

Orientaciones para superar con éxito el próximo “ejercicio práctico individual” de recuperación del primer trimestre. Lunes 16/01/17

- Ejercicio del tema 1 El método Científico. (pag. 10 hasta 23)
- Debes releerte las páginas del libro implicadas.
- Debes repasar las actividades realizadas en el cuaderno y **las fichas (sobre todo)**.
- Debes repasar principalmente:



- Etapas 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
- Sensibilidad de un aparato de medida. Cifras significativas
- Tratamiento de datos experimentales. Método para minimizar los errores en las medidas.
- Representación gráfica e interpretación de datos experimentales.

- Ejercicio del tema 2 **El átomo**

- Debes releerte las páginas del libro implicadas, (pag 32 hasta 43)
- Debes repasar las actividades realizadas en el cuaderno y **las fichas (sobre todo)**
- Debes repasar principalmente:

- Primeras ideas sobre la materia. teoría atómica de Dalton.
- Naturaleza eléctrica de la materia: Una propiedad de la materia, la carga eléctrica.
- Primeros modelos atómicos: modelo de Thomson y Rutherford

- Identificación de átomos: número atómico  $Z$  y número másico  $A$ .
- Isótopos de un elemento: definición y en qué se diferencian.
- 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.
- Modelo atómico de Bohr: distribución de electrones en la corteza ( $2n^2$ ). Configuración electrónica.
- Relación configuración electrónica y tabla periódica.
- Dibujo de átomos e iones: protones y neutrones en el núcleo y electrones en la corteza en capas o niveles.
- La radiactividad: descripción y aplicaciones

- Ejercicio del **Tema 3 Los elementos químicos 52 y siguientes-**
- Debes releerte las páginas del libro implicadas
- Debes repasar las actividades realizadas en el cuaderno y **las fichas (sobre todo)**
- Debes repasar principalmente:
  - Concepto de elemento químico.
  - Masa atómica relativa de un elemento y determinación a partir de sus isótopos.
  - Interpretación de la tabla periódica: significado de grupo, periodo, colocación de metales (propiedades) y no metales (propiedades), denominación de las principales familias, etc
  - Propiedades de metales y no metales
  - Relación configuración electrónica y tabla periódica.
  - Agrupamiento de los átomos en los elementos: átomos aislados, moléculas, cristales covalentes, cristales metálicos.
  - Significado de las fórmulas químicas y representación atómico-molecular
  - Tipos de enlace químico, descripción y propiedades
  - Clasificación de la materia (ver esquema). Diferencia entre disoluciones, mezclas heterogéneas, sustancias simples (elementos) y compuestos.
  - Métodos de separación de los componentes de una mezcla y problemas de aplicación