



Key Properties

Atomic Mass	207.2
Category	Post-Transition Metals
State at 20°C	solid
Melting Point	327.462°C
Boiling Point	1749°C
Density	11.34
Electron Config	[Xe] 4f145d106s26p2
Electronegativity	2.33
Year Discovered	Ancient
Discovered By	Unknown

Did You Know?

- அதன் இரசாயன சின்னமான பிபி, அதன் லத்தீன் பெயரான 'பிளம்பம்' என்பதிலிருந்து வந்தது, இது 'பிளம்பிங்' மற்றும் 'பிளம்பர்' ஆகிய வார்த்தைகளின் மூலமும் ஆகும்.
- பண்டைய ரோமானியர்கள் தண்ணீர் குழாய்களை தயாரிப்பதற்கு ஈயத்தை அதிக அளவில் பயன்படுத்தினர், இது பரவலான நாள்பட்ட ஈய நச்சுத்தன்மைக்கு வழிவகுத்தது மற்றும் ரோமானிய பேரரசின் வீழ்ச்சிக்கு பங்களித்திருக்கலாம் என்று வரலாற்றாசிரியர்கள் நம்புகின்றனர்.
- ஈயம் மிகவும் அடர்த்தியானது, இது மருத்துவமனைகள் மற்றும் அணுசக்தி நிலையங்களில் கதிர்வீச்சுக்கு (எக்ஸ்-கதிர்கள் போன்றவை) எதிராக ஒரு சிறந்த கவசமாக அமைகிறது.
- பல நூற்றாண்டுகளாக, வர்ணங்கள் மற்றும் பெட்ரோலில் ஈயம் ஒரு முக்கிய மூலப்பொருளாக இருந்தது, ஆனால் அதன் அதிக நச்சுத்தன்மையின் காரணமாக பெரும்பாலான நாடுகளில் இது படிப்படியாக நீக்கப்பட்டது.
- ஈயம் ஒரு சக்திவாய்ந்த நியூரோடாக்சின் ஆகும், இது குழந்தைகளுக்கு குறிப்பாக தீங்கு விளைவிக்கும், இது வளர்ச்சி தாமதங்கள் மற்றும் கற்றல் குறைபாடுகளை ஏற்படுத்துகிறது.

APPEARANCE

ஈயம் ஒரு கனமான, மென்மையான, நீல-சாம்பல் உலோகமாகும்.

SUPERHERO PERSONA

"ஹெலி ஹீல்ட், கொடிய கதிர்வீச்சிலிருந்து பாதுகாக்கும் ஆனால் நச்சு இருண்ட பக்கத்தைக் கொண்ட ஒரு அடர்த்தியான ஹீரோ."

EVERYDAY CONNECTION

உங்கள் காரை ஸ்டார்ட் செய்யும் லெட்-ஆசிட் பேட்டரியில் லீட் உள்ளது.

POP CULTURE

ஈயம் பிரபலமாக எக்ஸ்-கதிர்களுக்கு ஒளிபுகாது - சூப்பர்மேன் அதன் மூலம் பார்க்க முடியாது.

ஈயம்: மென்மையான, பல்துறை மற்றும் நச்சு உலோகம்

ஈயம் என்பது மென்மையான, அடர்த்தியான, வெள்ளி-சாம்பல் நிற உலோகமாகும், இதை எளிதில் தாள்களாக வடிவமைக்க முடியும். இது அரிப்பை எதிர்க்கிறது, அதனால்தான் இது பல நூற்றாண்டுகளாக குழாய்கள், வண்ணப்பூச்சுகள் மற்றும் அன்றாடப் பொருட்களில் பயன்படுத்தப்பட்டது. ஆனால் ஈயம் மிகவும் நச்சுத்தன்மை வாய்ந்தது, குறிப்பாக குழந்தைகளுக்கு, எனவே அதன் பாரம்பரிய பயன்பாடுகள் பல தடைசெய்யப்பட்டுள்ளன.

ஈயம் ஏன் இன்னும் பயன்படுத்தப்படுகிறது?

