இந்த கடைசி வகுப்பில் உள்ள அனைவருக்கும் காலை
வணக்கம் மற்றும் ஒரு தொகுதி கூறுகள் எலக்ட்ரானிக் கட்டமைப்புகளின் அம்சங்களைப் பற்றி இன்று விவாதிப்போம்.

இரண்டு வெவ்வேறு தொகுதி உறுப்புகளாக இருக்கும்
ஒன்று நான்கு f மற்றும் மற்றொன்று ஐந்து f ஆக பதினான்கு மேலும் பதினான்கு, ஏனெனில் எஃப் அல்லது உயிர்களின் அதிகபட்ச கொள்ளளவு பதினான்கு எலக்ட்ரான்கள் எனவே அவை ஒவ்வொன்றும்
இரண்டு எலக்ட்ரான்களை ஆக்கிரமித்து 7 முதல் 2 வரை உள்ளன.
அதாவது 14 எலக்ட்ரான்கள் கால
அட்டவணையில் 5 f மற்றும் 4a க்கு பொருந்தும், எனவே அடிப்படையில் இந்த கூறுகளை நாம் எவ்வாறு அடையாளம் காண முடியும் என்பது எங்கள்
நோக்கம் என்ன, ஏனெனில் வினைத்திறன் வடிவத்தை * * –
எதிர்வினைகளையும் ஆய்வு செய்ய எனது எங்கள் நோக்கம் என்னவென்பதே எங்கள் நோக்கம்.

இயற்கையில் மிகச் சிறப்பாகக் காணப்படும் சில எடுத்துக்காட்டுகள்
, தாதுக்கள் மற்றும் தாதுக்களில் இருந்து இந்தக் கூறுகள் அனைத்தையும் பெறும்போது தொடர்புடைய புவி வேதியியலின் அளவு இது மிக முக்கியமான பாடம் மற்றும்
மக்கள் வெவ்வேறு தாதுக்கள் மற்றும் அனைத்தையும் கையாளக்கூடிய ஒரு பெரிய பாடம்

——— அவற்றின் பண்புகளைப் பொறுத்து, இந்த
நான்கு f தனிமங்கள் மற்றும் அந்த நான்கு f தனிமங்கள் அவற்றின் ஆக்சிஜனேற்ற நிலை மற்றும் வினைத்திறன் அல்லது வேறு சில வகையான ac பயன்பாடுகளில் ஆர்வமாக உள்ளதா என்பதை முதலில் நாம் எப்படிக் கண்டுபிடிப்பது அல்லது கண்டுபிடிப்பது என்பதைப் பார்ப்போம், எனவே புவி வேதியியல் அடிப்படையில் கையாளப்படுகிறது
இயற்கையோடு இயற்கையானது இந்த அனைத்து கூறுகளையும் பெறுவதற்கான பொதுவான ஆதாரமாக இருப்பதால்,
இயற்கையில் சில சமயங்களில் பூமியின் மேலோட்டத்தில் துத்தநாகம் போன்ற இரும்பு போன்ற நிக்கல் போன்றவை மிகவும் பொதுவானவை அல்ல என்று
கூறுகிறோம், எனவே அவை அடிப்படையில் அரிதான பூமி கூறுகள் அல்லது உண்மையான பூமி ஆனால்
அவை கண்டுபிடிக்கும் போது அவை ஒன்றாக இணைந்தால் அவை இயற்கையில் ஒன்றாகக் காணப்படுகின்றன ஏன்
அவை அனைத்தும் அரிதான பூமியின் தனிமங்கள் என அழைக்கப்படுகின்றன எனவே இந்த இரண்டு குழுக்களையும் நாம் பார்த்தால்
——— * * * * கூறுகளையும் தனிமங்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன.
ஒன்று
லாந்தனத்தில் இருந்து தொடங்கும் லாந்தனாய்டுகள் மற்றும் மற்றொன்று ஆக்டினியத்திற்குப் பிறகு ஆக்டினாய்டுகள்
எனவே 5d இல் 3d மற்றும் 4d ஆகியவற்றைக் கையாளும் போது, அவற்றுடன் சம்பந்தப்பட்ட மற்ற சுற்றுப்பாதைகளும்
ஆற்றல் மிக்க வகையில் மிக அருகில் இருப்பதைக் கண்டோம்.
மூடவும்
எனவே இந்த ஐந்து f மற்றும் நான்கு f இருந்தால் பல d மற்றும் கள் அல்லது உயிர்கள் இருப்பதைக் காணும், எனவே
4 f மற்றும் இந்த d மற்றும் s ஆர்பிட்டால்களுடன் சேர்த்து இந்த
d மற்றும் s ஆர்பிட்டால்களின் ஆக்கிரமிப்பைக் கருத்தில் கொள்ள வேண்டும்.
5 f, ஏனெனில் வெவ்வேறு ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளைப் பெறுவதற்கு இவை

Print@IITK

ஆரம்பத்தில் தனிம நிலையிலிருந்து வந்தவை, அதாவது ஆ, பூஜ்ஜிய ஆக்சிஜனேற்ற நிலையிலிருந்து தொடங்கும் தொடரின் நீளமான கை,
அதாவது உலோகம் அல்லது தனிம வடிவம் அது 3 எலக்ட்ரான்களின் இழப்புடன் லாந்தனம் 3 பிளஸ் க்கு செல்லலாம்,
அதனால் அந்த 3 எலக்ட்ரான்கள் கள் மற்றும் d நிலைகளில் இருந்து இழக்கப்படலாம்,
எனவே இந்த குழுக்கள் ங்களைக் கருத்தில் பார்க்கலாம்
மாற்றம் கூறுகள் ஏனெனில் நாம்
எமது 5D அல்லது 4D போன்ற மாற்றம் உறுப்புகள் AH அவர்கள் முன்னதாகவே பூர்த்தி செய்யும் போது, இந்த உள் மாற்றம் உறுப்புகள்
அவர்கள் இரண்டு தொடர்ச்சியானது அவர்கள் இரண்டு தொடர்கள் கொண்டிருப்பதால், இப்போது நான் அவர்கள் Lanthanoids மற்றும் ஆக்டினாய்டுகள் ஒவ்வொரு தொடரிலும் 14 கூறுகளைக் கொண்டிருக்கின்றன, ஆனால்
அவற்றின் மின்னணு கட்டமைப்புகள் எப்பொழுதும் முக்கியமானவை எலக்ட்ரானிக் உள்ளமைவுகள், ஏனெனில்
வினைத்திறன் முறைகள் எங்கள் முந்தைய வகுப்பில் விவாதிக்கப்பட்டவை, d பிளாக் கூறுகள் so d block கூறுகள் உள்ளன.
10 எலக்ட்ரான்களை வெவ்வேறு d நிலைகளில் அறிமுகப்படுத்தலாம்
அல்லது ஒரு சூழ்நிலையிலிருந்து தொடங்கும் d சுற்றுப்பாதைகள் இது மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கும் l மற்றும் குணாதிசயம்
என்பது d 0 நிலை, ஆனால் தனிம நிலையில் அது d 0 அல்ல, ஆனால் அயனி
நிலையிலும் இது நமது மாங்கனீசு ஏழு கூட்டல் ஏழு போன்ற பூஜ்ஜிய நிலையாக இருக்கலாம், எனவே இந்த மின்னணு உள்ளமைவு
தெரிந்துகொள்ள மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கும் மற்றும் என்ன வெவ்வேறு ஆக்சிஜனேற்ற நிலை, குறிப்பாக மிகவும்
நிலையான ஆக்சிஜனேற்ற நிலை என்பதை அறிந்து கொள்வது முக்கியம் எனவே அவை அனைத்தும் நேர்மறை
பயோவை முயற்சிக்கின்றன, எனவே மாற்ற உறுப்புக்கு பொதுவாக இல்லாத நேர்மறை புள்ளியை முயற்சிக்கவும்
d பிளாக் உறுப்புகள் ஏனெனில் d தொகுதி உறுப்பு விஷயத்தில் பெரும்பாலும் நாம் அதைக் காண்கிறோம்
ப்ளஸ் டூ மற்றும் பிளஸ் த்ரீ ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகள் மிகவும் அதிகமாக உள்ளன, ஆனால் இந்த குறிப்பிட்ட விஷயத்தில்
இது ட்ரைபோசிட்டிவ் அயனிகள் மிகவும் நிலையானது எனவே s எலக்ட்ரானில்
இரண்டு எலக்ட்ரானையும் ஒரு டி எலக்ட்ரானையும் எஃப் ஐத் தொடாமல் வெளியேற்ற முடியும்.

