

Una **familia** o grupo es un conjunto de elementos químicos que presentan propiedades físicas y químicas parecidas. Estas propiedades varían de forma periódica dentro de la columna que ocupa el grupo.

Dos de las familias más importantes son la de los **alcalinos** y la de los **halógenos**.

## Grupo 1: Alcalinos

Propiedades	Reactividad
<ul style="list-style-type: none"><li>• La familia de los alcalinos está formada por: litio, sodio, potasio, rubidio y cesio.</li><li>• Son metales. Tienen brillo metálico.</li><li>• Tienen un electrón en la última capa.</li><li>• Los puntos de fusión y ebullición disminuyen al bajar en el grupo.</li><li>• Son sólidos blandos.</li><li>• Son buenos conductores de la electricidad y del calor.</li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>• Son los metales más reactivos que existen, por lo que no se encuentran en estado libre en la naturaleza, sino combinados con otros elementos.</li><li>• Reaccionan violentamente con el oxígeno y con el agua.</li><li>• Esta reactividad es mayor al bajar en el grupo.</li></ul>