



## GUIA DE TRABAJO LOS GASES Y LA MATERIA

OA 13 Investigar experimentalmente y explicar el comportamiento de gases ideales en situaciones cotidianas, considerando: - factores como presión, volumen y temperatura.

Meta: Describir las magnitudes de presión y temperatura

Lee la siguiente noticia con la ayuda de tu familia y luego responde las preguntas.

### EXPLOSIÓN DE CÁMARA DE GAS DEJÓ TRES HERIDOS Y NUMEROSOS DAÑOS

El hecho se produjo a esto de las 14:00 horas de hoy y fue alertado por los vecinos a través de las redes sociales. El lugar fue evacuado y el tránsito peatonal y de vehículos fue interrumpido.

SANTIAGO.- Una cámara de gas explotó la tarde de este miércoles, situación que fue alertada por los propios vecinos.

La explosión generó, además, el volcamiento de un vehículo que se encontraba en el estacionamiento de visitas del edificio. En el lugar, trabajan cinco compañías de Bomberos para controlar la emergencia, mientras que el Gope y Labocar de Carabineros perician el recinto para determinar las causas del incidente.

Los habitantes del inmueble fueron evacuados de manera preventiva, ya que no habría peligro de nuevas explosiones.

1.- Después la lectura comprensivamente de la noticia responde las siguientes preguntas.

a.- ¿Qué provocó la explosión?.

b.- ¿Qué es presión?.

c.- ¿A qué llevó acumular una cierta cantidad de gas?.

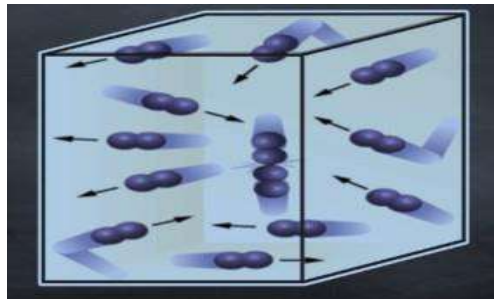
d.-Según tu opinión. ¿De qué manera habrías evitado el accidente?

e.-¿Cómo ejerce presión un gas y cuáles son las unidades de presión y temperatura de un gas?.

**Lee el siguiente texto y ocupa tu imaginación**

El docente pone su mano en la pared y pregunta. ¿Qué le está haciendo su mano a la pared?. El docente está ejerciendo una fuerza sobre el área donde apoya su mano en la pared, lo que se conoce como presión. ¡Ahora te toca a ti!. Realiza el mismo ejemplo e invita a tu familia. Ahora pregúntale a tu familia lo siguiente. ¿La presión que estas ejerciendo es la misma que él ejerce?.

**2.- Observa la siguiente imagen del comportamiento de los gases y responde las preguntas.**



a. ¿Cómo es la energía cinética de las partículas de gas?

b. ¿Qué ocurre en cada choque de las partículas de gas contra las paredes?

c. ¿Qué ocurrirá con la presión si aumenta la energía cinética de las partículas de gas?