உறுப்பு முயற்சி பாசிட்டிவ் நிலையில் இருக்கும் நிலையைப் பெறுகிறோம், மேலும்
நான்கு எஃப்எம் நிலைக்கு ஒரு குறிப்பிட்ட உள்ளமைவை நாம் பயன்படுத்துகிறோம்.
g என்பது n என்பது இந்த உள்
மாறுதல் உறுப்புகளுக்கான எண் அல்லது f பிளாக் கூறுகள் இந்த குறிப்பிட்ட அயனி நிலை அல்லது தனிம நிலையை ஆக்கிரமித்துள்ள எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கைக்கு ㎜ ஐப் பயன்படுத்தும்
எனவே நாம் f ஐப் பெறலாம், அதாவது 4 f 0 முதல் 4 f 14 வரை
எங்கள் டி பிளாக் உறுப்புகள் போன்றவற்றைப் போலவே , அந்த
ஆக்ஸிஜனேற்ற மாநிலங்களுக்கோ அல்லது அடிப்படை மாநிலத்திற்கும் பொருந்தக்கூடிய சில கூடுதல் நிலைப்புத்தன்மையைக் கொண்டிருக்கலாம் ஏனெனில் பொது அம்சங்கள் இவைகளை முதலில் எப்படி அறியலாம் என்பதையும்
கால அட்டவணையில் உள்ள நிலைகள் என்ன என்பதையும் எந்த வினைத்திறன் முறை, குறிப்பாக எந்தப் பயன்பாடு
வினைத்திறன் முறை அல்லது 3d கூறுகளை நாம் காண முடியும்
3d உறுப்புகளுடன் பின்னர்

அவை மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கும் எங்களின் வினையூக்கத்தின் பின்னர்
சில சமயங்களில் உங்கள் பாடத்திட்டத்தில் இல்லாதது இது ஆர்கனோமெட்டாலிக் சேர்மங்கள்
ஆர்கனோமெட்டாலிக் சேர்மங்கள் என்று எங்களுக்குத் தெரியும், எனவே நீங்கள் ஒரு கரிமப்
பகுதியும் உங்களுக்கு நன்கு தெரிந்த பொருளைப் போன்ற ஒரு உலோகப் பகுதியும் இருந்தால்
என்ற பெயர் எதுவும் உங்களுக்குச் சொல்லாது.
கரிம வேதியியலில் படிப்பது
கிரிக்னார்ட் ரியாஜென்ட் ஆகும், எனவே மெத்தில் மெக்னீசியம் புரோமைடு அல்லது ஃபீனைல்
மெக்னீசியம் புரோமைடு, எனவே மெக்னீசியத்துடன் இணைந்திருக்கும் மெத்தில்
அல்லது ஃபீனைல் உள்ளது.
ஆர்கனோமெட்டாலிக்
சேர்மங்களை நாம் அங்கிருந்து பெறலாம்
அதனால் தனிம நிலையில் உள்ள பொதுவான அம்சங்கள்
என்னவென்பது வெவ்வேறு தாதுக்களிலிருந்து நாம் பெறுவது மேலும் மிகவும் பயனுள்ள மற்றும்
நன்கு அறியப்பட்ட
மோனாசைட் போன்ற தாதுக்கள் இந்த மோனாசைட் எங்கள் பைருலோசைட் மற்றும்
ஹெமாடைட் மேக்னடைட்
தாதுக்கள் போன்றவை, எனவே இந்த அனைத்து லாந்தனாய்டுகளும் வெள்ளி நிறமானவை
வெள்ளை மென்மையான உலோகம் மற்றும் அவை கெட்டுப் போனால்
காற்றில் சில ஆக்சைடு அடுக்கு
உருவாகி இருப்பதால் நிலைகள் அடுக்குகள்
அங்கு உருவாகலாம் காரணத்தால் நாம்
காற்றில் நாம் காற்றில் வைத்திருக்கிறோம் அவற்றின் கடினத்தன்மை அடிப்படையில்
நாம் இடமிருந்து வலமாக நகரும் போது தொடர தொடரின் முடிவில்

வுக்கு அடையும்
போது அவற்றின் கடினத்தன்மை
அடிப்படையில் அதிகரிக்கும் 1623 k கெல்வின் எனவே இது
மற்ற இனங்கள் அல்லது மற்ற உலோகங்களுக்கு நமது ஆயிரம் மற்றும் 1200 டிகிரி k ஐ
விட அதிகமாக இருக்கும், எனவே இதை அவற்றின் உலோக நிலையுடன் ஒப்பிடலாம் இந்த
உருகுநிலை மற்றும் கடினத்தன்மை மற்றும் இவை அனைத்தும்
ஏனெனில் இவற்றைப் பொருளாகப் பயன்படுத்த வேண்டும் ஏனெனில் வினையூக்கியைத் தவிர
பொருள் பண்புகள்
மற்றும் மற்ற எல்லா நடத்தைகளும் முக்கியமானவை, எனவே நாம் அதைப் பயன்படுத்த
விரும்பினால் பொருள் வாரியாக
சிலருக்கு கடினத்தன்மையை அதிகரிக்க அல்லது அதிகரிக்க வேறு சில பண்புகளை நாம் இந்த
இனங்களைப் பயன்படுத்தலாம்
எனவே இந்த ஆ லாந்தனத்தைப் பின்பற்றுவதிலிருந்து இந்த லாந்தனைடு தொடர்
எனவே லாந்தனத்திலிருந்து லுடீடியம் வரை இந்த எல்லா கூறுகளையும் நாங்கள் பெறுகிறோம்,
எனவே அடிப்படை அம்சம் என்னவென்றால்
நீங்கள் தேவையில்லை ஆஹா இவற்றின் பெயர்கள் அனைத்தையும் நினைவில்
வைத்துக்கொள்ளுங்கள், ஏனெனில் இவை அனைத்தையும் நினைவில் கொள்வது சில நேரங்களில்
மிகவும் கடினம்
, எனவே இந்த பதக்கங்கள் அனைத்தையும் நினைவில் வைத்துக் கொள்ள முயற்சிக்க வேண்டாம்
அவற்றின் நிலை குறிப்பாக அணு எண் மற்றும் உங்கள் அணு எண் ஒரு சீரியம் போன்றது
உங்களுக்குக் கொடுக்கப்பட்டால்,
நாம் அனைவரும் அறிந்த செரியம் என்பது மிகவும் பொதுவான ஆ உலோக உப்பு என்பதால்,
நாங்கள்
கழிவறையில் பயன்படுத்தும் செரிக் அம்மோனியம் சல்பேட் அல்லது அம்மோனியம் சிலிக் சல்பேட்
இது
உங்கள் அதிக உப்பைப் போலவே இருக்கலாம், இது இரட்டை உப்பு எனவே இது மிகவும் பயனுள்ள

Drutor@IITK

ஆக்சிஜனேற்ற
முகவர்.
ஒட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட்
மற்றும் பொட்டாசியம் டைக்ரோமேட் இந்த குறிப்பிட்ட செல்லிக் சல்பேட்டைப் பயன்படுத்தலாம்.
சல்பேட் படிவம்
மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கிறது, ஏனெனில் நீங்கள் ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷனுக்கு சல்பூரிக் அமிலத்தைப் பயன்படுத்தினால்,
ஒரு குறிப்பிட்ட இனங்கள் அல்லது உலோக உப்பைப் பயன்படுத்தி மிகவும் பயனுள்ள ஆக்ஸிஜனேற்ற முகவராகவும் இருக்கலாம்.

