

Trabajo practico nº16

- 1) Realice un cuadro con la clasificación de los metales y los no metales
- 2) Analicen la tabla y respondan:
  - a. ¿A qué grupo y período pertenecen los átomos de  $Z = 12, 24$  y  $39$ ?
  - b. ¿Pertenecen los tres a un mismo tipo de elemento? Justifiquen su respuesta.
  - c. ¿Qué sucede si el átomo de  $Z = 8$  gana dos electrones?
- 3) Investiguen qué son los isotopos.
- 4) Investigue cuál es la diferencia entre los enlaces covalentes polares y no polares, y qué propiedades distintivas tiene cada uno de ellos.
- 5) Utilizando la tabla periódica indiquen qué tipo de enlace se formará en cada caso:
  - a) Entre los átomos que forman al hierro (Fe).
  - b) Entre los átomos que forman al cloruro de hidrógeno (HCl).
  - c) Entre los átomos que forman al nitrógeno (N.).
- 6) Explique detalladamente las tres tipos de uniones, iónicas, covalentes y metálicas