

52

Te

Tellurium

127.6

Key Properties

Atomic Mass	127.6
Category	Metalloids
State at 20°C	solid
Melting Point	449.51°C
Boiling Point	988°C
Density	6.24
Electron Config	[Kr] 4d105s25p4
Electronegativity	2.1
Year Discovered	1782
Discovered By	Franz-Joseph Müller von Reichenstein

Did You Know?

- பூமிக்கான லத்தீன் வார்த்தையான 'டெல்லஸ்' என்பதன் பெயரால் இது பெயரிடப்பட்டது.
- சிறிய அளவிலான டெல்லூரியத்திற்கு (0.01 mg/m³) வெளிப்படும் மனிதர்கள் 'டெல்லூரியம் மூச்சு' எனப்படும் ஒரு நிலையை உருவாக்குகிறார்கள், இது அவர்களின் சுவாசத்திற்கு வலுவான, நிலையான பூண்டு போன்ற வாசனையை அளிக்கிறது.
- எஃகு மற்றும் தாமிரத்துடன் சேர்க்கப்படும் போது, அது உலோகங்களை இயந்திரத்திற்கு எளிதாக்குகிறது.
- டெல்லூரியம் பூமியின் மேலோட்டத்தில் உள்ள அரிதான நிலையான திடமான கூறுகளில் ஒன்றாகும், இது பிளாட்டினத்தை விட அரிதானது.
- காட்மியம் டெல்லூரைடு (CdTe) மிகவும் திறமையான மெல்லிய-பட சூரிய மின்கலங்களை உருவாக்க பயன்படுகிறது.

APPEARANCE

டெல்லூரியம் ஒரு உடையக்கூடிய, வெள்ளி-வெள்ளை உலோகம்.

SUPERHERO PERSONA

"பூண்டு-மூச்சு, ஒரு நீடித்த, பூண்டு போன்ற தோற்றத்தை விட்டுச்செல்லும் பூமியில் இருந்து ஒரு அரிய ஹீரோ."

EVERYDAY CONNECTION

சில சூரிய மின்கலங்களில் டெல்லூரியம் ஒரு அங்கமாக காணப்படுகிறது.

POP CULTURE

அன்னிய உலகங்களின் விசித்திரமான புவியியலை விவரிக்க டெல்லூரியம் பெரும்பாலும் அறிவியல் புனைகதைகளில் தோன்றும்.

டெல்லூரியம்: அரிய அரை-உலோகம்

டெல்லூரியம் என்பது ஒரு உடையக்கூடிய, வெள்ளி-சாம்பல் நிற அரை-உலோகம், இது பொதுவாக ஒரு தூளாகக் காணப்படுகிறது. இது பூமியின் மேலோட்டத்தில் மிகவும் அரிதானது, மேலும் அதன் பெயர் லத்தீன் டெல்லஸிலிருந்து வந்தது, அதாவது "பூமி". சந்திரனின் பெயரிடப்பட்ட செலினியத்திற்குப் பிறகு இது விரைவில் கண்டுபிடிக்கப்பட்டது - எனவே ஒன்றாக, அவை பூமியையும் சந்திரனையும் குறிக்கின்றன! 🌍🌕

டெல்லூரியம் ஏன் பயனுள்ளதாக இருக்கிறது?

டெல்லூரியம் மற்ற பொருட்களின் பண்புகளை மேம்படுத்துகிறது மற்றும் நவீன தொழில்நுட்பத்தில் முக்கியமானது:

கலவைகள்:

செம்பு மற்றும் எஃகு ஆகியவற்றை இயந்திரமயமாக்குவதை எளிதாக்குவதற்கு (வெட்டி வடிவமைத்தல்) சேர்க்கப்படுகிறது.

ஈயத்துடன் கலந்து, அமிலத்திற்கு கடினத்தன்மை மற்றும் எதிர்ப்பை அதிகரிக்கிறது, இது வலுவாகவும் நீடித்ததாகவும் ஆக்குகிறது.

தொழில்நுட்பம்: மீண்டும் எழுதக்கூடிய சிபிகள் மற்றும் டிவிடிகள், சூரிய மின்கலங்கள் மற்றும் வெள்ளி அல்லது தங்கத்துடன் இணைக்கும்போது குறைக்கடத்தியாகவும் பயன்படுத்தப்படுகிறது. இது எண்ணெய் சுத்திகரிப்புக்கு ஒரு வினையூக்கியாகவும் செயல்படுகிறது.

கண்ணாடி மற்றும் மட்பாண்டங்கள்: கண்ணாடி மற்றும் மட்பாண்டங்களை சாயமிட டெல்லூரியம் கலவைகள் பயன்படுத்தப்படுகின்றன.

உயிரியல் பங்கு

டெல்லூரியத்திற்கு உயிரியல் பங்கு இல்லை மற்றும் அதிக நச்சுத்தன்மை கொண்டது. சிறிய அளவு கூட உடல்நலப் பிரச்சினைகளை ஏற்படுத்தும். வெளிப்பாட்டின் ஒரு விசித்திரமான விளைவு "டெல்லூரியம் சுவாசம்" - உடல் தனிமத்தை செயலாக்குவதால் சுவாசத்தில் ஏற்படும் வலுவான பூண்டு போன்ற வாசனை.

இயற்கை மிகுதி

டெல்லூரியம் பூமியின் மேலோட்டத்தில் உள்ள அரிதான தனிமங்களில் ஒன்றாகும். இது பொதுவாக தாதுக்களில் டெல்லூரைடுகளாகக் காணப்படுகிறது மற்றும் வணிக ரீதியாக செம்பு சுத்திகரிப்பின் துணைப் பொருளாகப் பெறப்படுகிறது.

டெல்லூரியம் கண்டுபிடிப்பின் வரலாறு

1783 - முதல் கண்டுபிடிப்பு: ருமேனிய வேதியியலாளர் ஃபிரான்ஸ் ஜோசப் முல்லர் வான் ரீச்சென்ஸ்டீன் ஆன்டிமனி அல்லது பிஸ்மத் இருப்பதாகக் கருதிய ஒரு தாதுவை ஆய்வு செய்தார். மூன்று ஆண்டுகள் கவனமாக சோதனை செய்த பிறகு, அது ஒரு புதிய தனிமம் என்பதை உணர்ந்தார்.

1798 - அதிகாரப்பூர்வ பெயரிடுதல்: அவர் ஜெர்மன் வேதியியலாளர் மார்ட்டின் கிளாப்ரோத்துக்கு ஒரு மாதிரியை அனுப்பினார், அவர் கண்டுபிடிப்பை உறுதிப்படுத்தி, உறுப்புக்கு பூமியின் பெயரால் டெல்லூரியம் என்று பெயரிட்டார்.

thepredictable.in