இது ஒரு லாந்தனாய்டு ஆகும் குறிப்பிட்ட எலக்ட்ரானிக்
கட்டமைப்பு மூன்று நிலைகளிலும் ஒன்று இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் இருப்பதையும் f7 நிலையை அடையும்போது காடோலினியம்
அதனால் காடோலினியத்துக்கு சென்றால் அவற்றின் ஆற்றல் வேறுபாடுகளின் அடிப்படையில் அவை ஒன்றுக்கொன்று மிக நெருக்கமாக
இருப்பதையும் நினைவில் கொள்கிறோம்.
மேலும் f1 க்கு பதிலாக அது f7
d1 மற்றும் s2 மற்றும் லுடேடியம் 14 d 1 மற்றும் s 2 ஆகும்.
எனவே இந்த எல்லா நிகழ்வுகளிலும்
நாம் அகற்றினால் என்ன கிடைக்கும் e இந்த எலக்ட்ரான்கள் 5 d நிலை மற்றும் 6 s நிலையிலிருந்து நீங்கள்
தொடர்புடைய டிரிபோசிட்டிவ் இனத்தைப் பெறுவீர்கள், எனவே நேர்மறை இனங்கள் சீரியம் த்ரீ பிளஸ் ஆகும், எனவே சீரியம்
த்ரீ பிளஸ் எலக்ட்ரானிக் உள்ளமைவு நான்கு f ஒன்று இருக்கும் எனவே இந்த மின்னணு கட்டமைப்பு மிகவும் பயனுள்ளதாக இருப்பதால் இன்னும் உங்களிடம் f மட்டத்தில் ஒரு எலக்ட்ரான் உள்ளது மற்றும் அதன் ரெடாக்ஸ்
சாத்தியமான மதிப்பின் அடிப்படையில் இந்த குறிப்பிட்ட எலக்ட்ரானை f லெவலில் இருந்து இன்னும் வெளியே எடுக்க முடியுமா
என்பது ப்ளஸ் ஃபோர் ஃபோர்ஸ் ஏரியா என்ற ஆக்சிஜனேற்ற நிலையை அடையலாம் மற்றும் உண்மை அர்த்தத்தில் சீரியம் சீரியம் ஒரு
ஆக்சிஜனேற்ற நிலையை அடையும் நான்கின் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையைப் பெறலாம்.
உங்களுக்கு பூஜ்ஜிய சூழ்நிலையைத் தருகிறது
எனவே இது அடிப்படையில் நிரப்பப்படவில்லை ப்ரோமித்தியம் மற்றும் டெர்பியம் இந்த நான்கு f எட்டு சூழ்நிலையில்
இருந்து மேலும் ஒரு எலக்ட்ரானை வெளியே எடுத்தால் அது மீண்டும்
உங்கள் காடோலினியம் போல் நான்கு எஃப் ஏழாக இருக்கும், மேலும் மூன்று ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் அவை பாதிக்கு கூடுதல் நிலைத்தன்மையைக் கொண்டுள்ளன
மாறுதல் உறுப்புகளில் d5 சூழ்நிலையில்
நாம் அனைவரும் அறிந்தது போல, டெர்பியம் இந்த குறிப்பிட்ட ஆக்சிஜனேற்ற நிலையை முழுத்
தொடரின் நிலைகளையும் மனப்பாடம் செய்யாமல் இவை
நிலைகளாகும் சீரியத்தை நிலைநிறுத்துவது பற்றி சில யோசனைகள் உள்ளன, மேலும் இது போன்ற சில பாதி நிரம்பிய சூழ்நிலை ஏன் வருகிறது,
ஏனெனில் இந்த குறிப்பிட்ட சூழ்நிலையில் நாம் இருமுனை நிலையைப் பெறும்போது அதில் இன்னும் விளம்பர எலக்ட்ரான் உள்ளது, எனவே f 8 சூழ்நிலைக்கு பதிலாக விளம்பரம் 1 சூழ்நிலை உள்ளது.
d 1 f
7 சூழ்நிலையில் காடோலினியம் இருமுனை நிலையில் உள்ளது.
எனவே ஒரு நிபந்தனை என்னவென்றால், அவை
தொடர்புடைய அதிகபட்ச ஆக்சிஜனேற்ற நிலைக்கு

Prutor@IITK

அதனால் நான் இந்த அதிகபட்ச
ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளில்
, செரியம் ப்ரோமீத்தியம் மற்றும் நியோடைமியம், டெர்பியம் மற்றும் டிஸ்போசியம் ஆகிய ஐந்து தனிமங்களை மட்டுமே நாங்கள் எழுதி வைத்துள்ளோம், எனவே இவை
எஃப் பூஜ்ஜிய சூழ்நிலையில் அல்லது ஏழு சூழ்நிலையில் நகர்த்தும்போது சில கூடுதல் நிலைத்தன்மையைப் பெறலாம்.
ஏழு
f எட்டையும் வைத்திருக்கலாம், எனவே இது அடிப்படையில் நமக்கு தொடர்புடைய ஆ அளவைப் பற்றி சில யோசனைகளை அளிக்கிறது நமக்கு நாமே கேட்டுக்கொள்ள வேண்டியது முக்கியமானது,
அதற்குப் பதிலாக நான்கு எஃப் நிலைகள் இருப்பதால்
, நமக்கு நான்கு அலை நிலைகள் உள்ளன, இவை சில ஆ
ஆர்பிட்டால்களை உள்ளடக்கியிருந்தால் நிலைமாற்று
உறுப்புடன் ஒப்பிடும்போது சில பெரிய அளவைக் கொண்டிருக்கலாம்
, எனவே அணு அளவுகளைக் கருத்தில் கொள்ளும்போது
, மாற்ற உறுப்பு மற்றும் விடுதிக்கு இடையே உள்ள அளவு வேறுபாடுகளைக் கருத்தில் கொள்ள வேண்டும்.
er மாறுதல் உறுப்பு மற்றும்
நாம் அனைவரும்
செயலியாக இருக்கும் 3d உறுப்புக்கு மிகவும் உபயோகமான செயல்முறை
*****
உறுப்பு---ஆக மாறுதல் உறுப்பு
, அந்த உலோகக் கலவையை உருவாக்கினால், அந்த உலோகக்கலவை உருவாக்கத்தின் காரணமாகப் பெறப்படும் வெண்கலத்தைப் பெறக்கூடிய பித்தளையால், அந்த உலோகக் கலவையின் மூலப்பொருளைப் பெறுவதன் மூலம், அந்த
உருமாற்றத்தின் உறுப்புகளின் அளவு சில முக்கியப் பாத்திரத்தை வகிக்கிறது மற்றும் அளவுகள் குறிப்பாகப் பொருந்தினால் திட நிலை கட்டமைப்பில்
அளவு விளைவுக்கு நாம் என்ன பெறுகிறோம், இந்த திட நிலை கட்டமைப்பை நம்மால் பெற முடிந்தால்
அளவு அடிப்படையில் பெரியது எனவே அணு அளவுகள் என்று நாம் பார்க்கும்போது அது எப்படி மாறுகிறது
என்பது ஆரம்பப் புள்ளியில் இருந்து தொடங்கி, அது நமது மூன்று d ஐ விட பெரியதா அல்லது சிறியதா அல்லது
மாற்றத்திற்கான ஐந்து d உறுப்பு ஆகும்
அளவுகள் அத்துடன் தொடர்புடைய
ஆ அயனி இனங்களுக்கு நாம் நகர்ந்தால், ட்ரிவலன்ட் அல்லது பைவலன்ட் நிலையில் உள்ள லந்தனம் என்று பொருள்படும்.

இனங்கள் எனவே அயனி அளவுகள் அதாவது அயனி
அளவுகள் நமது அணு அளவுகளைப் போலவே அணு அளவுகளைப் .
அவற்றின் ஆரம், தொடர்புடைய அயனி ஆரம் பற்றி உங்கள் புத்தகம் உங்களுக்குச் சொல்லும், எனவே அவற்றின் அளவிற்கு சில பங்கு உள்ளது, எனவே அவை அடிப்படையில்
அவற்றின் திட நிலை கட்டமைப்பில் ஈடுபட்டுள்ளன, அவை போதுமான அளவு பெரியதாக இருந்தால் , அதனுடன் தொடர்புடைய திட நிலை கட்டமைப்பை மாற்றலாம் நீர் Sphercer குளோரைடு அல்லது ஃபெர்ரிக் நைட்ரேட்டில் தொடர்புடைய எறும்பு ஐயன் அல்லது ஃபெர்ரிக் நைட்ரேட்டில் கலந்துகொண்டிருக்கும் போது நாம் மிகவும் எளிமையான இனங்கள் போல கருதுகிறோம் என்பதை அறிவோம்.
ஒருமுறை நாம் எந்த உலோக உப்பின் அக்வா கரைசலுக்குச் சென்றால் அது
ter இல் சமமாகிறது என்பதை அறியவும் அதனுடன் தொடர்புடைய உலோகத் தசைநார் இடைவினையின் பொருள் சிக்கலான இனங்கள் உருவாகின்றன

Draft@IITK

எனவே எல்லா சந்தர்ப்பங்களிலும் நாம் அடிப்படையில் சிக்கலான அயனிகளைப் பெறுகிறோம்
அதனால் கரைசலில் உள்ள வளாகங்களின் தொடர்புடைய நிலைத்தன்மையையும் அளவு எவ்வாறு பாதிக்கலாம்.
கூட்டல் இரண்டு கூட்டல் மூன்று மற்றும் கூட்டல் நான்கு ஆக்சிஜனேற்ற நிலை மற்றும் சில சமயங்களில் இந்த
மதிப்பும் மாறுகிறது, எனவே இந்த x மாறுபடும்
எண்களில் உள்ள நிலைத்தன்மை எண்களை நாங்கள் பொதுவாகச் சொல்லலாம் .
வெவ்வேறு லாந்தனைடுகள்
இந்த x இன் வெவ்வேறு மதிப்புகளைக் கொண்டிருக்கலாம், எனவே இந்த இனத்திற்கான எஃப்எம் உள்ளமைவைப் பொறுத்து எழுதினால் m கூட்டல் கூடும்.

