

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. Mencionar cuáles son los estados de agregación de la materia e indicar las características principales de cada uno de ellos.
2. Definir presión y temperatura.
3. Diferenciar temperatura y calor. Fundamentar.
4. Enunciar las leyes de los gases que involucran a las funciones de estado (P, V, T y n).
5. 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.
6. A partir de la Ecuación General del Estado Gaseoso, deducir y escribir la ecuación que le permita calcular la densidad de un gas ideal.
7. 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 para corregir esas situaciones. Escriba e indique qué significa cada término.
10. Explicar los términos difusión y efusión de un gas. Escribir la ley de Graham.
11. Explicar qué conclusión permite obtener la Ley Cinética de los Gases.
12. Indique su inferencia acerca de la distribución de velocidades de Maxwell.
13. Nombrar y definir las principales propiedades de los líquidos.
14. Indicar cómo será el menisco en un capilar cuando prevalecen las fuerzas cohesivas entre las moléculas de un líquido.
15. Mencionar cómo se clasifican los sólidos.
16. Explicar qué es una celda unidad e indicar sus características principales.
17. Indicar cómo se forman los cristales iónicos.
18. Explicar en qué se diferencian los sólidos en red de los sólidos moleculares.