



## Física y Química 2º E.S.O.

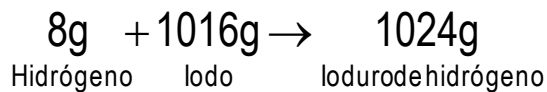
Nombre \_\_\_\_\_

Fecha \_\_\_\_\_ Evaluación \_\_\_\_\_

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

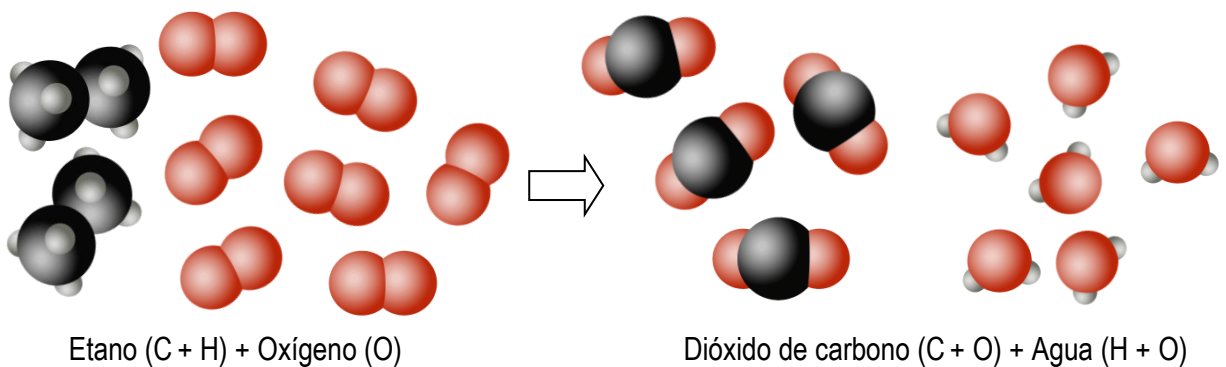
Calificación

- (1,5 p.) Un gas ocupa 5 l. a 5 °C. de temperatura y a una presión de 4 atm. ¿Qué volumen ocupará en condiciones normales (1 atm. y 0°C)?.
- (1,5 p.) Una masa de gas a 10°C. de temperatura ejerce una presión de 450 mm de Hg. Calcula la presión en atmósferas que ejercerá a la temperatura de 30°C., si el volumen permanece constante.
- (1,5 p.) Ajusta estas reacciones sencillas de forma que se cumpla el principio de conservación..
  - $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2$
  - $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- (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 254 g de iodo?
  - ¿Qué cantidad de ioduro de hidrógeno se obtiene de 12 g de hidrógeno?
  - ¿Qué cantidad de ioduro de hidrógeno se obtiene al mezclar 4 g de hidrógeno y 500 g de iodo?
  - ¿Qué cantidad de hidrógeno y iodo se necesitan para obtener 200g de ioduro de hidrógeno?
- (1,5 p.) Podrías escribir la siguiente reacción de combustión del etano.



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

7. (0,5 p.) Completa:

Una \_\_\_\_\_ es un proceso por el cual unas sustancias se transforman en otras nuevas. Las sustancias iniciales o de partida se denominan \_\_\_\_\_ y las sustancias finales \_\_\_\_\_.

8. (1 p.) Elije la respuesta correcta (solamente existe una respuesta correcta).

- I. El paso de Sólido a Líquido se denomina ...
  - a. Fusión.
  - b. Solidificación.
  - c. Sublimación.
  
- II. Un cambio Químico se puede detectar...
  - a. Por cambio de color o por intercambio de calor.
  - b. Por desprender gases o producir luz.
  - c. Ambas respuestas anteriores son correctas.
  
- III. La ley de conservación de la masa nos dice que la masa de los reactivos es igual a la masa de los productos.
  - a. Verdadero
  - b. Falso
  
- IV. La ley de las proporciones constantes o ley de las proporciones definidas se conoce como....
  - a. la ley de Proust.
  - b. la ley de Lavoisier
  
- V. La siguiente expresión  $\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$  es la ...
  - a. 1ª ley Boyle – Mariotte.
  - b. 1ª Ley de Gay – Lussac.
  - c. 2ª Ley de Gay – Lussac.
  
- VI. Una atmósfera equivale a...
  - a. 100000 Pascales.
  - b. 760 mm de Hg.
  - c. a y b son correctas.

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