

EXPECTATIVAS DE LOGRO DEL TEMA ESTADOS DE AGREGACIÓN DE LA MATERIA:

Después de haber estudiado el tema Estado de agregación de la materia, debería ser capaz de:

1. Distinguir entre enlace químico e interacción molecular
2. Identificar los distintos tipos de interacciones moleculares de acuerdo a la naturaleza de las sustancias (iones, moléculas polares, moléculas no polares)
3. Mencionar cuáles son los estados de agregación de la materia e indicar las características principales de cada uno de ellos.
4. Definir presión y temperatura.
5. Diferenciar temperatura y calor. Fundamentar.
6. Enunciar las leyes de los gases que involucran a las funciones de estado (P , V , T y n).
7. A partir de las leyes enunciadas en el punto anterior, deducir la Ecuación General del estado Gaseoso e indicar para la misma qué representa R .
8. Mencionar la ley y escribir la expresión que permite calcular la presión total en un sistema formado por una mezcla de gases.
8. Indicar qué condiciones debe cumplir un gas para que su comportamiento se considere ideal.
9. Indicar en qué condiciones el comportamiento de un gas se aleja de la idealidad y por qué se aplica la ecuación de Van der Waals para gases reales.
10. Explicar los términos difusión y efusión de un gas. Escribir la ley de Graham.