocidad de estas cuando aumenta la temperatura.

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