



PRUEBA OBJETIVA DE CONOCIMIENTO III
Estados de agregación. TCM | Grupo 3º ESO (B) | Curso 24-25

Nombre:

Fecha:

Criterios de evaluación: 2.2, 2.3.

CUESTIONES: [1 punto por cada apartado correcto]

El dióxido de azufre está en estado gaseoso a la temperatura de 20 °C. Si lo enfriamos, al llegar a - 10 °C pasa a estado líquido.

- ¿Cómo se denomina el cambio de estado de gas a líquido? Explica con la TCM cómo ocurre ese cambio de estado.
- Dibuja cómo nos imaginamos las moléculas de dióxido de azufre cuando la sustancia está en estado gaseoso cuando está en estado líquido. Representa cada molécula por un círculo.



PROBLEMA. [1 punto por cada apartado correcto]

Una bombona (paredes rígidas) de 40 L contiene un gas en su interior a la temperatura de 16 °C y a una presión de 890 mmHg. Se pide:

- Si duplicamos la temperatura hasta los 32 °C, se duplicará la presión que hay en el interior de la bombona? Explicación.
- ¿Cuál sería la presión ejercida por el gas si elevamos la temperatura hasta los 122 °F? ¿Qué ley has utilizado?
- Explica el resultado obtenido en el apartado anterior (b) con la TCM (realiza los dibujos pertinentes).