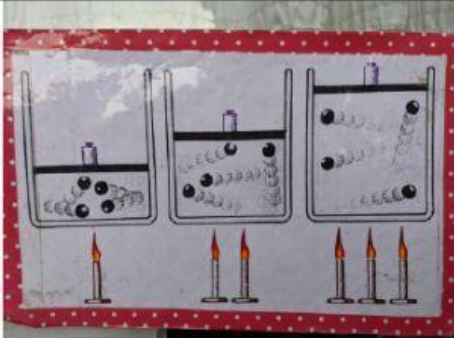
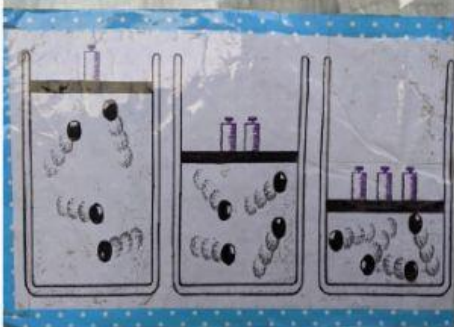


JUGUEMOS CON LAS LEYES de LOS GASES

Ejemplo cotidiano	Ley de	Que mantiene constante
1. Al guardar un tapperwear con comida caliente en la heladera, cuando se enfría, noto que la tapa del mismo se hunde		
2. Viaje en un globo aerostático		
3. Cocinando unas remolachas en una olla a presión, noto que demora poco tiempo.		
4. Cuando viajas con una botella de agua entre zonas con diferentes presiones atmosféricas (que va de la mano en relación a la altura sobre el nivel del mar). Verás que la botella sufre una deformación.		
5. El proceso de convección en una vela: el volumen del aire sobre ella será mayor, disminuyendo su densidad y por lo tanto ese aire caliente, comienza a ascender al techo de la habitación.		
6. Acciono una jeringa, que tapo el embolo con mi mano		
7. Olvido una leche al fuego que hierve		
8. Si se dejan las botellas al sol, la presión del aire de su interior aumenta		
9. Cuando destapamos un frasco nuevo de salsa. La tapa está hundida y al abrirlo se presuriza		
10. Conviene cargar GNC (Gas Natural Comprimido)a la madrugada		
11. Le falta agua al radiador del auto, levanta temperatura y abrir el depósito debo tener mucho cuidado		
12. En la etiqueta de un aerosol dice " no arrojar al fuego"		
13. Una pava silbadora, se escucha que está hirviendo para tomar un té		
14. En una fogata, quemando ramas se puede ver que pequeñas partículas y cenizas suben con el aire caliente		
15. Un niño se sienta sobre un globo muy inflado y lo revienta		

2) Indique a que *Ley de los Gases* corresponde cada gráfico y detalle su constante

Dibujo	Ley	Que se mantiene constante	Ejemplo
			
			
			

3) Seleccione la mejor opción

a) Un aumento de la presión provoca un **mayor / menor** acercamiento de las partículas que componen la sustancia y, por lo tanto, un **aumento/disminución** del orden.

b) La disminución de la temperatura del aire contenido en un recipiente plástico cerrado produce su **expansión/aplastamiento**. Este fenómeno ocurre porque **disminuye / aumenta** el volumen de la mezcla de gases como consecuencia del **alejamiento / acercamiento** de las partículas que la componen.

4) Decida si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas.

- La presión de los gases se debe a los choques de sus moléculas con las paredes del recipiente que los contiene.
- A 25° C las moléculas de oxígeno vibran más rápido que a 80° C.
- Al pasar un **determinado** volumen de gas a un recipiente más grande su masa se modifica.
- Al pasar un **determinado** volumen de gas a un recipiente más pequeño su densidad se modifica.
- Si mantenemos constante el volumen de un gas y aumentamos su temperatura, la presión no se modifica.