

Mariano Marinero

## Actividad de reconocimiento 3: Fenómenos de la materia

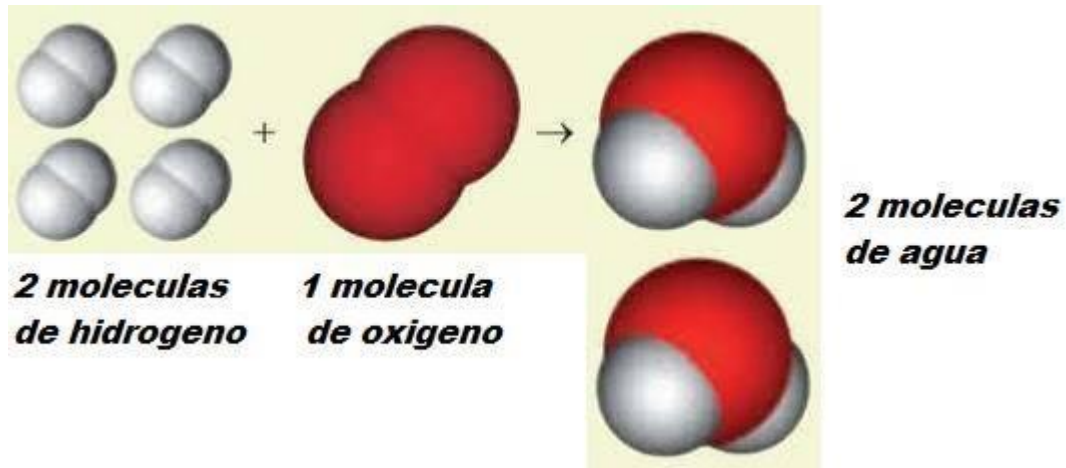
- 1) Señale el nombre de los siguientes cambios de estado
  - De agua líquida a vapor de agua: Vaporización
  - De cobre sólido a cobre líquido: Fusión
  - De oxígeno gaseoso a oxígeno líquido: Licuación
  - De azufre líquido a azufre sólido: Solidificación
- 2) Marque con una X la respuesta que considera correcta:
  - a) El punto de ebullición es:
    - i. Una temperatura**
    - ii. N estado físico
    - iii. Una reacción química
    - iv. Un cambio de estado
  - b) La evaporación es una de las formas de la:
    - i. Licuación
    - ii. Sublimación
    - iii. Condensación**
    - iv. Vaporización
  - c) Cuando dos sustancias se unen para formar una nueva sustancia, se trata de:
    - i. Un fenómeno físico
    - ii. Un cambio de estado
    - iii. Un fenómeno químico**
    - iv. Una transformación transitoria
- 3) En base a la siguiente tabla

SUSTANCIAS	Punto de ebullición (°C)	Punto de Fusión (°C)
Plomo	1.62	328
Aluminio	1.270	660
Sal de mesa	1.465	808
Mercurio	357	-38.9
Hidrogeno	-252	-259

Indique: a 300°C ¿Qué sustancias se encuentran en estado:

- a) Sólido: Plomo, Aluminio, Sal de mesa
- b) Líquido: Mercurio
- c) Gaseoso: Hidrogeno

4) Analice la siguiente reacción química:



Indique

- ¿A qué clase corresponde?: Combinación química
- ¿Por qué?: Porque la combinación química trata de que a partir de dos sustancias se unen para formar una nueva sustancia

5) De cuatro ejemplos de fenómenos físicos

- Ruptura de un vaso de vidrio
- Congelamiento de Agua
- El aceite flotando en el agua
- Disolución del azúcar en el agua

6) Al someter una sustancia solía a la acción del calor se obtienen otras dos diferentes, una sólida y otra gaseosa:

- ¿A qué clase de reacción química corresponde?: Corresponde a la "Descomposición química"
  - Justifique: Porque la descomposición química es aquella reacción que a partir de una sustancia se obtienen dos o más sustancias diferentes.
- 7) En los siguientes grupos de expresiones relacionadas entre si, se encuentra una "intrusa"

En cada caso señale cual es la expresión intrusa y luego indique cual es la relación que existe entre las demás:

- Descomposición – combustión – sublimación – oxidación – combinación  
Expresión intrusa: Sublimación  
Relación: Tipos de reacciones químicas
- Oxidación del hierro – Fusión del cobre – Combustión de la leña – Fermentación de la Uva – Fotosíntesis  
Expresión Intrusa: Fotosíntesis  
Relación: Reacción Químicas

c) Fusión – Evaporación – Solidificación – Combinación - Ebullición

Expresión intrusa: Combinación

Relación: Cambios de estado

d) Descomposición del mármol – Rotura de un vidrio – Evaporación del agua –

Sublimación de la naftalina – Reflexión de la luz

Expresión intrusa:

Reflexión de la luz

Relación: Fenómenos Físicos

8) Cuando una sustancia es sometida a la acción del calor puede ocurrir que:

- a) Pase de solido a liquido
- b) Se forme una nueva sustancia
- c) Entre en combustión
- d) Se dilate
- e) Se evapore
- f) Hierva

Indique colocando la letra de cada ítem, cuales son:

Fenómenos físicos: a, d, e, f

Fenómenos químicos: b, c