ஆனால் இங்கே நாம் கருத்தில் கொள்ளக்கூடிய ஒரு
விஷயம் என்னவென்றால், அளவு மாறுகிறது மற்றும் தொடர்புடையது
அளவு குறையும் ஏதேனும் குறைப்பு இருந்தால், அது திறம்படக் காணும் அந்த குறிப்பிட்ட விஷயத்தின் காரணமாக
அது அடிப்படையில் அயனி அளவு குறைகிறது எலக்ட்ரான்கள்
வெவ்வேறு சுற்றுப்பாதைகளுக்குள் நுழைவதால் தொடரில் குறைகிறது சில அணுக்கரு மின்னூட்டம் அதிகரிக்கிறது ஆனால்
அந்த குறிப்பிட்ட தனிமத்தின் தொடர்புடைய அணு அல்லது அயனி ஆரம்
அல்லது அந்த குறிப்பிட்ட தனிமத்தின் அயனி நிலைக்கு பங்களிக்காது
அதனால் அளவு இடமிருந்து வலமாக குறைகிறது எனவே இந்த ஆ லாந்தனம்
லோன் ஜோடிக்கும் ஆ, மன்னிக்கவும் லந்தனம் ஆர்பிட்டல்களுக்கும் நீர் மூலக்கூறுகளில் உள்ள தனி ஜோடிகளுக்கு இடையேயான தொடர்பு
போதுமான அளவு வலுவாக இருக்கும் .
வளாகங்களின் நிலைத்தன்மையை அதிகரிக்க இது
காரணமாக இருக்கும்.
கரைசலில் உருவாகும் எதிரொலி அயனிகள் என்று பொருள்படும் வளாகங்களின் நிலைத்தன்மையின் அதிகரிப்பு
எனவே இது ஒரு வழக்கு மற்றும் மூன்றாவது வழக்கு வெவ்வேறு அளவுகளுக்கான
விளைவுகளுடன் சேர்த்து நாம் கருத்தில் கொள்ளலாம்
எங்களிடம் சில கார்பன் மையத்துடன் பிணைக்கப்பட்ட சில லாந்தனம்
இருந்தால், அதை ஒப்பிட்டுப் பார்த்தால், ஒரு மாற்ற உலோக அயனியைக் கொண்டிருக்கலாம்
அதற்குப் பதிலாக, லாந்தனம் தொடருக்கான இந்த குறிப்பிட்ட வழக்கில்
ஒரு மாற்றம் உலோக அயனி மற்றும் கார்பன் பிணைப்பைப் பெற
முடியும் d பிளாக் உறுப்புகளை விட அயனியாக இருக்கும் கலவையை நாம் கொண்டிருக்கலாம், எனவே இது குறிப்பிட்டால்.

பத்திரம் அதாவது உலோக கார்பன் பிணைப்பு என்பது மற்ற சொத்துக்களுக்கு குறிப்பாக வினையூக்கம் முக்கியமானது,
அதனால் அது
தொடர்புடைய உலோக கார்பன் பிணைப்பின் தொடர்புடைய வினையூக்க நடத்தை
மாற்றும் உலோகம் மற்றும் கார்பன் பிணைப்பைக்
கொண்ட இந்த தொடர்புடைய வினையூக்கியை மாற்றலாம்.
நமது ஆ லாந்தனாய்டு மற்றும் கார்பன் பிணைப்பு, எனவே நாம்
இங்கு பார்ப்பது இடமிருந்து வலமாக அளவு குறைந்து வருவதைப் பார்க்கும்போது 187 பைக்கோமீட்டரில்
இருந்து எட்டர்பியம் அல்லது லுடேசியம் வரை நாம் அந்த குறிப்பிட்ட புள்ளி வரை செல்கிறோம்.
அளவு அடிப்படையில்
173 பைக்கோமீட்டர் வரை குறைகிறது
லாந்தனம் த்ரீ பிளஸ் எனவே லந்தனம் த்ரீ பிளஸ் இது 106 பைகோமீட்டர் மற்றும் இறுதியில்

கிடைத்தால் அது லுடீசியம் ஆகும், எனவே கிடைத்தால் லுட்ரிசியம் இது
எடர்பியம் 86 பைக்கோமீட்டரைப் போன்றது, எனவே நான் சொல்வது இதுதான் இந்த அயனிகளின் அளவு மற்றும்
எங்களிடம் fe த்ரீ பிளஸ் அல்லது அல் த்ரீ பிளஸ் இருக்கும்போது ஒப்பிட்டுப் பார்ப்பது போன்ற பொதுவான தரவு , இந்த ஒற்றை ஜோடியுடன் இங்குள்ள பிணைக்கப்பட்ட நீர் மூலக்கூறு மற்றொரு தனி ஜோடியை
ஒருங்கிணைப்பதில் ஈடுபடவில்லை என்பதை நாங்கள் அனைவரும் அறிவோம்.
ஹ்ஹ்ஹ் எனவே சார்ஜ்
மற்றும் அளவைப் பொறுத்து அதுவும் முக்கியமானது எனவே சார்ஜ் உள்ளது எனவே அயனி சார்ஜ் எங்களுக்குத் தெரியாது, ஆனால் அளவு
அதனால் சார்ஜ் பை அளவு விகிதத்தை ஏற்கனவே
திட நிலை வேதியியலுக்குக் கருதுகிறோம், ஆனால் இங்கே கட்டணம் மற்றும் அளவு
இந்த பிணைப்பு நீர் மூலக்கூறுகளின் pka மதிப்பை மாற்றியமைப்பதில் சில முக்கிய பங்கு வகிக்கிறது ஆன்
உறுப்பு என்பது ஒரு லாந்தனாய்டு ஆகும், மேலும் ஆக்டினாய்டுகளுக்கான எங்கள் ஆய்வைப் பின்தொடர்ந்தால்
அளவு எப்படி மாறுகிறது மற்றும் அதனுடன் தொடர்புடைய வினைத்திறன்
முறை மற்றும் இவை அனைத்தும் எவ்வாறு மாறுகின்றன மற்றும் அலுமினியம் மிகச் சிறியது 53 பைக்கோமீட்டர் எனவே இந்த பிணைப்பு மிகவும் வலுவானது,
இதன் விளைவாக அலுமினியத்தை அலுமினியம் ங்களைப்
பெறுகிறோம் என்பதைப் பெறுகிறோம்
,

.
இது இணைக்கப்பட்டுள்ளது என்பது TRI ஒருங்கிணைக்கப்படும்
அல்லது மூன்று ஆஹா ஹைட்ராக்சைடு குழுக்களைப் போலவே மூன்று ஆஹா ஹைட்ராக்சைடு குழுக்களாகவும் இருக்க
வேண்டும் என்பதல்ல, இது PDA மதிப்பு மற்றும் PK மதிப்பு என்னவென்றால் , அளவு மிகச் சிறியதாக இருக்கும் போது இந்த குறிப்பிட்ட அளவை
அளவிடவும் மற்றும் லிகண்ட்களின் எண்ணிக்கையை எங்கள் முந்தைய வகுப்புகளில் பலமுறை விவாதித்தோம்
உலோக
அயனியின் மைய உலோக அயனி மற்றும் வடிவவியலானது அது எண்முகமாக இருந்தாலும் அல்லது சில சிதைந்ததாக இருந்தாலும் அது
தொடர்புடைய pk மதிப்புகள் அல்லது அமிலத்தன்மைக்கு பங்களிக்கும்.

நிச்சயமாக உங்கள் pk மதிப்பு குறைவாக உள்ளது மற்றும் இந்த குறிப்பிட்ட புரோட்டான் அமிலத்தன்மை
கொண்டது மேலும் அது h plus ஆக வெளியேறலாம் ஆனால் இந்த lutetium அல்லது lanthanum மூன்று கூட்டல் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில்
மற்றும் வெளிப்படையாக அவை ஒரே சமமான இனத்தை உருவாக்கினால் பரவாயில்லை நீங்கள் அதையே பயன்படுத்தலாம்
விதி அல்லது தொடர்புடைய pk மதிப்புகளைத் தெரிந்துகொள்வதற்கான அதே நியாயத்தை நீங்கள் நீட்டிக்கலாம்.

