

Actividades físico química del 14/4 al 27/4 2 año

### Actividades video

A medida que vean el video, vayan anotando los conceptos que sean más importantes y luego resuelvan las actividades que siguen.

A MODO DE COMENTARIO PARA LA SEGURIDAD: **NO REALIZAR EXPERIENCIAS QUE SE MUESTRAN EN EL VIDEO (EXPERIENCIA DE LA LATA CON EL FUEGO).** NO ES NECESARIO QUE SE REPLIQUEN, SOLO SI LOS ADULTOS RESPONSABLES / FAMILIA CONSIDERAN QUE SE ENTENDERAN MEJOR HACIENDOLAS. (**NO LA EXPERIENCIA DE LA LATA CON FUEGO, ES PELIGROSO POR LAS PARTICULAS QUE PUEDA DESPRENDER LA LATA DE ALUMNIO, GENERANDO INTOXICACION**)

### Relación de la química con otras ciencias



La química la podemos observar donde quiera que estemos debido a que tiene múltiples aplicaciones. Por ejemplo:

- Los fármacos están hechos por compuestos químicos sintetizados en el laboratorio. Uno de los fármacos más comunes es la aspirina.
- Los médicos no podrían operar sin el uso de químicos, como la anestesia.

Incluso, los implementos indispensables en una operación están hechos de químicos, estos son: los guantes, pinzas, bisturí.

- La elaboración de cosméticos como labiales, maquillaje, entre otros no sería posible sin el uso de químicos.
- También podemos ver el uso de los químicos en los alimentos, industria textil (ropa), tecnología, artículos de limpieza.

Contesta las siguientes preguntas.

- En qué crees tú que se relaciona la química con las matemáticas? ¿Y con las otras ramas de ciencias naturales como la biología o la física?
- Que parte de la medicina se dedica al estudio de los productos tóxicos?
- Como crees que la química ha aportado en la fabricación de celulares y computadoras?
- Cuál es la diferencia entre química orgánica e inorgánica?

6. Investiga sobre la:

- Nanotecnología
- Química organometálica
- Fotoquímica

Tienen alguna importancia en la vida cotidiana. Menciona ejemplos de cada uno de ellos.

## Actividades de repaso

En un recipiente, colocamos unos cubos de hielo, luego, tapamos y observamos que sucede después de un tiempo. Contesta.

- Por qué se humedeció la parte exterior del frasco? Justifica tu respuesta.
- Por qué el hielo disminuyó su volumen y ahora es agua? Justifica tu respuesta.
- Como puede haber agua en el exterior del frasco?

4. Responde si es verdadero o falso

- Si permanece la temperatura constante y aumentamos la presión sobre un gas, aumenta su volumen.
- Si permanece la presión constante y aumentamos la temperatura sobre un gas, aumenta su volumen.

