



GUÍA 8: Sumativa Química

GUÍA 8/UNIDAD 2

CURSO 1º MEDIO

Prof.: Camila Araya

Correo: camila.araya@soceduc.cl

Nombre: _____ Curso: _____

Objetivos de Aprendizaje

OA 14: Usar la tabla periódica como un modelo para predecir las propiedades relativas de los elementos químicos basándose en los patrones de sus átomos, considerando El número atómico y la masa atómica.

“Comprender cómo se distribuyen y ubican los electrones en un átomo determinado a través del uso de los números cuánticos y la configuración electrónica”

Indicadores de logro:

- **Reconocen** modelos tipo diagrama atómico, para organizar las partículas constituyentes de un átomo (electrosfera y núcleo).
- **Caracterizan** los elementos químicos a través de su número másico y su número atómico, apoyándose en la tabla periódica.
- Aplicar la configuración electrónica para ubicar un elemento químico en la Tabla Periódica.
- Señalan en representaciones gráficas de determinados elementos la presencia de los orbitales s, p, d, f, relacionándolos con los diferentes niveles de energía y configuraciones electrónicas

Nota:

La guía N°8 será sumativa, se evaluará algunos de los contenidos de:

- Guía N°2
- Guía N°3
- Guía N°6

Lista de Contenidos:

- Diagramas de Bohr (Diagramas atómicos, actividad 5 Guía N°2)
- Tabla Periódica (Grupo y Periodo)
- Números cuánticos
- Configuración electrónica

Fecha: 7 de Julio

Se realizará mediante Google form que será Habilitado a la hora que está programada a las 12:00 – 18:00 hrs

Si presenta cualquier problema de conexión de internet o de luz ese día, por favor informar vía email o WhatsApp, para poder tomar las consideraciones al respecto y llevar a cabo la evaluación de alguna otra forma o en otro momento. (También aplica que necesite más tiempo por la caída de internet).