



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

Nombre:

Fecha:

Criterios de evaluación: 2.2, 2.3

CUESTIONES: [1 punto por cada apartado correcto]

Echamos un poco de perfume en un vaso. Se observa que el perfume pasa de estado líquido a estado gaseoso a la temperatura ambiente. Se pide:

- ¿Cómo se denomina el paso de líquido a gas a cualquier temperatura? Explica con la TCM cómo ocurre ese cambio de estado.
- Dibuja cómo te imaginas que están las moléculas en el perfume líquido y en el perfume gaseoso.



PROBLEMA. [1 punto por cada apartado correcto]

En un recipiente rígido de 50 L tenemos un gas a 57.2°F y 790 mmHg . Se pide:

- La presión que tendría el gas si aumentamos la temperatura hasta los 373 K . ¿En qué ley te basas para realizar el cálculo?
- Explica dicho proceso con la TCM. Dibuja cómo te imaginas el gas al principio y al final de la experiencia.
- Si ese mismo gas estuviera en un recipiente flexible, calcula el volumen que ocuparía en c.n.