

PRIMER EXAMEN PARCIAL

TEMARIO

- Tabla periódica (organización en grupos o familias y periodos)
- Metales, no metales y metaloides (características principales y ubicación en la tabla periódica).
- Propiedades periódicas de los elementos (radio atómico, energía de ionización, afinidad electrónica, electronegatividad y carga nuclear efectiva).
- Átomo (protones, neutrones, electrones, número atómico, masa atómica, configuración electrónica desarrollada, configuración kernel, Regla de Hund o configuración gráfica, números cuánticos y modelo atómico).
- Estructura de Lewis
- Enlace químico (características e identificación de enlace iónico, covalente polar, covalente no polar, covalente coordinado y metálico).
- Identificación de compuestos como en el ejercicio de la página 49 de su libro.
- Óxidos metálicos, anhídridos, hidruros metálicos, hidróxidos, hidrácidos, sales binarias y oxiácidos.

NOTA: ESTUDIAR LA TEORÍA Y EJERCICIOS REALIZADOS EN CLASE.

Llevar tabla periódica y tabla de electronegatividad.