

# Programa de examen de Química

## Año 2022



Curso: 1ero. 2da. E. CS.  
Tuno: Mañana.  
Docente: Pañilto Pablo.

### UNIDAD N° 1:

Estructura atómica. Modelo de Rutherford. Bohr. Numero atómico. Numero másico. Isotopos. Relación entre la estructura atómica y la tabla periódica. Ion. Subniveles de energía. Configuración electrónica. Tabla periódica. Propiedades periódicas de los elementos: Conductividad eléctrica y carácter metálico. Radio atómico. Potencial de ionización o energía de ionización. Afinidad electrónica. Electronegatividad.




### UNIDAD N° 2:

Uniones químicas. Unión covalente. Moléculas no polares. Unión covalente polar. Unión metálica.

### UNIDAD N° 3:

Reacciones químicas. Ley de conservación de la masa. Formulas moleculares. Clasificación de los puestos químicos. Compuestos Binarios: óxidos, Hidruros.

### BIBLIOGRAFÍA:

-  Química 1. Santillana Polimodal
-  Ciencias Naturales Y Tecnología 8. Puerto De Palos.
-  Ciencias Naturales 8. Editorial Estrada.