அதன் பயன்பாடு கட்டுப்படுத்தப்பட்டிருந்தாலும், ஈயத்தின் சிறப்பு பண்புகள் சில பகுதிகளில் அதை மதிப்புமிக்கதாக ஆக்குகின்றன:

பேட்டரிகள்: ஈயம்-அமில பேட்டரிகளில் ஈயம் முக்கிய மூலப்பொருளாகும், இது காரர்கள், காப்பு சக்தி அமைப்புகள் மற்றும் தொலைத்தொடர்புகளில் இன்னும் பொதுவானது, ஏனெனில் அவை மலிவானவை, நம்பகமானவை மற்றும் வலுவான மின்னோட்டத்தை வழங்குகின்றன.

கதிர்வீச்சு பாதுகாப்பு: இது மிகவும் அடர்த்தியானது என்பதால், ஈயம் கதிர்வீச்சைத் தடுக்கிறது. இது எக்ஸ்-ரே ஏப்ரான்கள், மருத்துவ இமேஜிங் இயந்திரங்கள் மற்றும் அணுசக்தி வசதிகளில் பயன்படுத்தப்படுகிறது.

வெடிமருந்துகள் மற்றும் எடைகள்: ஈயம் தோட்டாக்கள், ஷாட்கள் துகள்கள் மற்றும் மீன்பிடி மூழ்கிகளுக்கு ஏற்றது, ஏனெனில் இது கனமானது மற்றும் வடிவமைக்க எளிதானது.

கலவைகள் & கட்டிடக்கலை: ஈயம் சாலிடர்கள், பியூட்டர், கூரை மற்றும் கறை படிந்த கண்ணாடி ஜன்னல்களில் காணப்படுகிறது, அங்கு அதன் நீடித்து உழைக்கும் தன்மை மற்றும் நெகிழ்வுத்தன்மை இன்னும் பயனுள்ளதாக இருக்கும்.

உயிரியல் பங்கு & இயற்கை மிகுதி

ஈயத்திற்கு உயிரினங்களில் எந்தப் பங்கும் இல்லை. உண்மையில், இது ஒரு நியூரோடாக்சின் - இது உடலில் உருவாகிறது மற்றும் மூளைக்கு சேதத்தை ஏற்படுத்தும், குறிப்பாக குழந்தைகளில்.

முக்கிய ஈய தாது கலீனா (PbS). இன்று, உலகின் ஈய விநியோகத்தில் பெரும்பகுதி மறுசுழற்சி செய்யப்படுகிறது - இங்கிலாந்தில் சுமார் 40% ஸ்கிராப் பேட்டரிகளிலிருந்து வருகிறது. கலீனாவை வறுத்து தூய ஈயம் பிரித்தெடுக்கப்படுகிறது, இது அசுத்தங்களை நீக்குகிறது மற்றும் உருகிய ஈயத்தை அச்சுகளில் ஊற்றலாம்.

வரலாற்றில் ஒரு பார்வை

ஈயம் 6,000 ஆண்டுகளுக்கும் மேலாக வெட்டியெடுக்கப்பட்டு பயன்படுத்தப்படுகிறது.

பண்டைய பயன்கள்: ரோமானியர்கள் தண்ணீர் குழாய்கள், நாணயங்கள் மற்றும் மேஜைப் பாத்திரங்களுக்கு ஈயத்தைப் பயன்படுத்தினர், அதே நேரத்தில் கிரேக்கர்கள் வெள்ளை ஈயத்தை உருவாக்கினர், இது 2,000 ஆண்டுகளுக்கும் மேலாக வண்ணப்பூச்சுகளில் பயன்படுத்தப்படும் நிறமியாகும்.

இடைக்காலம்: மட்பாண்டப் படிந்து உறைகள், அச்சிடும் வகை மற்றும் தோட்டாக்களில் ஈயம் தோன்றியது.

நவீன காலம்: 20 ஆம் நூற்றாண்டில், இயந்திர செயல்திறனை மேம்படுத்த பெட்ரோலில் ஈயம் சேர்க்கப்பட்டது. இருப்பினும், அதன் நச்சுத்தன்மை காரணமாக, ஈயம் கலந்த பெட்ரோல் உலகளவில் தடை செய்யப்பட்டுள்ளது.

thepredictable.in