

37

Rb

Rubidium

85.468

Key Properties

Atomic Mass	85.468
Category	Alkali Metals
State at 20°C	solid
Melting Point	39.30°C
Boiling Point	688°C
Density	1.532
Electron Config	[Kr] 5s1
Electronegativity	0.82
Year Discovered	1861
Discovered By	Robert Bunsen & Gustav Kirchhoff

Did You Know?

- இது ராபர்ட் பன்சென் மற்றும் குஸ்டாவ் கிரீச்சோஃப் ஆகியோரால் ஸ்பெக்ட்ரோஸ்கோபியைப் பயன்படுத்தி கண்டுபிடிக்கப்பட்டது, அவர்கள் கனிம மாதிரியின் நிறமாலையில் ஒரு தனித்துவமான ஆழமான சிவப்பு கோடுகளைக் கவனித்தனர். 'அடர் சிவப்பு' என்பதன் பெயர் லத்தீன் 'ரூபிடஸ்' என்பதிலிருந்து வந்தது.
- உலகின் மிகத் துல்லியமான அணுக் கடிகாரங்களில் ரூபிட்யம் பயன்படுத்தப்படுகிறது.
- இது மிகவும் வினைத்திறன் கொண்டது, அது காற்றில் தன்னிச்சையாக எரியக்கூடியது மற்றும் தண்ணீருடன் வன்முறையாக வினைபுரியும்.
- இது 39.3 °C (102.7 °F) மிகக் குறைந்த வெப்பநிலையில் உருகும், அதாவது மிகவும் வெப்பமான கோடை நாளில் இது திரவமாக இருக்கும்.
- மனித உடல் ரூபிட்யம் அயனிகளை பொட்டாசியம் அயனிகளாக கருதுகிறது, எனவே உட்கொண்டால் அது உடலில் பரவலாக விநியோகிக்கப்படும்.

APPEARANCE

ரூபிட்யம் ஒரு மென்மையான, வெள்ளி-வெள்ளை, அதிக எதிர்வினை கொண்ட உலோகம்.

SUPERHERO PERSONA

"டைம்ஃபர், அணு துல்லியத்துடன் நேரத்தை அளவிடும் ஹீரோ."

EVERYDAY CONNECTION

சில பட்டாசுகளில் ரூபிட்யம் ஊதா நிறத்தில் காணப்படுகிறது.

POP CULTURE

ரூபிட்யம் என்பது அணுக் கடிகாரங்களின் ஒரு அங்கமாகும், இது ஜிபிஎஸ் செயற்கைக்கோள்களில் துல்லியமான நேரத்தைக் கண்க்கிடுவதற்கான அடிப்படையாகும்.

ரூபிட்யம்: சிவப்பு-கோடு கொண்ட தனிமம்

ரூபிட்யம் என்பது மிகவும் வினைத்திறன் கொண்ட ஒரு மென்மையான, வெள்ளி-வெள்ளை உலோகமாகும் - இது காற்றில் பற்றவைக்கக்கூடியது மற்றும் தண்ணீரைத் தொடும்போது வெடிக்கும். அதன் பெயர் லத்தீன் வார்த்தையான ரூபிடஸிலிருந்து வந்தது, அதாவது "அடர் சிவப்பு", ஏனெனில் அதன் அணு நிறமாலையில் பிரகாசமான சிவப்பு கோடுகள் உள்ளன. அதன் நிலையற்ற தன்மை காரணமாக, ரூபிட்யம் பெரும்பாலும் ஆராய்ச்சியில் பயன்படுத்தப்படுகிறது, சில சிறப்பு பயன்பாடுகள் மட்டுமே உள்ளன.

ரூபிட்யம் ஏன் பயனுள்ளதாக இருக்கிறது?

அன்றாட வாழ்க்கையில் இது பொதுவானதாக இல்லாவிட்டாலும், ரூபிட்யத்தின் அசாதாரண பண்புகள் சில துறைகளில் அதை பயனுள்ளதாகக் குகின்றன:

ஃபோட்டோசெல்கள்: ரூபிட்யம் ஒளியால் எளிதில் அயனியாக்கம் செய்யப்படுகிறது, இது ஒளிமின்னழுத்த செல்களில் பயனுள்ளதாக அமைகிறது.

கண்ணாடி தயாரித்தல் & மின்னணுவியல்: இது சிறப்பு கண்ணாடி வகைகளிலும் வெற்றிடக் குழாய்களிலிருந்து சிறிய அளவிலான ஆக்ஸிஜனை அகற்றவும் பயன்படுத்தப்படுகிறது.

பட்டாசுகள்: ரூபிட்யம் நைட்ரேட் பட்டாசுகளுக்கு ஒரு தனித்துவமான ஊதா நிறத்தை சேர்க்கலாம்.

மருத்துவ ஆராய்ச்சி: கதிரியக்க ரூபிட்யம் உடலில் பொட்டாசியம் போல செயல்படுகிறது. கட்டிகள் ஆரோக்கியமான திசுக்களை விட வித்தியாசமாக ரூபிட்யத்தை உறிஞ்சுவதால், மூளைக் கட்டிகளைக் கண்டறிய இது பயன்படுத்தப்படுகிறது.

உயிரியல் பங்கு & இயற்கை மிகுதி

ரூபிட்யம் எந்த அத்தியாவசிய உயிரியல் பங்கையும் கொண்டிருக்கவில்லை மற்றும் பொதுவாக நச்சுத்தன்மையற்றது. இருப்பினும், இது வேதியியல் ரீதியாக பொட்டாசியத்தை ஒத்திருப்பதால், மனித உடல் இயற்கையாகவே உணவில் இருந்து அரை கிராம் ரூபிட்யத்தை உறிஞ்சுகிறது.

ரூபிட்யம் இயற்கையில் ஒருபோதும் தாய்மையாகக் காணப்படவில்லை. அதற்கு பதிலாக, இது லெபிடோலைட் மற்றும் பொலுசைட் போன்ற கனிமங்களில் காணப்படுகிறது. வணிக ரீதியாக, இது தாதுக்கள் மற்றும் உப்புநீரில் இருந்து லித்தியம் மற்றும் பொட்டாசியம் பிரித்தெடுப்பதன் துணைப் பொருளாக மீட்டெடுக்கப்படுகிறது.

கண்டுபிடிப்பின் வரலாறு

1861: ஜெர்மன் வேதியியலாளர்கள் ராபர்ட் பன்சென் மற்றும் குஸ்டாவ் கிரீச்சோஃப் ஆகியோர் ஹைடெல்பெர்க் பல்கலைக்கழகத்தில் ரூபிட்யத்தைக் கண்டுபிடித்தனர், இது அந்த நேரத்தில் ஒரு புதிய கண்டுபிடிப்பு. கனிமத்தின் நிறமாலையில் இதற்கு முன்பு பார்த்திராத இரண்டு புத்திசாலித்தனமான ரூபி-சிவப்பு கோடுகளை அவர்கள் கவனித்தனர் - ஒரு புதிய தனிமத்தின் தெளிவான சான்று.

thepredictable.in