<u>Programa Analítico de Química 3°1 y 3°2 año 2017</u> Liceo N° 31 Prof.Ana Laura Souto

- Cambio físico y químico. Concepto y ejemplos.
- Estructura atómica: - zonas del átomo (Núcleo y periferia) Principales características.
  - Partículas subatómicas(protones, neutrones, electrones)
  - Número atómico (Z) y Número másico (A)
  - Isótopos e Isóbaros. (Reconocer ejemplos)
- Química Nuclear
  - Concepto radiactividad. Radioisótopo. Radiaciones Ionizantes y no Ionizantes
  - Emisiones α (alfa) , β (beta) y γ(gamma). Blindaje y ecuaciones de desintegración.
  - Fusión y Fisión Nuclear.
- Periferia: características, niveles de energía, distribución electrónica según niveles de energía, estado fundamental y excitado de los electrones (ejemplo de ensayos a la llama, fuegos artificiales).
- Sustancias simples y compuestas.
- Métodos de descomposición de sustancias: electrólisis y termólisis (Activ. experimental).

- Tabla Periódica:- Elementos de la T.P. (Nombre, símbolo)
  - grupos y períodos de la T.P. Nombres de los grupos especiales (1,2,17 y 18)
  - zonas dela T.P. I) Metales, no metales y gases nobles
    II) Elementos representativos, de transición y de transición interna.
- Propiedades de las sustancias: Iónicas, Moleculares (covalentes) y metálicas. (Activ. Experimental)
- Enlace Iónico y enlace Covalente. . Diferencias principales. Representación del enlace, diagrama de Lewis, regla de octeto.

<u>Consultar en el blog</u>: **quimicauy.blogspot.com.uy** que allí encontrarán los escritos realizados anteriormente, ejercicios y material para repaso, además de que deben contar con un cuaderno completo para estudiar.
<u>Recuerden</u>: que para el examen deben contar con **tabla periódica individual y no se permite el uso de celular**.