



*Grupo IV:*

*Calcio  $\text{Ca}^{+2}$*

# $\text{Ca}^{+2}$ Calcio

El calcio es un elemento químico, de símbolo  $\text{Ca}$  y de número atómico 20.

Se encuentra en el medio interno de los organismos como ion calcio ( $\text{Ca}^{2+}$ ) o formando parte de otras moléculas.

El calcio es un metal alcalinotérreo, arde con llama roja formando óxido de calcio. Las superficies recientes son de color blanco plateado pero presenta un cambio físico rápidamente, cambiando a un color levemente amarilla expuestas al aire y en última instancia grises o blancas por la formación de hidróxido al reaccionar con la humedad ambiental. Reacciona violentamente con el agua en su estado de metal para formar hidróxido  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  desprendiendo hidrógeno. De lo contrario en su estado natural no reacciona con el  $\text{H}_2\text{O}$ .

Catión	Reactivo General	Reactivo específico	Forma Física en que se presenta	Color con el que se identifica	Forma en que se presenta
$\text{Ca}^{+2}$	Fenolftaleína + ácido acético 6M	$(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4$	Precipitado	Blanco	Carbonato de calcio $(\text{CaC}_2\text{O}_4)$