ஆனால் அளவு அதிகரித்தவுடன் ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்களைப் படிக்கும் எங்கள் அடுத்த வகுப்பில் அது
கோளம் போன்றது என்பதைக் கண்டுபிடிப்போம்.
அதனுடன் தொடர்புடைய உலோக அயனிக்கு ஒரு கோளம் போன்ற அமைப்பு
இருந்தால், அது லாந்தனம் எல்என் 3 பிளஸ் என்று கூறினால், அது உள்ளது மற்றும் இது ஏன்
? இரும்பினால் ஆக்டோஹெட்ரல் காம்ப்ளக்ஸ் உருவாக்குவது

அளவைப் அளவை
அளவைப் பொறுத்து அளவைப் பொறுத்து இவையே இந்த இரும்பின் எண்கோணப் பிணைப்பைப் பயன்படுத்த முடியும்.
இந்த பின்களில் பலவற்றை நாம் குறிப்பிட்ட முள் குஷனுடன் இணைக்கலாம், இதனால் அந்த குறிப்பிட்ட மைய உலோக அயனியின் ஒருங்கிணைப்பு எண்ணை உங்களுக்குத் தெரிவிக்கும் அளவு கிட்டத்தட்ட இரட்டிப்பாகும்
எனவே அளவை இரட்டிப்பாக்குவது ஆறுகளின் ஒருங்கிணைப்பு எண்ணுக்குச் செல்ல உங்களை அனுமதிக்காது, ♂ அங்கு
அவை அனைத்தும் மிக அதிக ஒருங்கிணைப்பு எண்ணைக் கொண்டிருக்கும், எனவே இந்த லாந்தனாய்டுகளின் தொடர்புடைய வேதியியலை அறிந்து கொள்வதற்கான மற்றொரு அம்சம் என்னவென்றால் அவை அதிக அளவில் உள்ளன ஒருங்கிணைப்பு எண்.
பன்னிரண்டின் ஒருங்கிணைப்பு எண்ணிக்கையின் மிக அதிக ஒருங்கிணைப்பு எண் இருப்பதால் சீரிக் அம்மோனியம் நைட்ரேட் மற்றும் இந்த எல்லா நிகழ்வுகளிலும் சீரியம் மையம் இருப்பதையும், அதற்குரிய நைட்ரேட் ஆறாக இருந்தால் நான்கு ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் இருந்தால் ஒட்டுமொத்தக் கட்டணம் இந்தத் தொடருக்கு அம்மோனியம் நைட்ரேட் இரண்டு கழித்தல்
எனவே இந்த ஆறு ஆ நைட்ரேட் குழுக்கள் இந்த சீரியத்தை எப்படிச் சுற்றி வருகின்றன, எனவே பன்னிரண்டின் ஒருங்கிணைப்புக்குச் செல்ல முடிந்தால்
, அதாவது அனைத்து
ஆக்ஸிஜன்களும் எனவே இந்த நைட்ரஜனுக்கான ஆக்ஸிஜன்களைக் குறிக்கும் அனைத்து ஆக்ஸிஜன்களும் இந்த ஆக்சிஜனும் மற்றொன்றும் வெளியேறும் வழி, எனவே இது சீரியம் மையத்தை ஆறாக இரண்டாக ஆறாக இரண்டாக ஆறாகப் பிரிக்கலாம்
சீரியம் அளவு மிகவும் பெரியது மேலும் இந்த குறிப்பிட்ட விஷயம்
, நைட்ரேட் குழுவைச் சாப்பிடுவதற்கு உங்களை அனுமதிக்கிறது இது நான்கு உறுப்பினர்களின் பானத்தை உருவாக்குகிறது
3d 4d மற்றும் 5d தனிமங்களின் உலோக அயனிகளின் பிற மாற்றங்களின் se,
இந்த மையங்கள் இருந்தால் மற்றும் அளவு மாறுகிறது
அதனால் ah அடிப்படை நிலையின் தொடர்புடைய அளவு
அது 106 பைக்கோமீட்டர்
முதல் 686 பைக்கோமீட்டர் வரையிலான முப்பெரும் இனங்களின் தொடர்புடைய அளவுகள் ஒருங்கிணைப்பு எண் ஒருங்கிணைப்பு நடத்தைக்கான திட நிலை கட்டமைப்பையும் பாதிக்கிறது மற்றும் வெளிப்படையாக அந்த குறிப்பிட்ட வகை
விஷயத்தை நாம் எதிர்பார்த்தால் வினையூக்கத்தை எதிர்பார்க்கலாம் உங்கள் புத்தகத்திலும் உள்ளது,
எனவே நாம் அதற்குரியதைத் திட்டமிட்டால், பொதுவாக அளவு குறைகிறது, எனவே பைக்கோமீட்டர் அளவுகோலில் உள்ள அளவைக் குறைக்கவும் அது 86 இல் உள்ளது, அது 106.
எனவே 106 முதல் 86
என்பது ஒரே மாதிரியான குறைவு அடிப்படையில் மிகவும்
ஏகபோகமாக அது la3 plus இலிருந்து lu3 plus ஆக குறைகிறது மற்றும் எதிர்வினை இணைப்பு பற்றி என்ன காரணம்
இவை இரண்டும் சில நிலைப்புத்தன்மை கொண்டவை என்று ஒதுக்கியுள்ளோம், எனவே நாங்கள் இப்போது நாம் விவாதிப்பது அந்த செரியம்
மற்றும் நான்கு கூட்டல் எனவே சீரியம் நான்கு கூட்டல் என்பது
அதனால் 92 பைக்கோமீட்டர்
அளவு குறிப்பிட்ட ஒன்றுக்கு
அலுமினியம் அல்லது இரும்புக்காக நாம் பெறவில்லை, அது நைட்ரேட் குழுக்களுடன் தொடர்பு கொள்ளக்கூடியது, இது பன்னிரண்டின் மிக உயர்ந்த ஒருங்கிணைப்பு எண்களின் ஒருங்கிணைப்பை உருவாக்குகிறது, எனவே அம்மோனியம்
செரிக் நைட்ரேட் ஒரு பயனுள்ள கலவை ஆகும் இது நமது
ஆ பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட் மற்றும் பொட்டாசியம் டைக்ரோமேட் உடன்

pdf@iitk

பயன்படுத்தப்படலாம், எனவே இவை அடிப்படையாக நாம் கருதலாம் இவை
டெட்ராவலன்ட் நிலை அல்லது இருவலன்ட் நிலையில் உள்ள வெவ்வேறு   உலோக
அயனிகளுக்கான பொதுவான நிலைத்தன்மையாகும்,
எனவே அவை பொதுவான   தீவுகளில் உள்ளன.
 நாம் யூரோபியத்திலிருந்து நகரும்போது யூரோபியம்
மூன்று கூட்டல் இங்கே, இங்கிருந்து இங்கு செல்லும்போது   அதாவது அவற்றின்
ஆக்சிஜனேற்றத்திற்கு ஒரு எலக்ட்ரான் மாற்றம்
அதனால் நான் TRIBLENT TRIPE மற்றும் PILILENT மாநிலத்தில் நீங்கள் அதைப் பார்க்கிறீர்கள்,
அதைப் பார்க்கும் அளவைப் பார்க்கிறீர்கள் Samium இங்கே உள்ளது மற்றும் இந்த சாமரியம் இங்கே
உள்ளது .

ஒருங்கிணைப்பு நடத்தையின் அடிப்படையில் அது சில முக்கிய குணாதிசயங்களைக் கொடுக்குமா
அல்லது அவை
திட நிலையில் ஆக்சைடுகள் அல்லது வேறு சில பயனுள்ள சேர்மங்களாக மட்டுமே நிலையாக
உள்ளன, எனவே அவை அடிப்படையில்
நிலையானவை அவை மும்மடங்கு நிலையில் இருக்கும்போது மற்றும் சில சந்தர்ப்பங்களில்
மட்டுமே
இருவலன்ட் நிலையில் நிலையானது எனவே இது குறைவது மிகவும் பயனுள்ள சொல்
4a சுற்றுப்பாதைகளில் உள்ள 4 f எலக்ட்ரான்களின் மோசமான கவசம்   விளைவு காரணமாக
நாங்கள் எதிர்பார்க்கிறோம்,
அதனால் அளவு மாறவில்லை எனவே விளக்கலாம் மோசமான நாற்று மூலம் இவை
லாந்தனைடு சுருக்கத்தை எப்படி விளக்கலாம்   எனவே
நான்கு f   எலக்ட்ரான்களின் மோசமான கவசம் விளைவினால் மட்டுமே லாந்தனைடு
சுருக்கத்தை விளக்க முடியும், எனவே நான்கு f எலக்ட்ரான்கள்
அணுக்கரு மின்னூட்டத்தை அதிகம் பாதுகாக்காது
 அதனால் எலக்ட்ரான்கள் அவற்றுக்கு வெளியே உள்ளன அதிக அணுக்கரு மின்னூட்டத்தில் இருந்து
அதிக கவர்ச்சிகரமான சக்தியை உணர்கிறது.

