

¿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).