

Metales y no metales: ¡Conecta las propiedades!

- 1) Completar cada propiedad con el grupo de elementos (metales o no metales) al que mejor se aplique.

Propiedades	Grupo de elementos (metales o no metales)
Buenos conductores del calor y la electricidad	
Malos conductores del calor y la electricidad	
Maleables y dúctiles	
Frágiles y quebradizos	
Brillo metálico	
Pueden ser sólidos, líquidos o gaseosos a temperatura ambiente	
En reacciones químicas pierden electrones	
Tienden a ganar electrones en reacciones químicas	

- 2) Lee atentamente cada pregunta y selecciona la respuesta correcta.

a. ¿Cuál de los siguientes elementos es un metal?

- Azufre
- Oxígeno
- Hierro
- Carbono



b. ¿Qué Propiedad distingue principalmente a los metales de los no metales?

- Conductividad eléctrica
- Estado gaseoso
- Coloración oscura
- Baja densidad

c) ¿Cuál de las siguientes opciones describe mejor una propiedad común de los metales?

- Son malos conductores de calor y electricidad
- No poseen brillo característico

- Tienden a ser quebradizos y opacos
- Generalmente, son maleables y dúctiles

3) **Completar** el siguiente cuadro con ayuda de la tabla periódica

ELEMENTO	SÍMBOLO	A	Z	N	GRUPO	PERÍODO
VANADIO		51				
	0					
			33			4
				10	18	
			6			

