



Mi Universidad

cuadro sinóptico

Nombre del Alumno: Danna Itzel López Diaz

Nombre del tema: cuadro sinóptico

Parcial: 4

Nombre de la Materia: física

Nombre del profesor: Rosario Gómez Lujano

Nombre de la Licenciatura: tec. Enfermería

Cuatrimestre: 5 semestre

**cuadro
sinóptico**

**Los gases y
sus leyes**

Los gases perfectos obedecen a tres leyes bastante simples, que son la Ley de Boyle, la ley de Gay-Lussac y la Ley de Charles. Estas leyes son formuladas según el comportamiento de tres grandezas que describen las propiedades de los gases: volumen, presión y temperatura absoluta.

ley de Charles

La ley de Charles es una de las leyes de los gases. Relaciona el volumen y la temperatura de una cierta cantidad de gas ideal, mantenida a una presión constante, mediante una constante de proporcionalidad directa.

Termodinámica

La termodinámica es la ciencia de la energía; la palabra termodinámica viene de las palabras griegas therme que significa calor y dymanis que significa fuerza. Para el caso podemos considerar que la energía es la capacidad de realizar cambios.

**las tres leyes
de la
termodinámica.**

El tercer principio de termodinámica, más adecuadamente postulado de Nernst, afirma que no se puede alcanzar el cero absoluto en un número finito de etapas. Sucintamente, puede definirse como: Al llegar al cero absoluto, 0 K, cualquier proceso de un sistema físico se detiene.