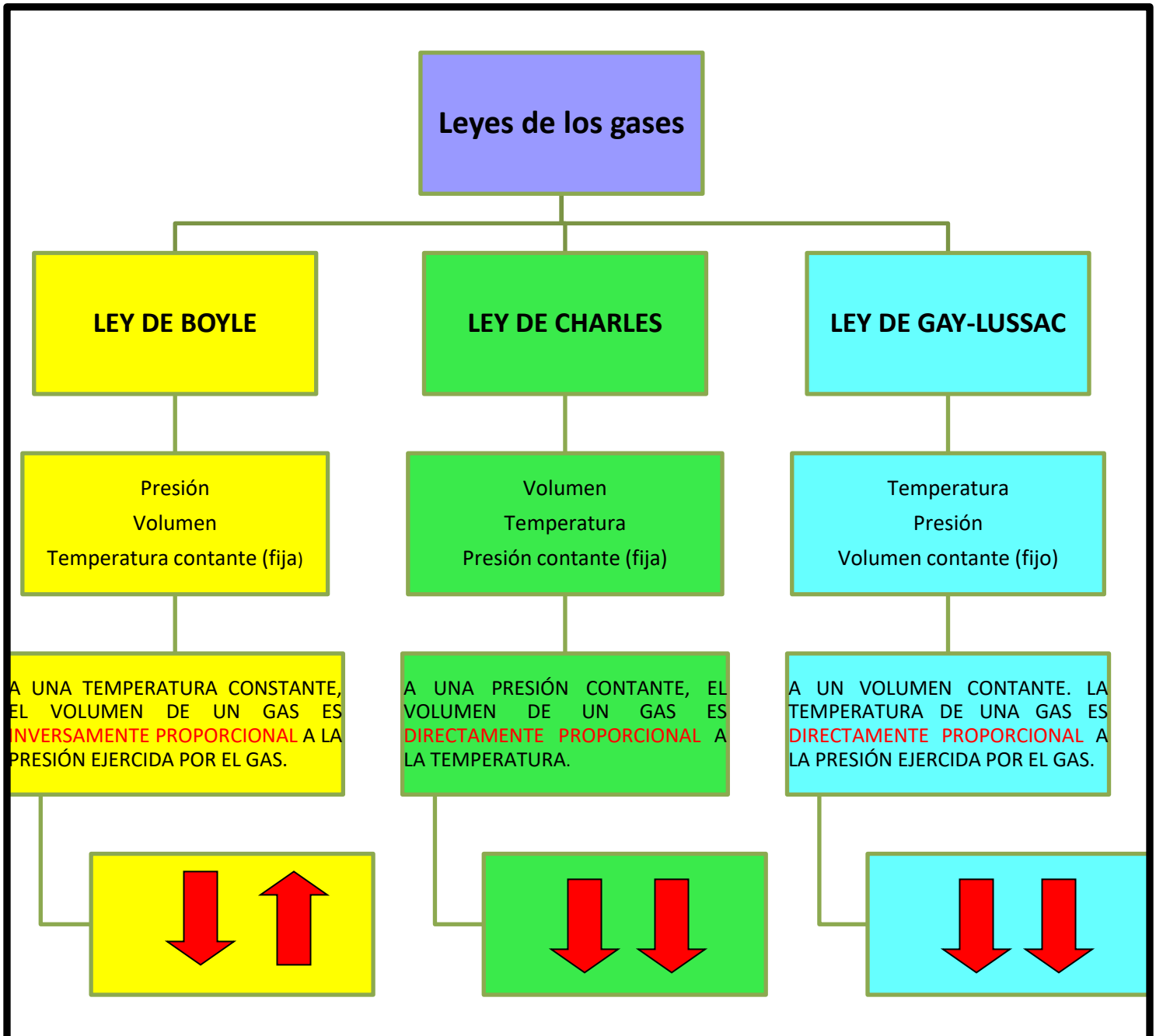


**CORRECCIÓN DE LAS ACTIVIDADES REALIZADA LA SEMANA DEL 11 AL 15 DE MAYO
SÉPTIMO A-B**

ACTIVIDAD: En tú cuaderno realiza un esquema o mapa conceptual de las tres leyes que hemos visto, debe incluir los nombres de los científicos y lo que establece cada ley.

- Tú mapa conceptual o esquema debería hacer quedado parecido al que aparece a continuación (no necesariamente igual)
- Corrige si es necesario o agrégale elementos si crees que te quedó incompleto.
- Si no lo hiciste, debes copiar este mapa conceptual en tú cuaderno de ciencias.



