



Física y Química 2º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

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

Calificación

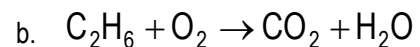
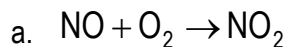
C
O
I
E
X
I
O
V
I
I
A
D
O
A
R
E
N
T
E
I
R
O

1. (1,5 p.) En un autoclave como el de la imagen se cierra a presión atmosférica (1 atmósfera) y a la temperatura de 23°C, esta se eleva posteriormente hasta los 130°C para esterilizar. Podrías calcular la presión dentro del mismo.

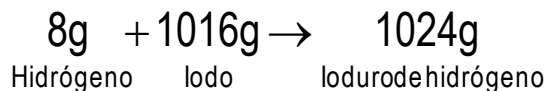


2. (1,5 p.) Una burbuja de jabón tiene un volumen de 0,2 litros en el puerto de A Coruña a 20°C y 1 atm. Puedes calcular el volumen de esta burbuja en la cima del Teide, donde la presión son 416 mm de Hg. y la temperatura 4°C.

3. (1,5 p.) Ajusta estas reacciones sencillas de forma que se cumpla el principio de conservación..



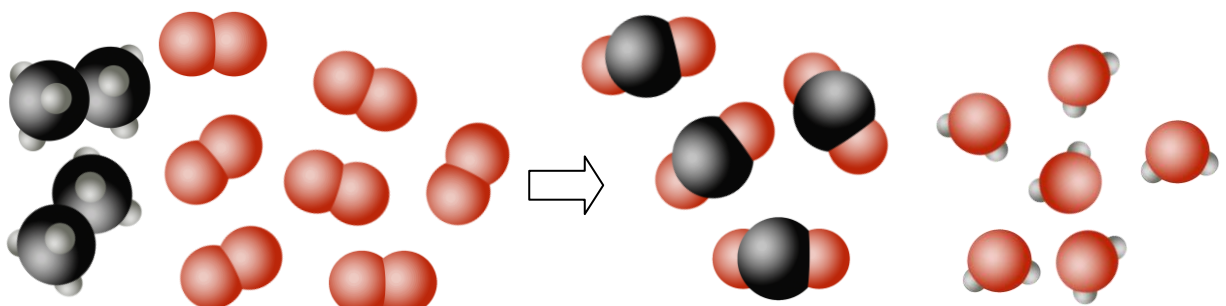
4. (2,5 p.) Sabiendo que en la formación del ioduro de hidrógeno se cumple la siguiente ley de masas.



Calcula

- ¿Qué cantidad de ioduro de hidrógeno se obtiene de 4 g de hidrógeno y 254 g de iodo?
- ¿Qué cantidad de ioduro de hidrógeno se obtiene de 3 g de hidrógeno y 350 g de iodo?
- ¿Qué cantidad de hidrógeno y iodo se necesitan para obtener 200g de ioduro de hidrógeno?

5. (1 p.) Podrías escribir la siguiente reacción de combustión del etano.



Etano (C + H) + Oxígeno (O)

Dióxido de carbono (C + O) + Agua (H + O)

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

- Según la Teoría Cinético Molecular, las fuerzas de atracción entre las partículas en estado sólido son ...
 - Muy intensas.
 - Intensas.
 - Despreciables.
- Un cambio Químico se puede detectar...
 - Por cambio de color o por intercambio de calor.
 - Por desprender gases o producir luz.
 - Ambas respuestas anteriores son correctas.
- La ley de conservación de la masa nos dice que la masa de los reactivos es igual a la masa de los productos.
 - Verdadero
 - Falso
- 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.
- Cuál de estas hipótesis pertenece a la T.C.M....
 - Las sustancias están formadas por átomos.
 - Las moléculas mantienen su posición fija.
 - Entre molécula y molécula no hay nada.
- La **química fina** es como se denomina a la química destinada al consumo directo de las personas, emplean como materias primas los productos elaborados por las industrias químicas de base.
 - Verdadero
 - Falso
- La ley que relaciona temperatura y presión es la ...
 - 1ª Ley de Gay – Lussac.
 - 1ª ley Boyle – Mariotte.
 - 2ª Ley de Gay – Lussac.
- Una atmósfera equivale a...
 - 101325 Pascales.
 - 760 mm de Hg.
 - a y b son correctas.
- Este es el tipo de energía más económico disponible, con esta se puede elegir el sitio más conveniente y estas centrales no están limitadas por circunstancias geográficas ni climáticas.
 - Energía Nuclear
 - Energía Eléctrica.
 - Energía Térmica.
- El paso de Gas a Sólido se denomina ...
 - Sublimación inversa.
 - Solidificación.
 - Sublimación.

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