

*Subgrupo 11A:*

*Bismuto  $\text{Bi}^{+3}$*



# $\text{Bi}^{+3}$ Bismuto

El bismuto es un elemento químico de la tabla periódica cuyo símbolo es Bi, su número atómico es 83 y se encuentra en el grupo 15 del sistema periódico.

Entre los elementos no radiactivos, el bismuto tiene el número atómico y la masa atómica (208,98) más altos. Tiene un punto de fusión de  $271^{\circ}\text{C}$ , un punto de ebullición de  $1560^{\circ}\text{C}$  y una densidad de  $9,8\text{ g/cm}^3$ .

Cuando es sólido flota sobre su estado líquido, por tener menor densidad en el estado sólido. Esta característica es compartida con el agua, el galio, el ácido acético, el antimonio y el silicio.

En casi todos los compuestos de bismuto está en forma trivalente, no obstante, en ocasiones puede ser pentavalente o monovalente. El bismutato de sodio y el pentafluoruro de bismuto son quizá los compuestos más importantes de  $\text{Bi(V)}$ . El primero es un agente oxidante poderoso y el último un agente fluorante útil para compuestos orgánicos.

Catión	Reactivo General	Reactivo específico	Forma Física en que se presenta	Color con el que se identifica	Forma en que se presenta
$\text{Bi}^{+3}$	$\text{NH}_4\text{OH}$ 15 M	Mezcla de $\text{Bi}(\text{OH})_3 + \text{SnCl}_4^{-2}$	Precipitado	Negro	Sulfuro de bismuto III ( $\text{Bi}_2\text{S}_3$ )

