

Ba

56

137.33



Barium

Grupo IV:

Bario Ba^{+2}

Ba^{+2} Bario

El bario es un elemento químico de la tabla periódica cuyo símbolo es Ba y su número atómico es 56. Metal alcalinotérreo, el bario es el 18º elemento más común, ocupando una parte de 2.000 de la corteza terrestre. Su masa atómica es 137,34. Su punto de fusión está a 725 °C, su punto de ebullición a 1.640 °C, y su densidad relativa es 3,5.

Reacciona con el cobre y se oxida rápidamente en agua. se presenta en forma de férricos o azufres no solubles en agua. Algunos de sus compuestos se consideran diamantes.

Catión	Reactivo General	Reactivo específico	Forma Física en que se presenta	Color con el que se identifica	Forma en que se presenta
Ba^{+2}	HCl diluido + agua + sulfato de amonio	Acido sulfúrico + agua	Precipitado	Blanco cristalino	Sulfato de bario ($BaSO_4$)

