



Orientaciones para superar con éxito el próximo “ejercicio práctico individual” de recuperación del primer trimestre. Miércoles 14 de enero.



- **Debes releerte las páginas del libro implicadas**
- **Debes repasarte las actividades realizadas en el cuaderno y las fichas sobre todo. Así como los esquemas/resúmenes .**
- **Lo más relevante de cada tema se describe a continuación:**

Tema 1 La Medida. El método Científico.

- **Fases del método científico**
- **Concepto de magnitud. Magnitudes fundamentales y derivadas**
- **Sistema Internacional de Unidades.**
- **Múltiplos y submúltiplos: Cambios de unidades**
- **Notación Científica y operaciones**
- **Cambios de unidades por factores de conversión**
- **Tipos de errores: sistemáticos y accidentales. Sensibilidad de un aparato**
- **Representación gráfica e interpretación de datos experimentales.**

Tema 2 La materia y sus estados de agregación.

- **Concepto de propiedades generales y características (específicas): punto de fusión, punto de ebullición, densidad.**
- **La temperatura puede ser expresada en diferentes escalas: grado centígrado, grado Fahrenheit y kelvin**

- Las propiedades de los sólidos, líquidos y gases se explican mediante la Teoría Cinético-molecular.
- Concepto de presión: relación entre pascales (Pa), atmósferas (atm) y milímetro de mercurio(mmHg)
- Leyes de los gases y problemas de aplicación
- Representación gráfica de calentamiento o enfriamiento de una sustancia. Identificación de los cambios de estado a temperatura constante.
- Denominación de todos los cambios de estado.

Tema 3 Diversidad de la materia

- Clasificación de la materia (ver esquema).
- Diferencia entre disoluciones, mezclas heterogéneas, sustancias simples y compuestos.
- Métodos de separación de los componentes de una mezcla y problemas de aplicación
- Disoluciones: componentes, tipos.
- Solubilidad y saturación y problemas de aplicación
- Gráficas de variación de la solubilidad con la temperatura.
- Concentración de una disolución: porcentaje en masa, en volumen y gramos por litro.

Temas 4 (pag 76 y ss.) y 5 (pag 94 y ss),

- Primeras ideas sobre la materia. teoría atómica de Dalton
- Primeros modelos atómicos: modelo de Thomson y Rutherford
- Características de los átomos: número atómico Z y número másico A.
- Formación de iones : cationes y aniones

- **Distribución de partículas subatómicas en átomos e iones: protones y neutrones en el núcleo y electrones en la corteza.**
- **Configuración electrónica: distribución de electrones en la corteza**
- **Interpretación de la tabla periódica: significado de grupo, periodo, colocación de metales (propiedades) y no metales, denominación de las principales familias, etc**
- **Significado de las fórmulas químicas y representación atómico-molecular**
- **Tipos de enlace químico, descripción y propiedades.**