

Un **elemento químico** es un tipo de materia constituido por átomos de la misma clase.

La **clasificación** más sencilla de los elementos es en **metales y no metales**.

Metales y no metales

Metales	No metales
<ul style="list-style-type: none">• Son opacos y poseen un brillo característico (brillo metálico).• Son buenos conductores del calor y la corriente eléctrica.• Son maleables y dúctiles.• Excepto el mercurio, que es líquido, son sólidos a temperatura ambiente.• La mayoría tienen elevados puntos de fusión y ebullición.	<ul style="list-style-type: none">• No poseen brillo metálico.• Son malos conductores del calor y la electricidad.• A temperatura ambiente pueden ser sólidos, líquidos o gaseosos.• En general tienen puntos de fusión y ebullición muy bajos.• En estado sólido son frágiles y se rompen con facilidad.
Ejemplos de metales: hierro, cobre, cinc, mercurio, oro, plata, níquel, plomo, etc.	Ejemplos de no metales: hidrógeno, oxígeno, cloro, nitrógeno, carbono, flúor, helio, etc.