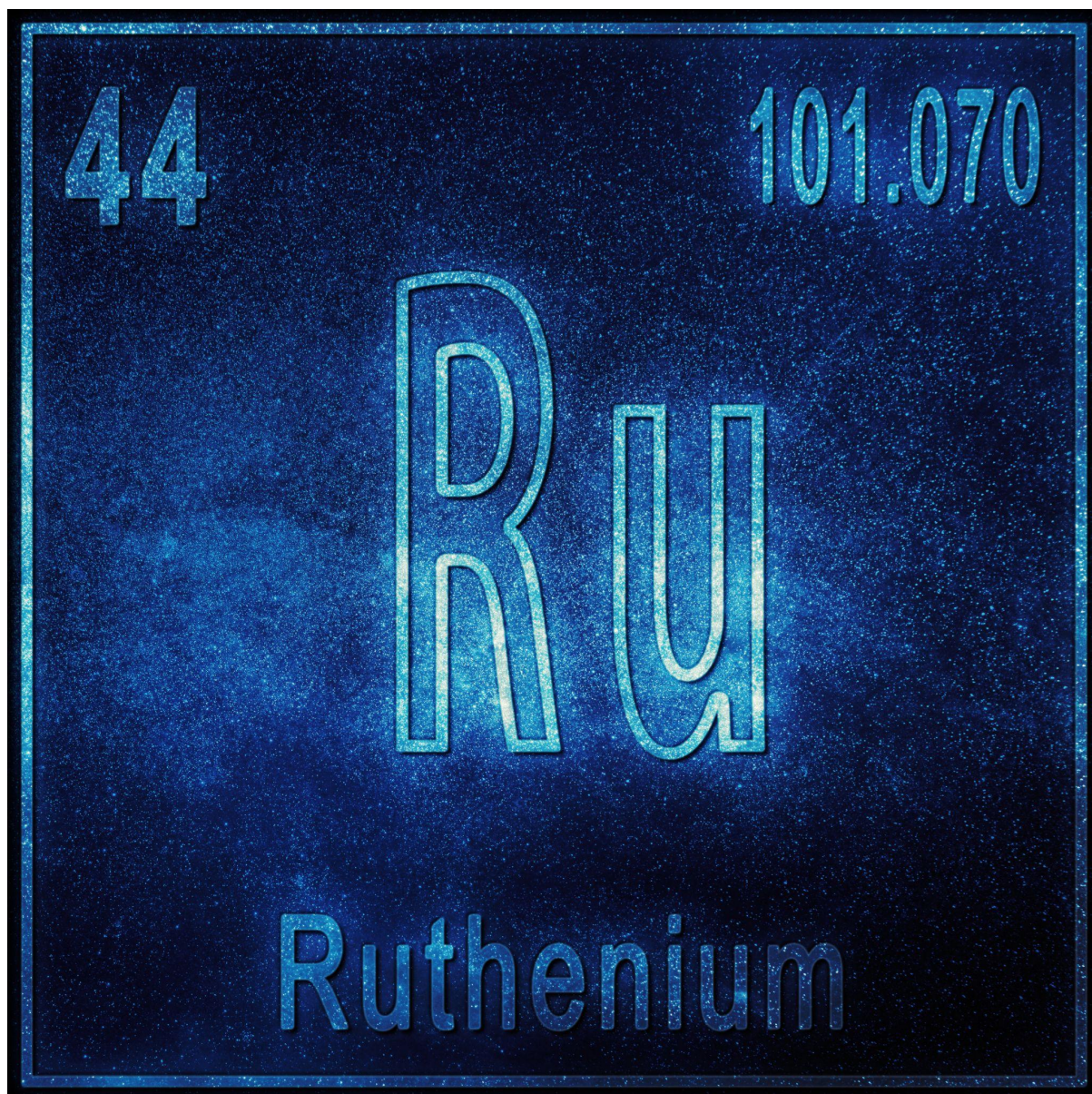


Rutenio (Ru)

Daniel López Guimaraes - 4º ESO B



Índice

- Datos técnicos
- Aplicaciones
- Bibliografía y webgrafía

Datos técnicos

Número atómico: 44

Masa atómica: 101,07 g/mol

Estado de agregación: sólido

Densidad: 12.370 kg/m³

Punto de fusión: 2.607 K

Punto de ebullición: 4.423 K

Aplicaciones

- Gracias a su efectividad para endurecer el paladio y el platino, se emplea en las aleaciones de estos metales.
- Es un elemento que puede aumentar la resistencia a la corrosión. Un 0,1% la mejora en unas cien veces.
- Se puede utilizar como catalizador en distintos procesos. El sulfuro de hidrógeno se puede descomponer por la luz utilizando óxido de rutenio.

Bibliografía y webgrafía

- Imagen de portada de [Allexandar en Freepik](#)
- <https://www.lenntech.es/periodica/elementos/ru.htm>
- <https://www.quimica.es/enciclopedia/Rutenio.html>
- Editorial Edebé - 4º ESO Física y Química - Bloque I: Química