



# Circonio

	Símbolo	Peso atómico	Estructura cristalina	Propiedades ácido-base
Número atómico	<b>40</b>	<b>91.22</b>		Electronegatividad de Pauling
Radio covalente A	<b>1.45</b>			Valencia
Radio atómico A	<b>2.16</b>		<b>1.33</b>	Calor vaporización kJ/mol
Volumen atómico cm <sup>3</sup> /mol	<b>14.1</b>		<b>58.20</b>	Calor de fusión kJ/mol
Potencial de primera ionización, V	<b>6.84</b>	<b>Zr</b>	<b>16.90</b>	Conductividad eléctrica 10 <sup>8</sup> Ω <sup>-1</sup> cm <sup>-1</sup>
Capacidad específica de calor Jg K	<b>0.27</b>	[Kr] 4d <sup>4</sup> 5s <sup>2</sup>	<b>0.0236</b>	Conductividad térmica W cm <sup>-1</sup> K <sup>-1</sup>
		<b>Circonio</b>	<b>0.227</b>	Configuración electrónica
		Nombre		

# PRECIO

---



- 360 \$ por tonelada.



# ¿Para que se utiliza?

---

Se usa en la fabricación de acero, porcelana, ciertas aleaciones ferrosas y refractores.

También en los tubos de vacío para eliminar rastros de gases.

También como abrasivos.

Se usa en los cambiante de calor, válvulas, fabricación de filamentos para flashes, etc.

También en la creación de coronas para la boca.



## ¿Es contaminante?

---

Tiene baja toxicidad sistémica. Es improbable que el circonio presente peligro para el medio ambiente.

## ¿Es reciclable?

Sí