

### **¿Qué entra de las lecciones 5, 6 y 7?**

1. Repaso de qué son elementos y compuestos.
2. Criterio de clasificación de la tabla periódica.
3. Clasificación de los elementos (metales, no metales y gases nobles) y las propiedades de de cada uno de los tres grupos de tipos elementos.
4. Tabla periódica:
  - Nombre de los grupos largos y elementos que los forman (nombre y símbolo, y ordenados de menor a mayor número atómico).
  - Nombre y símbolo de los elementos cuyo número atómico es el siguiente: 22, 23, 24, 25, 26, 27, 28, 29, 30, 46, 47, 74, 77, 78, 79, 80, 92, 94. Sólo nombre y símbolo, no hay que estudiar ni donde se encuentran ni el número atómico.
  - ¿Cuáles son no metales, gases nobles y metales? (con aprender los no metales y los gases nobles es suficiente, por exclusión los demás serán metales).
5. Que los elementos se pueden agrupar en átomos aislados, moléculas, cristales. También has de saber qué es cada uno de esos tipos de agrupación.
6. Las fórmulas y nombres de los compuestos inorgánicos del libro (páginas 106-107), sabiendo si son óxidos metálicos, óxidos no metálicos, ácidos, bases, sales.
7. La fórmula y nombre de los siguientes compuestos orgánicos: Metano, propano, butano, alcohol etílico, ácido acético.
8. Qué es un mol de átomos.
9. Qué es el número de Avogadro.
10. Qué nos indica la fórmula de un compuesto.
11. Mol de una sustancia (es la generalización del mol estudiada para los átomos).
12. Cómo se representa una reacción química.
13. La ley de Lavoisier.
14. Qué es ajustar una reacción química.
15. Qué son los cálculos estequiométricos.
16. Qué es una reacción de combustión.
17. Características de los ácidos.
18. Características de las bases.
19. Cómo se mide la acidez.
20. Qué es la neutralización.
21. Ejercicios sencillos sobre el cálculo de masas moleculares.

En el cuaderno deberás tener de estas lecciones, sólo los veintiún puntos desarrollados. El último punto (el veintiuno) será lo que explique en clase y hagamos como ejercicio.