



*Grupo IV:*

*Estronció*

*$Sr^{+2}$*

## *Sr<sup>+2</sup> Estroncio*

*El estroncio es un elemento químico de la tabla periódica cuyo símbolo es Sr y su número atómico es 38.*

*El estroncio es un metal blando de color plateado brillante, algo maleable, que rápidamente se oxida. Debido a su elevada reactividad el metal se encuentra en la naturaleza combinado con otros elementos formando compuestos. Reacciona rápidamente con el agua liberando hidrógeno molecular para formar el hidróxido de estroncio.*

Catión	Reactivo General	Reactivo específico	Forma Física en que se presenta	Color con el que se identifica	Forma en que se presenta
$\text{Sr}^{+2}$	Agua	Sulfato de amonio Para prueba a la flama se agrega $\text{HCl}$	Precipitado	Blanco cristalino Prueba a la flama es rojo	Sulfato de estroncio ( $\text{SrSO}_4$ )

