Programa sintético 3ro (1,2,3,4 y 5) 2019

Introducción

Noción de modelo, sus características.

Modelo discontinuo de la materia. Estados de agregación y cambios de estado

Estructura atómica

Elemento químico. Representación simbólica.

Clasificación de sustancias simples y compuestas.

Modelo atómico a lo largo de la historia.

Núcleo y Periferia. Partículas subatómicas fundamentales (protones, neutrones y electrones)

Número atómico Z, Número másico A.

Isótopos, Isobaros.

Masa atómica.

Distribución electrónica (elementos con Z menor a 20), niveles de energía, representación con Diagrama de Lewis.

Tabla Periódica de los elementos (grupos y Períodos)

Enlace químico

Formación de iones, enlace iónico

Moléculas polares y apolares, enlace covalente. Electronegatividad y diferencia de Electronegatividad.

Noción de enlace metálico.

Propiedades físicas (solubilidad en agua y Disan, conductividad).

Cambios químicos

Representación de reacciones químicas mediante ecuaciones. Igualación de ecuaciones químicas.

Química nuclear

Noción de fusión y fisión

Noción de emisiones alfa, beta y gamma.

Prof. Ana Viqueira

Última modificación: 9:08 p. m.