

QUIMICA INORGANICA

72 horas (4 horas semanales)

OBJETIVO

Entregar al estudiante los conocimientos de los elementos químicos, de acuerdo a la clasificación periódica, necesarios tanto para su formación integral como para su posterior aplicación en los distintos análisis que deba realizar.

METODOLOGIA

1. Clases expositivas.
2. Trabajos de investigación para los alumnos.

CONTENIDOS

Estudio del estado natural, preparación, propiedades física, propiedades químicas y derivados importantes de los principales elementos de los distintos grupos del sistema periódico.

- I Gases nobles e hidrógeno.
- II Halógenos: Fluor, Cloro, Bromo, Yodo.
- III Familia del oxígeno: Oxígeno, Azufre.
- IV Familia del Nitrógeno: Nitrógeno, Fósforo, Arsénico, Antimonio, Bismuto.
- V Familia del carbón: Carbono, Silicio, Estaño, Plomo.
- VI Familia de Boro: Boro, Aluminio.
- VII Familia de los metales alcalino-térreos: Magnesio, Calcio, Bario.
- VIII Familia de los metales alcalinos: Sodio, Potasio.

IX Elementos de transición:

1. Elementos de la primera serie de transición: Vanadio, Cromo, Manganeso, Fierro, Cobalto, Níquel, Cobre, Zinc.
2. Elementos de la segunda serie de transición: Molibdeno, Plata, Cadmio.
3. Elementos de la tercera serie de transición: Wolframio, Renio, Platino, Oro, Mercurio.

BILBIOGRAFIA

1. Química Inorgánica Avanzada. Cotton, Wilkinson.
2. Química Inorgánica. Moeller, T.
3. Química Inorgánica. Palner, W.