அதனால் அவை அடிப்படையில் சுருங்குகின்றன மற்றும் uh
lanthanods அல்லது lanthanum த்ரீ பிளஸ் கலவைகள்   ஆறு கள் எலக்ட்ரான்கள் மற்றும் ஒரு
ஒளிமின்னழுத்தங்கள் இழக்கப்பட்டுவிட்டன மற்றும் அயனிகள் இதன் உள்ளமைவைக்
கொண்டுள்ளன நான்கு
எஃப்எம் எனவே நான்கு எஃப்எம் அது இல்லை என்றால்   அது போல் மேல்நோக்கி நான்கு எஃப்
பூஜ்ஜியமாக இருந்தால் s
பரப்பளவு எனவே சீரியம் பூஜ்ஜியமானது ஒரு செனான் போன்ற உள்ளமைவைக் கொண்டிருக்கும்,
அதனால்தான்
அதன் டெட்ராவலன்ட் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் அது மிகவும் நிலையானது மற்றும் அதனுடன்
தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற
நிலையைக் கடின சீரியத்தின் ஆகக் காட்டும்போது நாம்
இன்னும் ஒரு எலக்ட்ரான் உள்ளது, அது எலக்ட்ரானிக் உள்ளமைவு நான்கு f ஒரு மீ மதிப்பு ஒன்றுக்கு
சமம்,
எனவே இந்த எலக்ட்ரானை சீரியம்   நான்காக நாக் அவுட் செய்யலாம், மேலும் இது எவ்வளவு
நல்லது, அதை எவ்வளவு
எளிதாக அகற்றலாம், இது எவ்வளவு நல்லது.
 செரிக் அயன் எனவே இது சீரியஸ் அயன் மற்றும் இது
சீரியம் அயனி எனவே பிளஸ் நான்கில் சீரியம் மற்றும் பிளஸ் மூன்றில் சீரியம்   ஆகியவை
ஆக்ஸிஜனேற்ற முகவராக எவ்வளவு சிறந்தவை என்பதை
இந்த குறிப்பிட்ட எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்தின்   தொடர்புடைய அளவைப் பொறுத்து
நாம் எவ்வளவு விரைவாகச் செல்ல முடியும் என்பதைச் சரிபார்க்கலாம்.
 அந்த ஸ்டெரிக்

Prutor@IITK

அயனியை நமது செரேஷனுக்குக் குறைப்பதற்காக ஒரு எலக்ட்ரானை அங்கிருந்து அகற்றலாம்.
ஆனால் இவற்றில் பெரும்பாலானவை
மிகவும் நிலையான இனங்கள் மற்றும் அவை பெரும்பாலும் நிலையானவை ப்ளஸ் த்ரீ ஆக்சிஜனேற்ற
நிலையில் இந்த சுருக்கம்
ஆக்சிஜனேற்ற நிலை 5 d குறிப்பிட்ட சுருங்குதலுக்குப் பிறகு இந்த எலக்ட்ரான்களை வைப்பதால், அது சில அளவுகளை சேர்க்கும்,
அதனால் மீண்டும் சில அளவு அதிகரிக்கிறது
சீரியத்துடன் சேர்த்து சீரியம் நான்கு கூட்டல் ப்ரோமித்தியம் எனப் பெறலாம்.

ஹெமாடைட் மற்றும் மேக்னடைட் இரும்பினால்
கிடைக்கும் இரண்டு மற்றும் மூன்று ஆக்சிடேஸ் இரண்டு அல்லது மூன்று ஆக்சிஜனேற்ற நிலை சல்பைடுக்கான ஆக்சைடுக்கான தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற நிலையாக குறிப்பிட்ட இனங்கள் நிலையானவை
,,

d block தனிமங்களான பாஸ்பேட் மூன்று கழித்தல் மற்றும்
lnp o நான்கு என்ற
மின்னழுத்தம் உள்ளது நிர்வகிக்கப்படும் பிற அரிய பூமித் தனிமங்களும் சில சமயங்களில் ஆக்டினைடுகளும் தோரியமும் கிடைக்கின்றன எனவே இது ஒன்று தான் மோனாசைட் ஆ தாது மற்றும் மற்றொன்று பஸ்ட்னசைட் ஆகும், எனவே அடிப்படையாக நம்மிடம் சில லாந்தனாய்டுகள் இருந்தால், அது
நமக்குத் தெரியும்.
எங்களின் ah d block தனிமங்களில் நாம் நமது
உலோகத்தை இருவலன்ட் இனத்தின் உப்பாகக் கட்டுப்படுத்தவில்லை, எனவே இது ஒரு பொதுவான கார்பனேட் அல்ல, ஆனால் அது
ஒரு ca சில ஃவுளூரைடு சேர்த்து rbonate உப்பு எனவே இரண்டு கூட்டல் ஒன்று மூன்று எனவே மீண்டும் அது மூன்று கூட்டல்
இது மீண்டும் மூன்று கூட்டல் எனவே இது மற்றொரு உப்பு எனவே இது ஒரு குறிப்பிட்ட ஒன்றுக்குக் கிடைக்கும் மற்றும் பெரும்பாலான
தனிமங்களை நாம் தனிமைப்படுத்துவதற்காக சிகிச்சை செய்யும் போது
அதனால் தனிமைப்படுத்தப்படும் இவற்றின்
தொடர்புடைய சேர்மங்களுக்கான இந்த தனிமங்களை அடிப்படையாகப் பெறுகிறோம், ஏனெனில் தொடர்புடைய ஹாலைடுகள்
உங்கள் ஃபெரிக் குளோரைடு மற்றும் ஆக்சைடுகளைப் போன்றவற்றைப் பெறுவது மிகவும் எளிதானது, எனவே இது ஆக்சைடுகளுக்கு சிகிச்சையளிக்கப்படலாம், எனவே இவை தொடர்புடைய தொடரின்
அனைத்து உள் மாறுதல் கூறுகளுக்கும் மிகவும் பொதுவானவை.
லாந்தனைடுகளுக்கு இது
அடிப்படையில் சில யோசனைகளைத் தருகிறது , ஆ ஃவுளூரைடு ஃவுளூரைடு போன்ற இனங்களுக்கு ஆ கிடைக்கும்போது சிறிய லிகண்ட் மையத்தில்
ஃவுளூரைடு இணைக்கப்பட்டுள்ளது போதுமானது உங்கள் ஒருங்கிணைப்பு எண் கண்டிப்பாக அதிகமாக இருக்கும் எனவே அதன் ஒருங்கிணைப்பு எண் ஒன்பது ஆக்சைடாக இருக்கும்போது அதன் ஒருங்கிணைப்பு
எண் அதிகமாக இருக்கும் ஆனால் அது n அல்ல இந்த ஏழு இது ஏழு ஆகிறது , இந்த குறிப்பிட்ட ஒரு உருவாக்கம் இந்த குறிப்பிட்ட ஒரு
அமர்வுக்கு அமர்வுக்கு அமர்த்தும் போது
, நான்காவது எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்திற்கான நான்காவது எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்திற்குள் இருக்கும் ioniact enthalpy உருவாகிறது, அதாவது நான் கருத்தில் கொள்ளலாம்
மூன்றாவது எலக்ட்ரான் பரிமாற்றம் என்பது நான்காவது எலக்ட்ரான் பரிமாற்றமாகும், எனவே

Dr.Tutor@IITK

இந்த மதிப்பு குறைவாக இருப்பதைக் கண்டால், நான்காவது எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்திற்கு, நீங்கள் இதைப் பெறலாம், ஏனெனில்
செனான் எலக்ட்ரானிக் உள்ளமைவு சீரியத்தின் கூடுதல் உறுதிப்படுத்தல்
சீரியம் ஃபோர் பிளஸ் ஆக நிலைப்படுத்தப்படலாம், அதனால்தான் உங்களால் முடியும் இந்த குறிப்பிட்ட இனத்திற்கு
நீங்கள் தொடர்புடைய ஆக்சைடை சிலிகாக்சைடு ceo2   ஆக வைத்திருக்கலாம்.
 எனவே மற்ற சமயங்களில் யூரோபியம்
யூரோபியம் 2 பிளஸ் ஐ உருவாக்க எலக்ட்ரானைப் பெற முடியும் என்பதை நாங்கள் பார்த்தோம் உள்ளமைவு மற்றும்
இவை இரண்டும் ஒன்று இருவலன்ட் நிலையில் உள்ளது மற்றொன்று டெட்ராவலன்ட் நிலை
லாந்தனாய்டுகளில் பெரும்பாலானவை s   டேபிள் ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகள் நீர் கரைசலில் ப்ளஸ் த்ரீயில்
உள்ளது, எனவே அதை அக்வா கரைசலில் பெற முயற்சித்தால் அது சீரியம் ஃபோர் பிளஸ் மற்றும் யூரோபியம் டூ பிளஸ் ஆகும்
, இந்த இரண்டு ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் நிலைப்படுத்தப்படலாம்.
 இப்போது அதற்குரிய ah e zero மதிப்பைக் காணலாம்
டெக்னாக் சாத்தியம், ரெடாக்ஸ் சாத்தியம் இங்கே கருத்தில் கொள்ள மிகவும் முக்கியமானது
, Cerrix serous ஜோடி E0 மதிப்பு 1.
74 மற்றும் அடிப்படையில் நாம் நமக்கு எவ்வளவு வலுவான என்று நமக்கு சில யோசனை கொடுக்கிறது
என்று பொட்டாசியம் பொருள் என்று
பெர்மாங்கனேட் அதாவது ஒரு புள்ளி ஐந்து ஒரு வோல்ட் எனவே இந்த குறிப்பிட்ட ஆக்சிஜனேற்றம் நமது நீர் ஆக்சிஜனேற்றத் திறனின் ஒரு புள்ளி எட்டுக்கு மிக நெருக்கமாகவும்

