



Key Properties

Atomic Mass	87.62
Category	Alkaline Earth Metals
State at 20°C	solid
Melting Point	777°C
Boiling Point	1377°C
Density	2.64
Electron Config	[Kr] 5s2
Electronegativity	0.95
Year Discovered	1790
Discovered By	Adair Crawford

Did You Know?

- 1 வானவேடிக்கைகள், எரிப்புகள் மற்றும் அவசரகால சமிக்ஞைகளின் புத்திசாலித்தனமான, தீவிரமான சிவப்பு நிறம் ஸ்ட்ரோண்டியம் கலவைகளை எரிப்பதன் மூலம் உருவாக்கப்படுகிறது.
- 2 கதிரியக்க ஐசோடோப்பு ஸ்ட்ரோண்டியம் -90 அணுக்கரு வீழ்ச்சியின் ஒரு ஆபத்தான கூறு ஆகும், ஏனெனில் உடல் அதை எலும்புகளில் உறிஞ்சி, கால்சியம் என்று தவறாக நினைக்கிறது.
- 3 ஸ்காட்லாந்தில் உள்ள ஸ்ட்ரோண்டியன் என்ற கிராமத்தில் இருந்து வெட்டியெடுக்கப்பட்ட கனிமங்களில் ஸ்ட்ரோண்டியம் கண்டுபிடிக்கப்பட்டது, அதனால்தான் அந்த உறுப்புக்கு அதன் பெயர் வந்தது.
- 4 சில \
- 5 உணர்திறன் வாய்ந்த பற்களுக்கான சில வகையான பற்பசைகளில் டென்டினில் உள்ள சிறிய குழாய்களைத் தடுக்க உதவும் ஸ்ட்ரோண்டியம் குளோரைடு உள்ளது.

APPEARANCE

ஸ்ட்ரோண்டியம் ஒரு மென்மையான, வெள்ளி-மஞ்சள், எதிர்வினை உலோகம்.

SUPERHERO PERSONA

"சிவப்பு ராக்கெட், இரவு வானத்தை ஒரு அற்புதமான சிவப்பு கண்ணை கூசும் ஹீரோ."

EVERYDAY CONNECTION

ஸ்ட்ரோண்டியம் வானவேடிக்கை மற்றும் அவசர எரிப்புகளில் பிரகாசமான சிவப்பு நிறத்தில் காணப்படுகிறது.

POP CULTURE

ஸ்ட்ரோண்டியம்-90 என்பது அணுக்கரு வீழ்ச்சியின் ஒரு அங்கமாக பிந்தைய அபோகாலிப்டிக் புனைகதைகளில் இடம்பெறும் ஒரு பெரிய கதிரியக்க ஐசோடோப்பு ஆகும்.

ஸ்ட்ரோண்டியம்: உமிழும் சிவப்பு மற்றும் கதிரியக்க உலோகம்

ஸ்ட்ரோண்டியம் என்பது காற்று மற்றும் தண்ணீருடன் விரைவாக வினைபுரியும் ஒரு மென்மையான, வெள்ளி உலோகமாகும். இது பட்டாசுகள் மற்றும் எரிப்புகளில் பிரகாசமான சிவப்பு நிறத்தை உருவாக்குவதற்கு மிகவும் பிரபலமானது.

ஸ்ட்ரோண்டியம் ஏன் பயனுள்ளதாக இருக்கிறது?

ஸ்ட்ரோண்டியத்தின் பயன்பாடுகள் திகைப்பூட்டும் காட்சிகள் முதல் உயர் தொழில்நுட்ப பயன்பாடுகள் வரை உள்ளன:

பைரோடெக்னிக்ஸ்: ஸ்ட்ரோண்டியம் உப்புகள் பட்டாசுகள் மற்றும் எரிப்பு பிரகாசமான கருஞ்சிவப்பு சிவப்பு நிறத்தை எரிக்க காரணம்.

