

COLEGIO INSTITUTO TÉCNICO INTERNACIONAL  
ÁREA DE CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTAL  
QUÍMICA GRADOS 802 Y 804 GUÍA No 8

Prof. Dora Luz Buitrago López

[dora.buitrago@iedtecnicointernacional.edu.co](mailto:dora.buitrago@iedtecnicointernacional.edu.co)

WhatsApp 3053672543

En Facebook y Messenger: Dora Buitrago

**TEMA: ¿Cuáles son las características del enlace metálico?**

Los metales son un grupo de elementos químicos ubicados en la parte izquierda de la Tabla Periódica. Presentan características y propiedades físicas y químicas únicas debido al tipo de enlace que presentan y que se conoce como enlace metálico.

**ACTIVIDADES**

1. Consulte sobre el enlace metálico: concepto, modelo del mar de electrones. Acompañe con imágenes.

2. Realice un diccionario con textos e imágenes sobre las siguientes propiedades de los metales:

- Maleabilidad
- Ductilidad
- Tenacidad
- Conductividad eléctrica
- Brillo
- Conductividad térmica
- Resistencia eléctrica
- Reactividad con los ácidos
- Reactividad con el agua
- Reactividad con los hidróxidos
- Corrosión

3. Consulte las propiedades físicas y químicas y la utilidad de los siguientes metales

- Sodio
- Hierro
- Níquel
- Mercurio
- Cobre
- Oro
- Plata
- Zinc
- Aluminio
- Magnesio