

*Subgrupo IIA'*

*Cadmio  $\text{Cd}^{+2}$*



# $Cd^{+2}$ Cadmio

Elemento de la tabla periódica con símbolo  $Cd$  y número atómico 48.

El cadmio es un metal blanco azulado, dúctil y maleable. Se puede cortar fácilmente con un cuchillo. En algunos aspectos es similar al zinc.

La toxicidad que presenta es similar a la del mercurio; posiblemente se enlace a residuos de cisteína. Su estado de oxidación más común es el +2. Puede presentar el estado de oxidación +1, pero es muy inestable. Sus propiedades químicas son las siguientes:

- Densidad:  $8650 \text{ kg/m}^3$
- Punto de fusión:  $321^\circ \text{C}$
- Punto de ebullición:  $769^\circ \text{C}$

Catión	Reactivo General	Reactivo específico	Forma Física en que se presenta	Color con el que se identifica	Forma en que se presenta
$\text{Cd}^{+2}$	Tioacetamida	Agua	Precipitado	Amarillo	Hidróxido de calcio ( $\text{CaOH}_2$ )