இருட்டில் ஒளிரும் பொருட்கள்: நவீன இருட்டில் ஒளிரும் வண்ணப்பூச்சுகள் மற்றும் பொம்மைகள் பெரும்பாலும் ஸ்ட்ரோண்டியம் அலுமினேட்டைப் பயன்படுத்துகின்றன, இது ஒளியை உறிஞ்சி மணிக்கணக்கில் ஒளிரும்.

மின்னணுவியல் மற்றும் உலோகக்கலவைகள்: ஸ்ட்ரோண்டியம் ஃபெரைட் காந்தங்களை தயாரிப்பதிலும், துத்தநாகத்தை சுத்திகரிப்பதிலும், உணர்திறன் வாய்ந்த பற்களுக்கான பற்பசையிலும் கூட (ஸ்ட்ரோண்டியம் குளோரைடு ஹெக்ஸாஹைட்ரேட்டைப் பயன்படுத்தி) பயன்படுத்தப்படுகிறது.

கதிரியக்க பயன்பாடுகள்: அணு உலைகளின் துணைப் பொருளான ஐசோடோப்பு ஸ்ட்ரோண்டியம்-90, ஒரு வலுவான பீட்டா உமிழ்ப்பான் ஆகும். இது தொலைதூர வழிசெலுத்தல் மிதவைகள், வானிலை நிலையங்கள் மற்றும் விண்வெளி வாகனங்களை சிறிய அணுசக்தி பேட்டரிகள் மூலம் இயக்க பயன்படுகிறது. இது தடிமன் அளவிடுவதிலும் நிலையான கட்டணங்களை அகற்றுவதிலும் பயன்படுத்தப்படுகிறது.

உயிரியல் பங்கு & இயற்கை மிகுதி

ஸ்ட்ரோண்டியம் மனிதர்களில் எந்த உயிரியல் பங்கையும் கொண்டிருக்கவில்லை மற்றும் பொதுவாக நச்சுத்தன்மையற்றது. இருப்பினும், இது கால்சியம் போல செயல்படுவதால், உடல் அதை எலும்புகள் மற்றும் பற்களில் உறிஞ்ச முடியும். இது அணுசக்தி வீழ்ச்சியிலிருந்து வரும் கதிரியக்க ஸ்ட்ரோண்டியம்-90 ஐ மிகவும் ஆபத்தானதாக ஆக்குகிறது, ஏனெனில் இது எலும்புகளில் உருவாகி புற்றுநோயின் அபாயத்தை அதிகரிக்கும்.

ஸ்ட்ரோண்டியம் முக்கியமாக செலஸ்டைட் மற்றும் ஸ்ட்ரோண்டியனைட் தாதுக்களில் காணப்படுகிறது, சீனா முன்னணி உற்பத்தியாளராக உள்ளது. உருகிய ஸ்ட்ரோண்டியம் குளோரைடை மின்னாற்பகுப்பதன் மூலம் தூய ஸ்ட்ரோண்டியம் உலோகம் பெறப்படுகிறது.

கண்டுபிடிப்பின் வரலாறு

1791 - அடையாளம் காணல்: ஸ்காட்லாந்தின் ஸ்ட்ரோண்டியனில் உள்ள ஒரு ஈயச் சுரங்கத்திலிருந்து ஒரு கனிமத்தை ஸ்ட்ரோண்டியா என்று பெயரிட்ட ஸ்காட்டிஷ் மருத்துவர் அடேர் க்ராஃபோர்ட், பின்னர், தாமஸ் சார்லஸ் ஹோப் இது ஒரு புதிய உறுப்பு என்பதை நிரூபித்தார் மற்றும் தீப்பிழம்புகளை சிவப்பு நிறமாக மாற்றும் திறனைக் குறிப்பிட்டார்.

1808 - தனிமைப்படுத்தல்: சோடியம் மற்றும் பொட்டாசியத்தை தனிமைப்படுத்த அவர் பயன்படுத்திய அதே முறையான மின்னாற்பகுப்பைப் பயன்படுத்தி சர் ஹம்ப்ரி டேவி முதன்முதலில் தூய உலோகத்தை தனிமைப்படுத்தினார்.

thepredictable.in