<u>Programa Analítico de Química 3°1 y 3°3 año 2018</u> Liceo N° 31
Prof.Ana Laura Souto

- Cambios físicos y químicos.

- Modelo atómico actual. Núcleo y periferia. Partículas subatómicas: protones, neutrones y electrones.

- Número atómico y número másico. Isótopos e isóbaros.

- Formación de iones. Cationes y aniones.

- Radiactividad. Concepto y aplicaciones. Emisión alfa, beta y gamma (Planteo de ecuaciones de desintegración radiactiva). Fisión y fusión nuclear.

- Periferia: niveles de energía. Distribución electrónica. Electrones de valencia. Estado fundamental, excitado y situación imposible.

- Clasificación de Sistemas Homogéneos y heterogéneos. Fases
- Concepto de sustancia. Mezclas y cuerpos puros.
- Soluciones. Definición de solución y ejemplos. Soluto y solvente. Soluciones diluidas, concentradas, saturadas y sistemas sobresaturados.

- Sustancia simple y compuesta.
- Métodos de descomposición. Termólisis, electrólisis. Electrólisis del agua.

- Elemento químico. Símbolos de los elementos.
- Tabla periódica. Grupos y períodos. Elementos representativos, de transición y de transición interna. Metales, no metales, semimetales y gases nobles.
- Características de metales y no metales.

- Concepto de enlace químico.
- Modelo de enlace iónico. Formación de iones, fórmula mínima, red cristalina.
- Diagramas de Lewis. Regla del octeto.
- Modelo de enlace covalente. Enlace covalente polar y no polar. Electronegatividad.
- Modelo de enlace metálico.
- Propiedades de las sustancias iónicas, moleculares y metálicas. Relación con el tipo de enlace.
- Reacciones químicas. Representación mediante ecuaciones químicas.

Recuerden que en CREA2 cuentan con material de estudio, videos y los escritos del año para practicar, así como es importante contar con un cuaderno completo.
En biblioteca hay copias de exámenes anteriores para practicar.