



Física y Química 3º E.S.O.

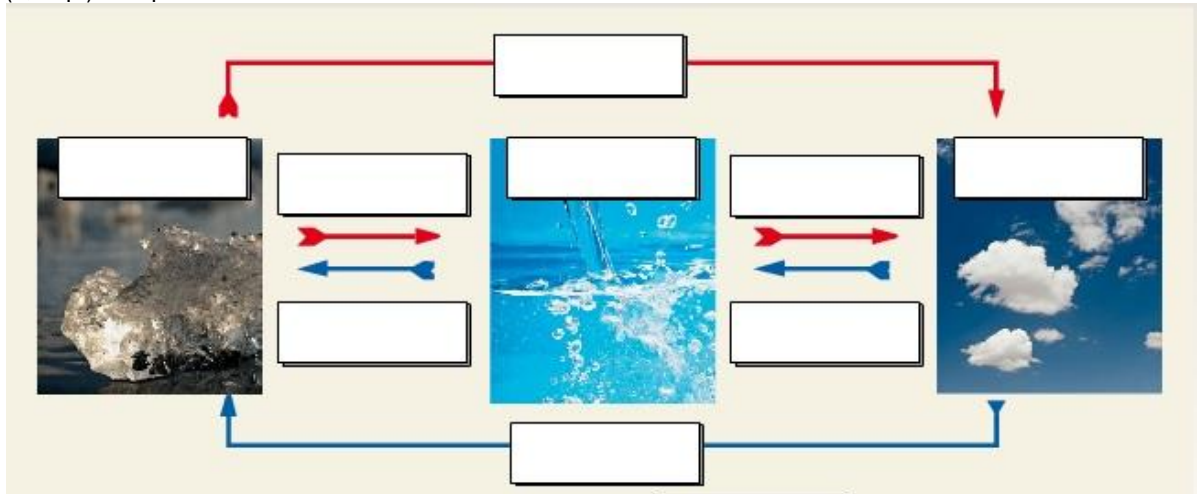
Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

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

Calificación

1. (1,25 p.) Completa:



2. (1 p.) Encuentra los nombres de los métodos de separación de mezclas heterogéneas:

- Separar sólidos de distinto tamaño.
- Separar sólido insoluble en líquido.
- Separar un componente ferromagnético.
- Separar líquidos inmiscibles

3. (1,25 p.) Un gas a 27°C. y 5 atm. ocupa un volumen de 49,26 l. ¿Qué volumen ocupará en C.N.?

4. (1,25 p.) Las condiciones iniciales de un gas son 1000 mm de Hg, 3 litros y 100°F. Calcula la condiciones finales sabiendo que la temperatura pasó a -3°C y 2 atm. de presión.

5. (1,25 p.) La solubilidad del sulfato sódico (Na_2SO_4) a 50 ° C es 55 g. de soluto en 100 g de agua. Calcula el porcentaje de masa del soluto en la disolución.

6. (1,5 p.) Cambio de Unidades

1. $800 \cdot 10^{12} \text{ dm} \rightarrow \text{Gm}$

2. $0,06 \cdot 10^{23} \mu\text{g} \rightarrow \text{kg}$

3. $7800000000 \text{ dm}^3 \rightarrow \text{Tl}$



4. $60^\circ \text{ F} \rightarrow \text{K}$

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

6. $5495 \cdot 10^{23} \text{ pm} \rightarrow \text{Gm}$

C
O
I
E
X
I
O
V
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 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