

FÍSICA Y QUÍMICA. 3ºESO

TEMA 05.- LOS ELEMENTOS QUÍMICOS

1. Asociación del símbolo químico de cada elemento con su nombre.
2. Significado del concepto de grupo y periodo en la tabla periódica.
3. Significado del carácter metálico y no metálico de los elementos químicos.
4. Posicionamiento de los metales y no metales en la tabla periódica.
5. ¿Cómo varía el carácter metálico/no metálico de los elementos dentro de un grupo/periodo?
6. Nombres de los grupos representativos en la tabla periódica.
7. Configuración electrónica de cada grupo.
8. Concepto de estabilidad química.
9. Enlace covalente.
10. Ejemplos de las diferentes formas de agruparse los átomos de los elementos formando enlaces covalentes:
 - a) Átomos
 - b) Moléculas
 - c) Cristales covalentes
 - d) Cristales metálicos
11. Propiedades físicas de:
 - a) Cristales no metálicos covalentes. Ejemplos.
 - b) Cristales metálicos. Ejemplos.
12. Observando la estructura cristalina de compuestos como el diamante, grafito y cuarzo, etc., ver el índice de coordinación de cada átomo.