

## ¿Qué debes estudiar para el control del Tema 2?

- \* Cómo explica la teoría cinética: (algunos ejercicios, apuntes y los apartados señaladas)
  - Los diferentes estados físicos de la materia: apartados 1.1, 3.1 y 3.2
  - Los cambios de estado: apartado 4.1
  - La temperatura: apartado 1.2
  - La presión de los gases: es el choque de las partículas que forman el gas, con las paredes del recipiente que las contiene.
- \* Las variables que se utilizan en el estudio de los gases (p, T, V): p.26
- \* Propiedades de los estados físicos: p.32
- \* Cambios de estado:
  - ¿Qué sucede cuando se gana energía? ¿Qué sucede cuando se pierde energía? (p.34)
  - ¿Cómo se llaman los cambios de estado? (p.34)
  - ¿Qué le sucede a la temperatura mientras cambia el estado físico? (principio p.35)
  - Los nombres de las temperaturas de los cambios de estado. Que la  $T_{\text{fusión}} = T_{\text{solidificación}}$  y que  $T_{\text{ebullición}} = T_{\text{condensación}}$  (recuadros de la p.35)
- \* ¿Cómo varía la temperatura de ebullición con la presión? (p.37)
- \* ¿Qué diferencias hay entre las dos formas de producirse la vaporización, la ebullición y la evaporación? (p.37 y apuntes)
- \* Interpretación de una gráfica de cambio de estado: si es de calentamiento / enfriamiento (¿Por qué?); las temperaturas de los cambios de estado; el estado físico a determinada temperatura. (p.37, ejercicios y apuntes).

**Nota:** Lo relacionado con las leyes de los gases lo preguntaré en un control especial en el que podréis utilizar el cuaderno de clase (el libro no).