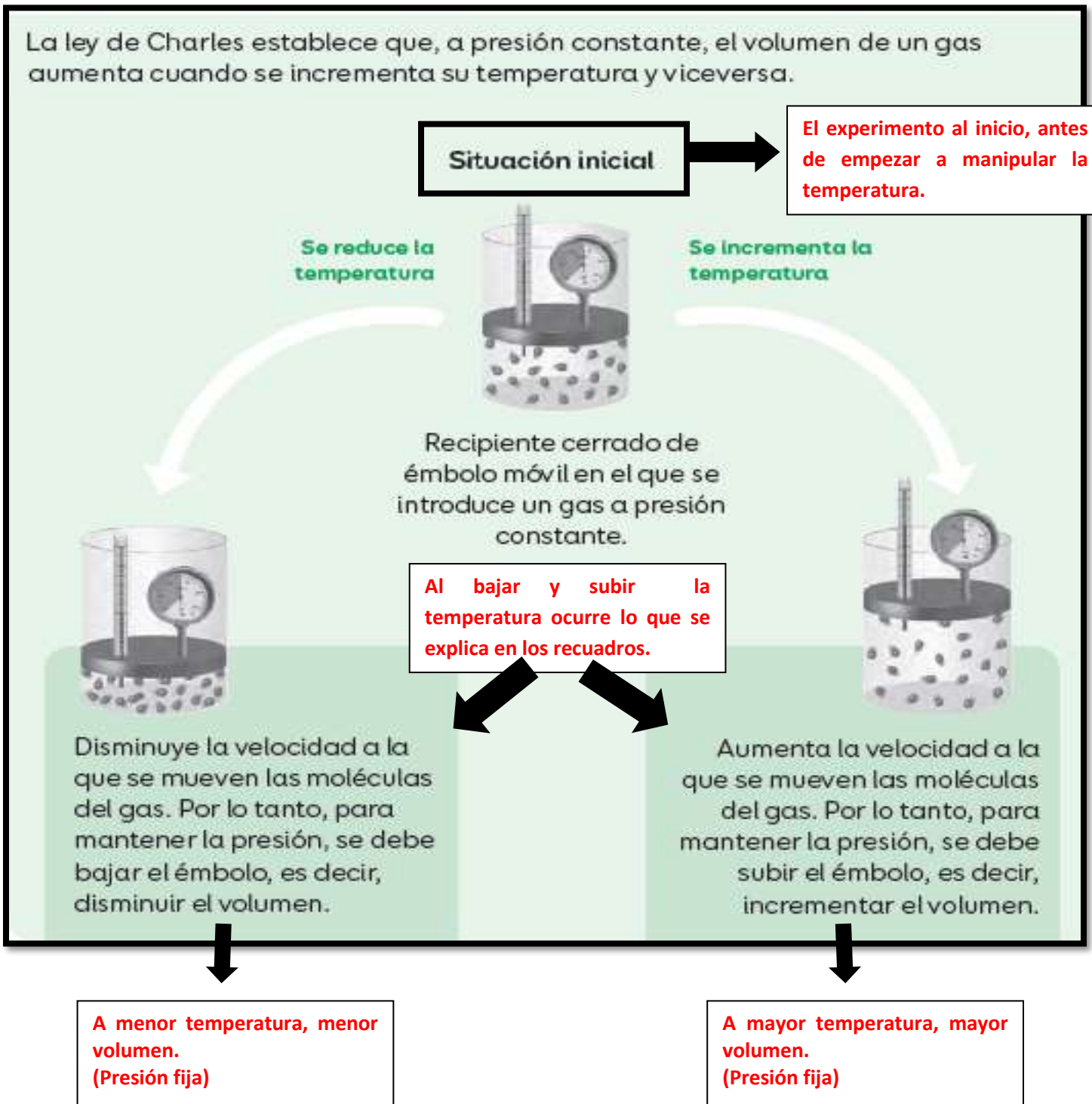
RESPUESTAS ACTIVIDAD 7 DEL CUADERNO DE ACTIVIDADES:

Relacionar la teoría cinético-molecular con las leyes de los gases

Recuerda: El comportamiento de los gases depende de varios factores, entre ellos la **temperatura, la presión y el volumen**. Este comportamiento se puede explicar a través de dos formas: a nivel **macroscópico** a partir de las leyes de los gases y a nivel **microscópico** a partir de la teoría cinético-molecular.

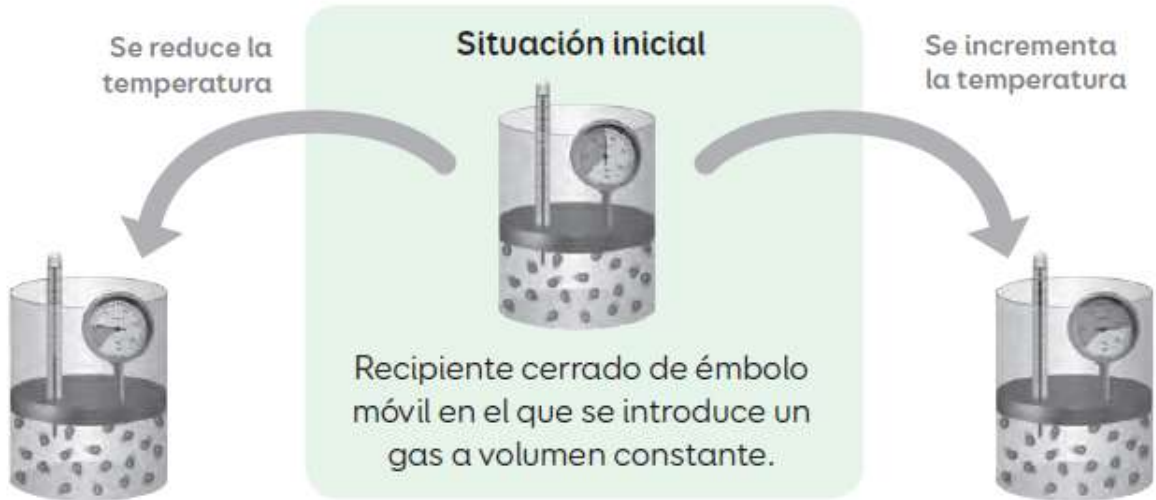
Macroscópico: Fenómeno visible, mayor tamaño
Microscópico: Fenómeno que ocurre a escala no visible, menor tamaño.

