



NEW HEINRICH HIGH SCHOOL
Coordinación Académica
Departamento de Ciencias Naturales
Docente: Camila Rodríguez

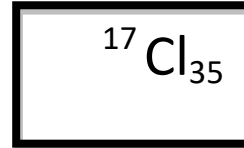
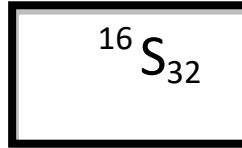
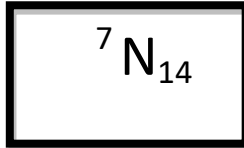
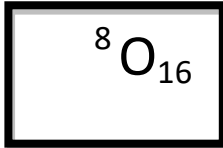
Guía N° 1 Ciencias naturales eje química

Nombre: _____ Curso: _____

Objetivo:

- Determinar la estructura interna de para diversos elementos
- Aplicar la distribución de los electrones mediante configuración electrónica
- Caracterizar los compuestos químicos según electrones mediante estructura de Lewis

I- Complete el cuadro con los datos entregados de cada elemento químico.



Nombre	Símbolo	N° atómico	N° másico	N° protones	N° electrones	N° neutrones	Neutro / catión/ anión
	N						
Oxígeno							
	S+						
	Cl -						

II- Escriba la configuración completa de los siguientes elementos , una vez finalizada la configuración subrayar con un lápiz de color los electrones de valencia

- ✓ Carbono C (z= 6)
- ✓ Oxígeno O (Z= 8)
- ✓ Silicio Si (Z =14)
- ✓ Calcio Ca (Z= 20)
- ✓ Cobre Cu (Z= 29)
- ✓ Kriptón Kr (Z= 36)
- ✓ Circonio Zr (Z= 40)
- ✓ Tecnecio Tc (Z= 43)

III- Escribe la estructura de Lewis para los elementos trabajados en el ítems número dos , tal como carbono, oxígeno, silicio, calcio. Cobre. Kriptón, circonio y tecnecio.