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

LIVEWORKSHEETS

- 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			

LIVEWORKSHEETS