த்தில்
அதில் தண்ணீரை ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யக்கூடிய சில திறன்கள்   இருக்கும் நாம் எதையாவது பெற முடிந்தால்
அதாவது வினையூக்கி   ********************************
* *
* *
* ` * 00:40:31,920
இந்த e0 மதிப்புக்கான செரிக் மற்றும் செராஸ் அயனியை
உள்ளடக்கிய நீர் மூலக்கூறை ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யக்கூடியது மற்றும்
சீரியம் 4 உருவானது அதன் உன்னத வாயுவால் விரும்பப்படுகிறது என்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம்.
 உள்ளமைவு என்பது செனான் உள்ளமைவை மட்டுமே கொண்டுள்ளது,
எனவே நான்காவது மற்றும் நாங்கள் அவ்வாறு செல்கிறோம் அடிப்படையில் ஜெனான் உள்ளமைவு மிகவும்
நிலையானது, எனவே சீரியம் நமக்கு அந்த விஷயத்தைப் பெறுகிறது, ஆனால் இந்த குறிப்பிட்ட குறைப்பு அவற்றின்
தொடர்புடைய தனிம நிலைக்கு நமக்குத் தெரியும்.
  கூட்டல் மூன்று முதல் கூட்டல் நான்கு வரை ஆனால்
நாம் தலைகீழ் திசையில் சென்றால் மூன்று எலக்ட்ரான்களை லாந்தனாய்டுகளுக்கு ட்ரிவலன்ட் நிலையில் மாற்றினால்,
அது பெரும்பாலும் அக்வா நிலையில் இருந்தால் திட நிலையில் உள்ள லாந்தனாய்டுகளை அவற்றின் தொடர்புடைய நிலைக்கு எவ்வளவு நல்லதாகப் பெறுகிறோம்
குறைப்புகள் எனவே அடிப்படையில் இது உங்களுக்கு
எதிர்மறை ஆற்றலை மைனஸ் 2.
2 முதல் 2.
4 வரையிலான வரம்பில் எதிர்மறை ஆற்றலை வழங்கும்.

Prutor@IITK

லார் ரெடாக்ஸ் செயல்பாடு உங்கள் குரோமியம் போலல்லாமல் அல்லது
3டி தொடரில் நாங்கள் பார்ப்பது உங்கள் மாங்கனீஸைப் போல அல்லாமல் ரெடாக்ஸ் செயல்பாடு
ஐடியாவை 2.
0 வோல்ட் மைனஸ்
அதற்காக நாம்
ள்ள *
அக்வஸ் கரைசலில் உள்ள கரைசலில் உள்ள மூன்று d   தனிமங்களுக்கான நிறமாலையைப் பார்த்தோம், ஆனால்
எலக்ட்ரான்   எலெக்ட்ரான் களைக் கொண்டிருக்கும்   எலெக்ட்ரான்
அதனால் எஃப் பிளாக்
தனிமங்களைக் கொண்டிருக்கும் சோடியம் சுடர் சோதனைக்கான நமது அணு நிறமாலை அணு உமிழ்வு போன்றவற்றைப் பெற முடிந்தால், சில உமிழ்வு முறைக்குச் செல்லுங்கள்,
அதனால் உமிழ்வு அயனி வடிவமானது வேறுபட்டதாக இருந்தால் சில நடைமுறை நோக்கங்களுக்காக பயனுள்ளதாக
இருக்கும் அதனால்தான், பொது அறிவு வகையான விஷயம் என்னவென்றால், நியோடைமியம் சோ நியோடைமியம் மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கும் அல்லது லேசர்கள் மற்றும் சமாரியாவின் இருப்பு காரணமாக அவை அதிகம் பயன்படுத்தப்படுகின்றன.

அதிக எண்ணிக்கையிலான d எலக்ட்ரான்கள் ஏனெனில்   ஏழு சுற்றுப்பாதைகளும்
——————————————- அதிக எண்ணிக்கையிலான இணைக்கப்படாத எலக்ட்ரான்களை நாம் வைக்கலாம் அதாவது
நில நிலை ah காந்த தருணம் நாம் இதுவரை காந்த பண்புகளாக கருதப்படவில்லை,
ஆனால் 3d தனிமங்களின் காந்த பண்புகள் n மதிப்புகளை அறிந்து காந்த பண்புகளை எவ்வாறு கணக்கிடுகிறோம் என்பதை அறிவோம்
எனவே அதிக எண்ணிக்கை இணைக்கப்படாத எலக்ட்ரான்களின் n மதிப்பு மிக அதிகமாக உள்ளது, எனவே
போர்டு மேக்னட்டன் தொடர்புடைய காந்த தருணமும் மிக அதிகமாக இருக்கும் மற்றும் இந்த காந்த
பண்பு மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கும் எனவே இந்த சமாரியத்தில் உள்ள இந்த காந்த பண்புகள் வெவ்வேறு காந்த பயன்பாட்டிற்கு பயனுள்ளதாக இருக்கும், சில
நிரந்தர காந்தங்களின் காந்தப் பயன்பாடுகளை உருவாக்குவது மற்றும் இவை அனைத்தும் சரி எனவே இதன் பொருள் இதிலிருந்து
தொடங்குவது நீர் வேதியியல் மற்றும் இது உங்கள் புத்தகத்திலிருந்து எடுக்கப்பட்டது, ஒரே ஸ்லைடில் உள்ள
அனைத்து வினைத்திறன் வடிவத்தையும் எவ்வளவு விரைவாக நினைவில் வைத்துக் கொள்ள முடியும்
, அவை வினைத்திறன் முறையின் அடிப்படையில் அவை எவ்வளவு நல்லவை, எனவே லாந்தனாய்டுகளின் இரசாயன எதிர்வினைகள்
நமக்குச் சொல்லும் அதுவும் முடியும் என்பதை நாம் ஏற்கனவே பார்த்திருக்கிறோம்.
அவை ஹைட்ராக்சைடுகளை உருவாக்கக்கூடிய ஃவுளூரைடுகளை மிக நன்றாக உருவாக்க முடியும்
எனவே இந்த தனிம வடிவம் அடிப்படையில்
தண்ணீருடன் வினைபுரிய முடியும் உயர் வெப்பநிலையில் கார்பனுடன் வினைபுரிய முடியும் நைட்ரஜனுடன் சூடாக்க முடியும் கந்தகத்துடன் சூடாக்க முடியும்
மற்றும் ஆக்ஸிஜனில் பிணைப்புகளை சூடாக்க முடியும்.

எங்கள் 3d   உலோகங்கள் போன்ற ஹைட்ரஜனை நீக்குவதோடு இந்த இனங்கள் உங்களுக்கு ஆக்சைடு சல்பைடு
நைட்ரைட் கார்பைடையும் கொடுக்கலாம்.

e ஹைட்ராக்சைடு மற்றும் ஹாலைடுகள் எனவே ஒரு முனையில் அயனி சேர்மங்கள் இருக்க முடியும் மற்றும் மற்றொரு முனையில் நாம் திட சேர்மங்கள் இருக்க முடியும் எனவே
தொடர்புடைய கார்பைடு சேர்மங்களான நைட்ரைட் சேர்மங்கள்
அல்லது நாம் செய்ய வேண்டிய சல்பைடு சேர்மங்களின் சில பயனுள்ள பயன்பாட்டைப் பயன்படுத்தினால், பயன்பாடு மிகவும் அகலமாக இருக்கும்.
ஆர்ட் க்ரஸ்டில் சில கிடைப்பதால் கிடைப்பதால் கலவை ஐப் பயன்படுத்தி இந்தச் சேர்மங்களை மிக எளிதாக எல்லாருக்கும்
எல்லாருக்கும் தெரியும் திடமான
கலவை அல்லது திட நிலை பண்புகள் பயனுள்ளதாக இருக்கும் மேலும் சில சமயங்களில் அயனிச் சேர்மங்கள் பயனுள்ளதாக இருக்கும்.
ஆக்டினியம் மற்றும் அதனுடன்
தொடர்புடைய ஆக்டினாய்டுகள் எனவே கால அட்டவணையில் ஆக்டினியத்தின் நிலை முக்கியமானது tant மற்றும் பின்வரும்
ஆக்டினியம் நாம் அதற்குரிய ஆக்டினாய்டுகளைப் பெறுகிறோம்,
அதனால் ஆக்டினாய்டுகளைப் பெறுகிறோம், மேலும் இவை அனைத்தையும் நிலைநிறுத்துவது, ஐந்து f என்ற அளவில் தொடர்புடைய எலக்ட்ரான்களின் இருப்பு காரணமாக, ஐந்து s நிலைகள் நமது நான்கு f இன் நிலை போலவே முக்கியமானது.
தொடர்புடைய லாந்தனாய்டுகளுக்கு
, 5 f எலக்ட்ரான்கள் அல்லது நிலைகள் அல்லது 5 அலை அளவை ஆக்கிரமித்துள்ள எலக்ட்ரான்கள் பற்றிப் பேசும்போது
எலக்ட்ரான்கள் 7s
இல் இருப்பதையும் 6d இல் எலக்ட்ரான் இருப்பதையும் கருத்தில் கொள்ள வேண்டும்.
அடிப்படையில் இந்தத் தொடரிலிருந்து வரும் பெயர்கள் தொடர்கள்

தொடர் ——————————————————————————]]]
ஆகியவை ஆகியவை ஆகியவற்றைக் ஆகியவை மற்றும் இவைகள் தற்காலத்தில் கதிரியக்கத்தன்மை கொண்டவை என்பதால்
அவை ஆற்றல் அடிப்படையில் மிகவும் முக்கியமானவை.

