

Física y Química 2º E.S.O.



Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

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

Calificación

C
O
I
E
X
I
O



1. (1,5 p.) Una bombona de Helio (He) contiene dicho gas a una presión de 30 atmósferas y 27°C. Calcula la presión a - 40°C.
2. (1,5 p.) Las condiciones iniciales de un gas son 4 atm., 5 litros y 80°C. Calcula las condiciones finales sabiendo que la temperatura y la presión pasaron a Condiciones Normales (0°C y 1 atm.)

V
I
I
A

3. (1,5 p.) Una burbuja de jabón tiene un volumen de 0,2 litros en el puerto de A Coruña a 20°C y 1 atm. Puedes calcular el volumen de esta burbuja en la capital de Perú, Bogotá, donde la presión son 520 mm de Hg. y la temperatura 9°C.



d
o

4. (1,5 p.) Una determinada cantidad de Argón(Ar) a (- 40°C) y 5 atm. ocupa un volumen de 18 l. ¿Qué volumen ocupará a 43°C y 1,5 atm. de presión?

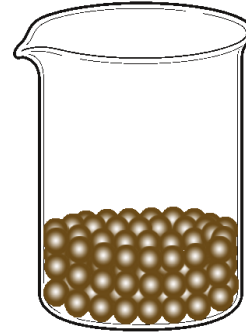
A
r
e
n
t
e
i
r
o

5. (1,5 p.) De las siguientes afirmaciones de la Teoría Cinético Molecular sobre el estado gaseoso, cuales son verdaderas y cuales falsas. Rodea en cada caso.
 - a. Las partículas se mueven en línea recta. Cambiando su dirección cuando se producen choques. V / F
 - b. Los gases poseen forma y volumen variables. V / F
 - c. Las moléculas están muy juntas, en continuo movimiento, por lo que chocan unas contra otras por lo cual decimos que los gases ejercen presión. V / F
 - d. No se comprimen con facilidad. V / F

(2,5 p.) Elije la respuesta correcta (solamente existe una respuesta correcta).

1. Según la Teoría Cinético Molecular, las fuerzas de atracción entre las partículas en estado sólido son ...

- a. Muy intensas.
- b. Intensas.
- c. Despreciables.



2. La figura de la derecha nos indica el estado...

- a. Líquido.
- b. Gas.
- c. Sólido.

3. Según la Teoría Cinético Molecular, la materia es continua.

- a. Verdadero
- b. Falso

4. Es la vaporización solamente en la superficie. Se produce a cualquier temperatura...

- a. Ebullición.
- b. Evaporación.

5. Los factores de los que depende el estado de una sustancia pura son...

- a. La naturaleza de la sustancia, la densidad y la temperatura.
- b. La naturaleza de una sustancia, el volumen y la temperatura.
- c. La naturaleza de una sustancia, la presión y la temperatura.

6.Cuál de estas hipótesis pertenece a la T.C.M....

- a. Las sustancias están formadas por átomos.
- b. Las moléculas mantienen su posición fija.
- c. Entre molécula y molécula no hay nada.

7. El paso de Gas a Líquido se denomina ...

- a. Evaporación.
- b. Solidificación.
- c. Condensación.

8. La ley que relaciona volumen y presión es la ...

- a. 1ª Ley de Gay – Lussac.
- b. 1ª ley Boyle – Mariotte.
- c. 2ª Ley de Gay – Lussac.

9. Una atmósfera equivale a...

- a. 101325 Pascales.
- b. 760 mm de Hg.
- c. a y b son correctas.

10. El paso de Sólido a Gas se denomina ...

- d. Sublimación inversa.
- e. Solidificación.
- f. Sublimación.

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