

EXAMEN II · PRIMERA EVALUACIÓN

Alumno:

- Una botella de hierro contiene 200 L de un gas. Abrimos un poco la espita de la botella y salen 20 L de gas. Se pide:
 - ¿Qué volumen de gas queda dentro de la botella? ¿Por qué?
 - ¿La distancia entre las moléculas del gas que queda dentro de la botella habrá aumentado, habrá disminuido o no habrá cambiado en ese proceso? EXPLICACIÓN.
 - ¿Qué hay entre las moléculas del interior de la botella?
 - ¿El tamaño de las moléculas del gas que queda dentro de la botella habrá aumentado, habrá disminuido o no habrá cambiado en ese proceso? EXPLICACIÓN.
 - ¿El número de las moléculas del gas que queda dentro de la botella habrá aumentado, habrá disminuido o no habrá cambiado en ese proceso?
- Unos científicos ingleses trabajaban en un experimento que se hacía a 150 K. Deducir a cuántos °F equivalen.
- Cierta sustancia tiene una temperatura de fusión de -25°C y una temperatura de ebullición de 240°F . Si la introducimos en un horno que está a 300 K, RAZONAR en qué estado físico se hallará después de un buen rato.

CUESTIONES.

- Exponer las ideas principales de la Teoría Cinético-Molecular.
- ¿Qué se entiende por la presión de un gas y en qué unidades se mide?
- Realizar un esquema de los distintos cambios de estado, poniéndoles nombre a cada uno de ellos.
- ¿Qué diferencias existe entre la evaporación y la ebullición?
- Elabora una tabla comparativa entre los sólidos, líquidos y gases.