

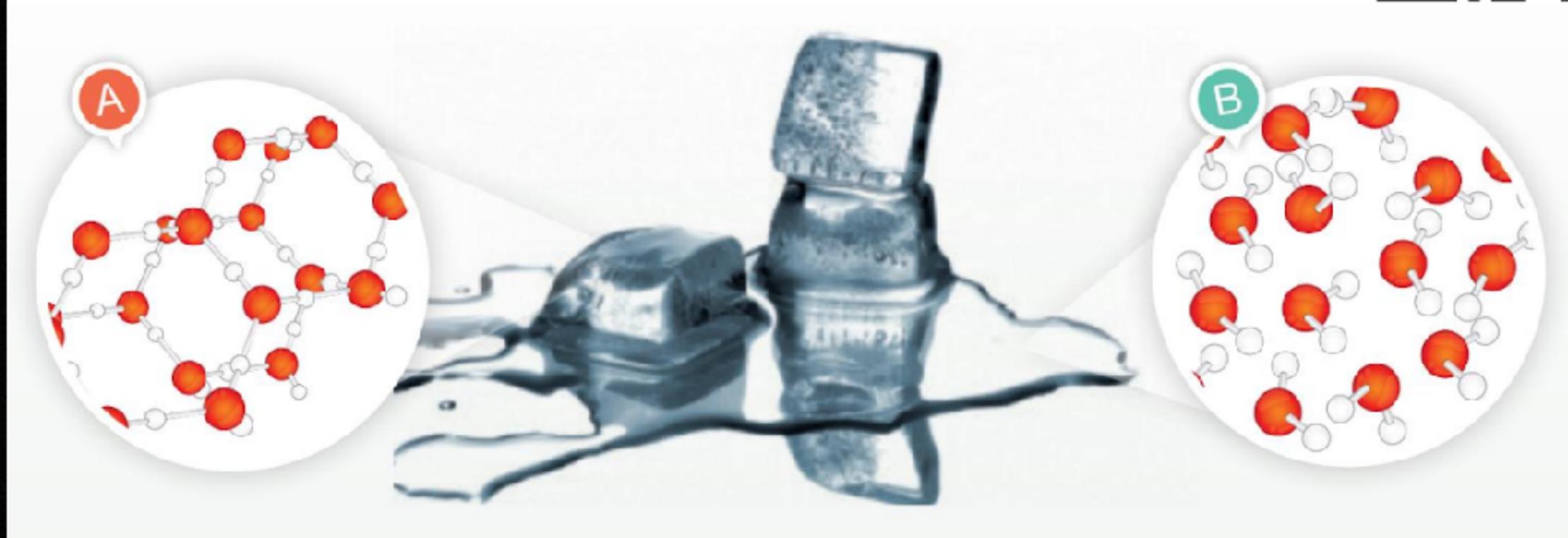
### Tema 3 → Análisis: Cambios en la materia

Visualiza el material "Cambios Físicos y Químicos", disponible en el siguiente link: [https://www.youtube.com/watch?v=W8LL\\_uURMH0](https://www.youtube.com/watch?v=W8LL_uURMH0) o en el código QR a la derecha ▶



1. Ahora, observa la siguiente imagen

Escanea para acceder al video



Realiza al menos tres observaciones de la imagen:

Se está derritiendo el hielo

La organización de las moléculas en A y B es diferente

En A las estructuras están "unidas" y en B están "separadas"

2. ¿Cuál de las ilustraciones de las moléculas de agua representa al hielo y cuál al agua líquida?

¿La A o la B? Responde **A: representa al hielo (sólido) y B: representa al agua (líquido)**

3. ¿Lo representado corresponde a un cambio químico? ¿Sí o no? Explica argumentando qué es lo que cambia en la representación

**NO. Es un cambio físico**

---

**Es un cambio de estado, de sólido a líquido**

---

**La identidad de las sustancias no varía. Es el mismo compuesto**

---

## Tema 1 → Ejemplo de una reacción química: La combustión en un incendio forestal

1. Visualiza el material “¿Qué son los incendios forestales” en

<https://flac-pmd->

[ngeo.akamaized.net/video/FLAC\\_FOD\\_LATAM/586/351/1853892163973\\_4056000\\_1612465866877.mp4](https://ngeo.akamaized.net/video/FLAC_FOD_LATAM/586/351/1853892163973_4056000_1612465866877.mp4) o en

el código QR a la derecha ▶



Escanea para acceder al video



2. Tras visualizar el video, responde: ¿Cuáles son los elementos del “triángulo de fuego” de un incendio? ¿Qué función cumple cada uno de ellos para la producción de una reacción de combustión? Explica

**Fuente de calor** provocar la chispa que inicia el fuego y el calor (energía)

**Combustible** material inflamable

**Oxígeno** ayuda a propagar el fuego

## Tema 2 → Representación y evidencias de las reacciones químicas

1. Observa la lámina a continuación presente en la página 14 del libro de química (puedes verlo ahí con más detalle) y responde lo que se te solicita:

Encierra la palabra correcta que completa la oración.

A. En el experimento 1 se aprecia un cambio (físico/químico).

B. En el experimento 2 se observa representado un cambio (físico/químico).

	Experimento 1	Experimento 2
Observaciones		
Antes del experimento	El fósforo tiene una forma y color determinados.	Los cubos de hielo tienen una forma y color determinados.
Durante el experimento	El fósforo se fricciona contra la caja, lo que genera gases, luz y calor.	Los hielos comienzan a derretirse a temperatura ambiente.
Después del experimento	El fósforo disminuye su tamaño y se carboniza.	Se observa solo agua líquida en el vaso, incolora y que adopta la forma del recipiente.

2. Puedes observar las láminas de las páginas 12 y 13 del libro y responder: ¿Qué evidencias existen en las imágenes o en el video de los incendios de que la combustión es una reacción química?

El árbol y el pastizal cambian su composición, porque cambian de color...

---

---

---