

Nombre y Apellido: Exequiel Fernández

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: X
- 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: X

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. X
- iv. Una transformación transitoria:

3) En base a la siguiente tabla

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

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

a) Solido: Plomo, Aluminio, sal de masa

b) Líquido: Mercurio

c) Gaseoso: Hidrogeno

4) Analice la siguiente reacción química: Indique

a) ¿A qué clase corresponde?: Combinación Química.

b) ¿Por qué?: Porque dos moléculas de hidrogeno y una de oxígeno forman dos moléculas de agua.

5) De cuatro ejemplos de fenómenos físicos:

- Fundición del cobre.
- Ruptura de ventana de vidrio.
- Evaporación de agua.
- Disolución de azúcar en agua.

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

a) ¿A qué clase de reacción química corresponde?: Corresponde a la COMBINACIÓN QUIMICA.

b) Justifique: Es combinación química porque el reactivo forma más de un producto.

7) En los siguientes grupos de expresiones relacionadas entre sí, 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:

a) Descomposición – combustión – sublimación – oxidación – combinación.

Expresión intrusa: Descomposición

Relación: La relación que hay en las demás es que todas son reacciones químicas.

b) Oxidación del hierro – Fusión del cobre – Combustión de la leña – Fermentación de la Uva – Fotosíntesis.

Expresión intrusa: [Fotosíntesis](#)

Relación: [La relación que hay en las demás es que todos son fenómenos químicos](#)

c) Fusión – Evaporación – Solidificación – Combinación - Ebullición.

Expresión intrusa: [Combinación](#)

Relación: [La relación que hay entre las demás es que son los cambios de la materia.](#)

d) Descomposición del mármol – Rotura de un vidrio – Evaporación del agua – Sublimación de la naftalina – Reflexión de la luz.

Expresión intrusa: [Descomposición del mármol](#)

Relación: [La relación que hay entre los demás es que son fenómenos físicos](#)

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

a) Pase de solido a liquido: [X](#)

b) Se forme una nueva sustancia:

c) Entre en combustión: [X](#)

d) Se dilate: [X](#)

e) Se evapore: [X](#)

f) Hierva: [X](#)

- Indique colocando la letra de cada ítem, cuales son:
- Fenómenos físicos: [a,e,f](#)
- Fenómenos químicos: [b,c,d](#)