



Rutenio

	Símbolo	Peso atómico	Estructura cristalina	Propiedades ácido-base
Número atómico	44	101.07		
Radio covalente A	1.25		2.2	Electronegatividad de Pauling
Radio atómico A	1.89	2.3, 4, 6, 8	595.0	Valencia
Volumen atómico cm ³ /mol	8.3	Ru	34.0	Calor vaporización kJ/mol
Potencial de primera ionización, V	7.37	[Kr]4d⁷5s¹	0.137	Calor de fusión kJ/mol
Capacidad específica de calor Jg K	0.238	Rutenio	1.17	Conductividad eléctrica 10 ⁸ Ω ⁻¹ cm ⁻¹
		Nombre	Configuración electrónica	Conductividad térmica W cm ⁻¹ K ⁻¹



PRECIO

1500 \$ cada onza





¿Para que se utiliza?

Se comporta como un excelente catalizador, y es usado en reacciones en donde están presentes la hidrogenación, oxidación, isomerización y reformación. Se utiliza como endurecedor para el paladio y el platino. La formación de aleaciones de rutenio en grandes cantidades con otros metales, se usan para aplicaciones en las cuales se necesita resistencia al agua, fabricación de contactos eléctricos y por su resistencia a la corrosión extrema, en la fabricación de pivotes de instrumentos y estilográficas.



¿Es contaminante?

No es contaminante

Hasta ahora no han sido documentados efectos negativos de este elemento químico sobre el medio ambiente.

Todos los compuestos del rutenio son considerados como altamente tóxicos y carcinógenos.

¿Es reciclable?

No