Completa cada esquema con la información que falta. Guíate por el siguiente ejemplo:



1. La ley de

DE GAY-LUSSAC ESTABLECE QUE, A VOLUMEN CONSTANTE, LA PRESIÓN DE UN GAS AUMENTA CUANDO SE INCREMENTA LA TEMPERATURA Y VICEVERSA.



¿Qué sucederá con la presión del gas?

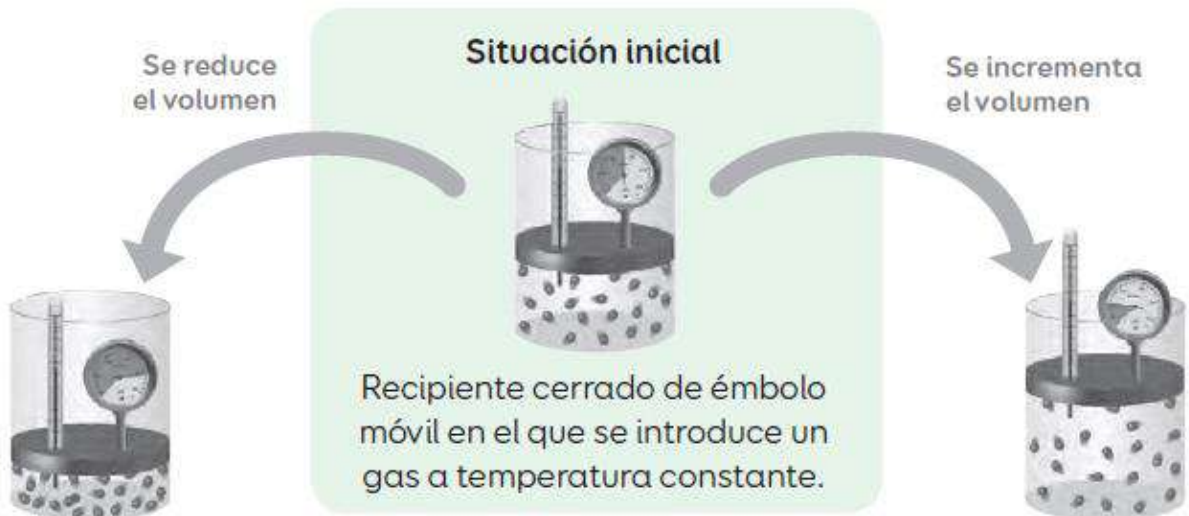
DISMINUYE LA VELOCIDAD A LA QUE SE MUEVEN LAS MOLÉCULAS DEL GAS. POR LO TANTO, PARA MANTENER EL VOLUMEN LA PRESIÓN DISMINUYE.

¿Qué sucederá con la presión del gas?

AUMENTA LA VELOCIDAD A LA QUE SE MUEVEN LAS MOLÉCULAS DEL GAS. POR LO TANTO, PARA MANTENER EL VOLUMEN LA PRESIÓN AUMENTA.

2. La ley de

DE BOYLE ESTABLECE QUE, A TEMPERATURA CONSTANTE, LA PRESIÓN DE UN GAS DISMINUYE CUANDO SE INCREMENTA EL VOLUMEN Y VICEVERSA.



¿Qué sucederá con la presión del gas?

AUMENTA EL NÚMERO DE CHOQUES ENTRE LAS MOLÉCULAS DEL GAS Y CONTRA LAS PAREDES DEL RECIPIENTE. POR ENDE, LA PRESIÓN AUMENTA.

¿Qué sucederá con la presión del gas?

DISMINUYE EL NÚMERO DE CHOQUES ENTRE LAS MOLÉCULAS DEL GAS Y CONTRA LAS PAREDES DEL RECIPIENTE. POR ENDE, LA PRESIÓN DISMINUYE.

IMPORTANTE: DEBES REALIZAR LA CORRECCIÓN DE ESTA ACTIVIDAD, COMPARANDO TUS RESPUESTAS CON LA DE ESTE DOCUMENTO.

PUEDES REALIZAR LA CORRECCIÓN EN EL MISMO CUADERNO DEL ESTUDIANTE O EN TÚ CUADERNO DE CIENCIAS.