



Cromo

Descripción

El cromo es un elemento químico de número atómico $Z=24$ que se encuentra en el grupo 6 de la tabla periódica de los elementos. Su nombre "cromo" (derivado del griego *chroma*, "color") se debe a los distintos colores que presentan sus compuestos.

El método de obtención usual del cromo es de la siguiente forma, en primer lugar se procede al calentamiento del mineral conjuntamente con la adición de carbonato cálcico y carbonato sódico en presencia de aire. El cromo se oxida a su forma hexavalente.

Posteriormente, mediante la reacción con ácido sulfúrico se transforma el cromato en óxido. Una vez obtenido el óxido se reduce a Cromo metal mediante un proceso aluminotérmico.

El Cromo elemental no se encuentra en la naturaleza. Su mineral más importante por su abundancia es la cromita.

Propiedades

Propiedades		Propiedades electrónicas	
Nombre	Cromo	Valencia	2, 3, 6
Número atómico	24	Electronegatividad	1,6
Símbolo	Cr	Radio Covalente	1,27
Peso Atómico	51,996	Radio Iónico	0,69
Densidad (g/ml)	7,19	Radio Atómico	1,27
Punto de Ebullición °C	2665	Estructura atómica	[Ar]3d ⁵ 4s ¹
Punto de Fusión °C	1875	Potencial de ionización (eV)	6,8

El cromo es de color blanco plateado, duro y quebradizo. Sin embargo, es relativamente suave y dúctil cuando está muy puro. Sus principales usos son la fabricación de aleaciones anticorrosivas, como el acero inoxidable, de gran dureza y resistentes al calor y como recubrimiento para galvanizados.

El cromo metal no está clasificado como sustancia peligrosa por la UE ni considerado como mercancía peligrosa para su transporte.

Usos

- Fabricación de aceros inoxidables y otras aleaciones anti corrosión.
- Recubrimientos por cromado.
- Colorantes.
- Catalizadores.

COMETAL, S.A.

- C/José Lázaro Galdiano 4
- 28036 Madrid (Spain)
- Ph: +34 91 4585980
- Fax: +34 91 4585987

- cometal@cometalsa.com
- www.cometalsa.com
- VAT Nr ESA28117026

