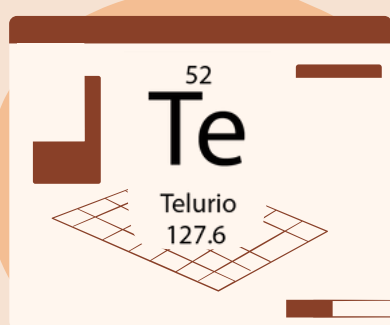
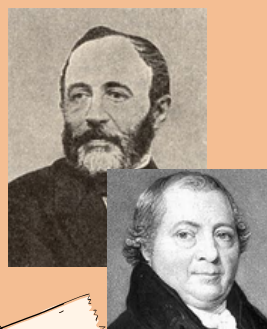


# TELURIO



Mayra Elisa Chan Cedillo 403

## HISTORIA



Fue descubierto en 1782 en las minas de oro de Nagyág, Transilvania, por Franz Joseph Müller von Reichenstein. Lo descubrió cuando analizaba una veta de azulina dorada, de la cual extrajo un material que creía que era antimonio ya que tenían un aspecto similar, pero la investigación preliminar no mostró que lo fuera.

En el año 1796, envió una muestra del elemento a Martin Klaproth en Berlín, quien al fin confirmó los hallazgos. Decidió darle el nombre de Telurio, en honor a la Tierra.

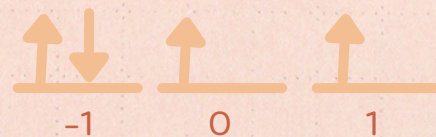
## CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

1s<sup>2</sup>, 2s<sup>2</sup>, 2p<sup>6</sup>, 3s<sup>2</sup>, 3p<sup>6</sup>, 4s<sup>2</sup>, 3d<sup>10</sup>, 4p<sup>6</sup>, 5s<sup>2</sup>, 4d<sup>10</sup>, 5p<sup>4</sup>.

## NÚMEROS CUÁNTICOS

$n=5, l=1, m=-1, s=-1/2$

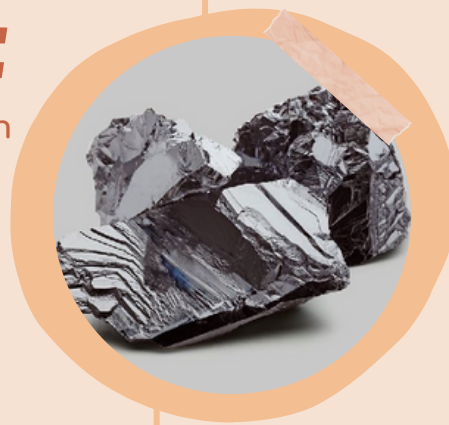
## DÍAGRAMA DE ENERGÍA



Protones (P)	Electrones (e-)	Neutrones (N)	Número atómico (Z)	Número masico (A)
52	52	76	52	128

## PROPIEDADES FÍSICAS:

- El Telurio es insoluble en agua, pero sí es soluble en Ácido Nítrico.
- Es un sólido cristalino blanco plateado.
- Su punto de fusión es de 452°C.
- Su punto de ebullición es de 990°C.
- Tiene una Conductividad eléctrica de 200 S/m.
- Cuenta con un calor específico de 202 J/(K·kg).



## PROPIEDADES QUÍMICAS:

- Sus propiedades químicas son similares a las del azufre.
- Este reacciona vigorosamente con el flúor y el cloro y con el oxígeno forma TeO<sub>2</sub>.
- No reacciona con gases hidrogenados bajo ninguna condición.
- Reacciona con halógenos a temperatura ambiente.



## USOS

- Como elemento aleante en el acero para mejorar el mecanizado.
- En el cobre para enriquecer la maquinabilidad.
- En el plomo para mejorar la resistencia a la vibración y en la fabricación de las celdas fotovoltaicas.
- En la industria química es un pigmento para producir colores en el vidrio y la cerámica.



### FUENTES CONSULTADAS:

- <https://www.laprovincia.es/canarias/2017/05/30/teluro-9694532.html>
- <https://www.revistac2.com/teluro/>
- <https://revistas.pucp.edu.pe/index.php/quimica/article/view/21440>
- [http://www.saber.ula.ve/bitstream/handle/123456789/16751/elementos\\_quimicos.pdf?sequence=1&i sAllowed=y](http://www.saber.ula.ve/bitstream/handle/123456789/16751/elementos_quimicos.pdf?sequence=1&i sAllowed=y)
- <http://tesis.uson.mx/digital/tesis/docs/3134/Capitulo2.pdf>