

Introducción al sistema periódico

Existen muchos elementos químicos, pero algunas de sus propiedades permiten agruparlos.

1. Completa los espacios.

Una de ellas es la **conductividad eléctrica**, que nos ayuda a diferenciarlos en metales, que son de la corriente, y no metales,

Podemos agrupar algunas de sus propiedades en la siguiente tabla:

	Brillo	Estado físico	Conductores calor	Conductores de la electricidad
Metales		Sólidos (excepto mercurio)		
No metales		Sólidos, líquidos y gases		

En la actualidad, los elementos se agrupan según los siguientes **criterios**:

- Número atómico creciente → Se ordenan en llamadas
- Similitud de propiedades físicas y químicas → Se ordenan en llamadas

2. Desplaza al lugar adecuado los siguientes tipos de elementos:

Gases nobles

Metales

Semimetales

No metales

Agrupamos los elementos en cuatro bloques.

Los que son mayoritarios en la tabla periódica, y los

Los, con un comportamiento intermedio entre metal y no metal

Los, que no reaccionan y apenas forman compuestos.

3. Relaciona los símbolos de los elementos con su nombre.

K	Plata
S	Potasio
Ag	Aluminio
Au	Cobre
Mg	Azufre
Al	Oro
P	Mercurio
Cu	Magnesio
Hg	Fósforo

4. Selecciona la respuesta correcta.

¿Dónde podemos encontrar en la tabla periódica elementos que tengan propiedades físicas y químicas similares?

- En un mismo grupo.
- En un mismo período.
- En una misma fila.
- En una misma columna.