

# Subgrupo

## IIA:

Mercurio  $Hg^{+2}$



# $\text{Hg}^{+2}$ Mercurio

Elemento químico de número atómico 80, su nombre y símbolo ( $\text{Hg}$ ). Es un metal pesado plateado que a temperatura ambiente es un líquido inoloro. No es buen conductor del calor comparado con otros metales, aunque es buen conductor de la electricidad. Se alea fácilmente con muchos otros metales como el oro o la plata pero no con el hierro. Es insoluble en agua y soluble en ácido nítrico. Cuando aumenta su temperatura-por encima del los  $40^{\circ}\text{C}$  - produce vapores tóxicos y corrosivos, más pesados que el aire. Es dañino por inhalación, ingestión y contacto; se trata de un producto muy irritante para la piel, ojos y vías respiratorias. Es incompatible con el ácido nítrico concentrado, el acetileno, el amoníaco, el cloro y los metales.

Catión	Reactivo General	Reactivo específico	Forma Física en que se presenta	Color con el que se identifica	Forma en que se presenta
$\text{Hg}^{+2}$	$\text{HCl}$ concentrado	Solución de $\text{SnCl}_4^{-2}$	Precipitado	Negro	Cloruro de mercurio ( $\text{Hg}_2\text{Cl}_2$ )

