

1º Trimestre:

Características de la Ciencia. El científico. Las Ciencias Físicas y Químicas. Método Científico. Modelos Científicos. Divulgación científica. Desarrollo de la ciencia local.

Concepto de medir, medida. Magnitudes escalares y vectoriales. Diferentes errores. Exactitud en las medidas. Cifras significativas. Valor más probable. Valor verdadero. Error absoluto. Error relativo.

Características de la materia. Gas. Presión, Temperatura y volumen. Escalas Celsius, Kelvin y Fahrenheit. Teoría cinético-molecular. Las leyes experimentales de los gases. Estados de la materia. Propiedades de los sólidos, líquidos y gases.

2º Trimestre:

Energía. Sus formas. Variables del sistema. Ecuación del gas ideal. Variables de estado. Cambios de estado. Punto de Fusión y Ebullición. Temperatura de ebullición del agua (laboratorio). Volatilización de naftalina y yodo (laboratorio). Vaporización. Ebullición. Teoría cinético molecular.

El calor y la temperatura. Calor específico. Equilibrio térmico. Calorimetría.

3º Trimestre:

Leyes de proporciones definidas y múltiples. Naturaleza eléctrica de la materia: Teoría atómica. Modelos de átomo: Núcleo y electrones. Átomos neutros y cargados. Número másico y atómico. Tabla periódica actual: Características.

El movimiento. Cuerpos puntuales. Velocidad. Movimiento Rectilíneo Uniforme. Ecuaciones y gráficos. Movimiento Uniformemente acelerado.

Bibliografía Obligatoria: Material provisto por la Profesora. Material subido al blog.

Bibliografía complementaria:

- Física I, Santillana, Polimodal.
- Física I, Castiglioni, Perazzo y Rela.
- Física y Química, Nuevamente Santillana, ES 2º año
- Física y Química, Nuevamente Santillana, ES 3º año
- Química I, Santillana, Polimodal.