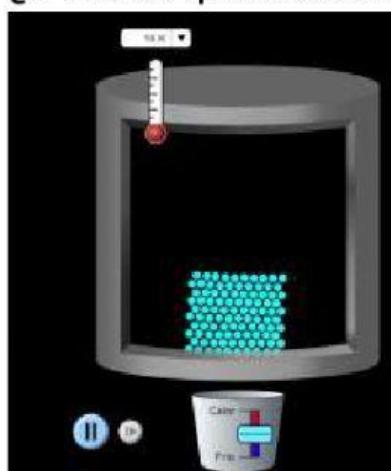


2.1. Justifica que una sustancia puede presentarse en diferentes estados de agregación dependiendo de las condiciones de presión y temperatura en las que se encuentre, y lo aplica a la interpretación de fenómenos cotidianos.

1) ¿A 14K en qué estado se encuentra el neón?



2) ¿Se puede comprimir?

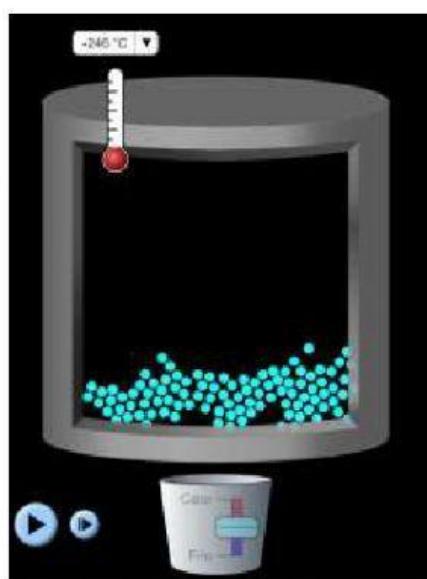
¿Se expande?

¿Tienen forma constante?

¿volumen constante?

¿Densidad baja?

3) Ahora está a -246°C, ¿Se ha calentado o se ha enfriado con respecto al caso anterior?



4) ¿En qué estado se encuentra?

5) ¿Qué propiedades tienen los cuerpos en ese estado?

¿Se puede comprimir?

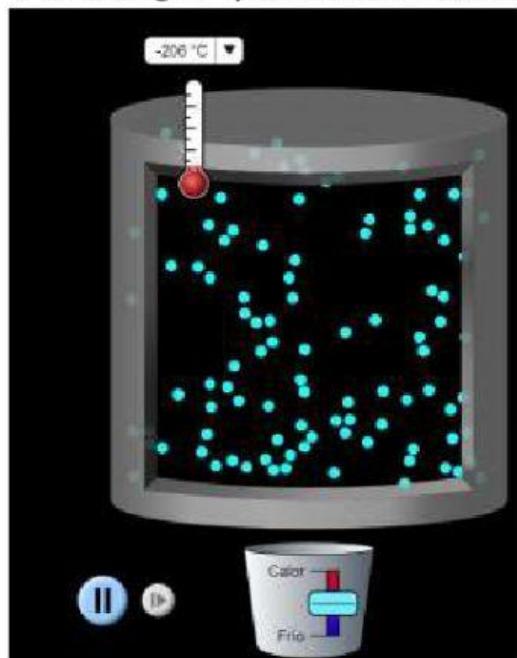
¿Se expande?

¿Tienen forma constante?

¿volumen constante?

¿Densidad baja?

6) Y ahora, ¿En qué estado se encuentra?



7) Propiedades:

¿Se puede comprimir?

¿Se expande?

¿Tienen forma constante?

¿volumen constante?

¿Densidad baja?

8) ¿Ha aumentado la temperatura con respecto al caso anterior?

9) ¿De qué depende que una sustancia se encuentre en uno u otro estado de agregación?

10) ¿En qué estado se encontrará a -261 °C?

11) ¿En qué estado se encontrará a 67?