இது கதிரியக்கமானது, ஏனெனில் அது
சில கதிர்வீச்சுகளின் தொடர்புடைய நீக்குதலைத் தோற்றுவிக்கும்.

இந்த ஆக்டினியம் அல்லது ஆக்டினாய்டுகளைப் படிப்பதன் அடிப்படையில் நாம் என்ன படிக்கலாம் அணு வேதியியலைப் எனவே அணுக்கரு பிளஸ்
சில சமயங்களில் நாம் அணு மற்றும் பகுப்பாய்வு என்று அழைக்கிறோம், எனவே அணு மற்றும் பகுப்பாய்வு வேதியியல்
இந்த அனைத்து உறுப்புகளின் தொடர்புடைய பண்புகளைப் படிப்பதன் மூலம் செறிவூட்டப்படுகிறது.
ஏனெனில் அவை கதிர்வீச்சைத் தோற்றுவிப்பதால்
ஆல்பா பீட்டா காமா கதிர்களை அவை உருவாக்குகின்றன, எனவே இவை மருத்துவப் பயிற்சிக்கும் பயனுள்ளதாக இருக்கும்.
இந்த கதிர்கள் தொடர்புடைய மாற்றங்களுக்கும் பயனுள்ளதாக இருக்கும்,
மேலும் இவை கதிரியக்கமாக இருப்பதால் இந்த முழுத் தொடர்களும்
சில மட்டுமே கதிரியக்கமாக இருக்கும்.
எனவே
, ah உடன் தொடர்புடைய pe இல் இந்த இரண்டு உறுப்புகளையும் நிலைநிறுத்துவது பற்றி நமக்கு சில யோசனைகள் இருக்க வேண்டும் ரியோடிக் அட்டவணை மற்றும் இந்த
தோரியம் மற்றும் யூரோபியம் ஆகியவை நீண்ட காலம் மட்டுமே வாழ்கின்றன , எனவே அவை தாதுக்களில் நிகழ்கின்றன,
அவை நீண்ட காலம் வாழவில்லை என்றால் , இயற்கை மூலமாகப் பெறுவது மிகவும் கடினம், எனவே

புவி வேதியியலாளர்கள் தோரியம் ஐ
போன்ற தாதுக்களில் இருந்து தோரியம் மற்றும் யூரோபியம் பெற உதவ மாட்டார்கள்.

மடாலய மணல் உள்ள மடாலய மணலில் அது இப்போது மடாலயம் மணலில் உள்ளது என்று கூறினார்,
அதனால் மடாலய மணல் உள்ள தோரியம் உள்ளது மற்றும் அவர்கள்
மிகவும் நீண்ட காலமாக விட்டு இருந்தால் அவர்கள் அவர்கள் அவர்கள் அவர்கள் அங்கு வேறு கூறுகள் இல்லை என்று அவர்கள் காணலாம் அவர்கள் ஒரு
கதிரியக்கமாக இருக்கும் இயற்கையில் மற்றும் அவை இருக்கும் போது அவை
நீண்ட காலம் வாழ்கின்றன என்றால் அவை இயற்கையில் பொருட்களில் கிடைக்கின்றன, ஆனால் அவை சில அரை ஆயுளைக் கொண்டிருக்கின்றன, எனவே
இந்த அரை ஆயுளும் முக்கியம், எனவே அவற்றின் அரை வாழ்வின் தன்மையைப் பொறுத்து நாம் அடிப்படையில் சிதைந்து விடுகிறோம்.
இந்த யுரேனியங்களில் சில, அணு எரிபொருள் என நாம் அனைவரும் அறிவோம், ஏனெனில் அவை மிகவும் நல்ல அணு எரிபொருள் யுரேனியம் மற்றும் புளூட்டோனியம் அணு எரிபொருள் எனவே இந்த யுரேனியம் மற்றும்
புளூட்டோனியம் சில t அரை மதிப்புகள் மற்றும் தொடர்புடைய ஐசோடோப்புகள்
யுரேனியத்திற்கு அது 235
யுரேனியம் அல்லது 238 யுரேனியம் என்று நமக்குத் தெரியும், எனவே 235 யுரேனியம் மற்றும் 230 யுரேனியம் சில குறிப்பிட்ட t அரை மதிப்புகளைக் கொண்டிருக்கும்
எனவே இந்த குறிப்பிட்ட t அரை மதிப்புகள் குறையும்
அதாவது கதிரியக்கத்தன்மை என்பது ஒரு அத்தியாயம்.
குறிப்பிட்ட தாது
எனவே யுரேனியம் 235 மற்றும் யுரேனியம் 238 க்கு நாம் பார்ப்பதில் பாதி, இது
மிகவும் பெரியது, அதாவது யுரேனியம் 235 க்கு 7.
04 10 முதல் 10 வரை சக்தி 8 ஆண்டுகள் மற்றும் யுரேனியம் 238
க்கு 4.
47 முதல் 10 வரை சக்தி 9 ஆண்டுகள் போதுமான அளவு நிலையானது மற்றும் இவை இரண்டும் மிகவும்
பயனுள்ளதாக இருக்கும் மேலும் தொடர்புடைய இனங்கள் நமது அணு எரிபொருளுக்கும் பயனுள்ளதாக இருக்கும் எனவே புளூட்டோனியம் யுரேனியம்
நமது அணுக்கருவுக்கு பயனுள்ளதாக இருக்கும் எரிபொருளின் நோக்கத்திற்காக, கால அட்டவணையில் உள்ள நிலைப்பாடு, அவற்றின்
எலக்ட்ரானிக் உள்ளமைவு , அவற்றின் பயனுள்ள பயன்பாட்டுடன்
தொடர்புடைய வைகளை அதாவது தீர்வு வேதியியல் அல்லது திட நிலை வேதியியல் என்று பொருள்படும் ஆனால் அவற்றின் தொடர்புடைய பயன்பாட்டின் அடிப்படையில் கதிரியக்கத்தின் அடிப்படையில் வினைத்திறன்,
அதனால் அவற்றின் செயல்பாடு வேறுபட்டது, இது ஒரு கதிரியக்க உறுப்பு மற்றும் அவை அவற்றின் அணு ஆற்றலுக்கான தொடர்புடைய ஆற்றல்களை அல்லது மின்சாரத்தை உருவாக்குகிறது
இந்த ஆஹா
யுரேனியம் மற்றும் எல்லாவற்றையும் பற்றி விவாதித்து வருகிறோம், எனவே நாம் ஆக்டினியம் இருக்கிறோம் நாம் தோரியம் AH ஐ வைத்திருக்கிறோம், எனவே நாம் Actinium தோரியம் மற்றும் யுரேனியம் இருப்பதால், இந்த மற்ற AH நான்கு எஃப் உறுப்புகள்
இந்த மின்னணு கட்டமைப்பை கொண்டிருக்கலாம் மற்றும் இதே போன்ற வகை இருக்கும் உறுதிப்படுத்தல் முறை
அதாவது அரை புல நிலை நிலையானது மற்றும் இவை அனைத்தும் o இது அடிப்படையில் சில யோசனைகளை தோற்றுவிக்கும்
நாம் ட்ரிவலன்ட் நிலையில் ஆ உலோகத்தை வைத்திருக்கலாம், எனவே கோரியத்திற்கு ட்ரைவலண்ட் நிலையில் உள்ள உலோகம்

Dr.Utor@IITK

ஐந்து f ஏழு எனவே அது சில கூடுதல் நிலைத்தன்மையைக் கொண்டிருக்கும் எனவே இந்த பூஜ்ஜியம் ஆக்டினியம்
ஆகும்.
நமது லாந்தனம் ஆக்டினியமும் கூடுதலான நிலைப்படுத்தலைக் கொண்டிருக்கும்.

அதனால் கூடுதலான
நிலைப்படுத்தலும் நமக்குக் கிடைக்கும், ஆனால் அதனுடன் தொடர்புடைய ஆரங்களில் ஏற்படும் மாற்றத்தை நாம் கருத்தில் கொண்டால்,
லாந்தனைடு ஆ லாந்தனைடு சுருக்கம்
போன்ற ஏதாவது நம்மிடம் இருக்க முடியுமா? அல்லது இணையான ஆக்டினைடு சுருக்கமும், ஆனால் ஆக்டினைடுகளின் விஷயத்தில்
111 அல்லது 103 முதல் 98 வரை
திரிவலன்ட் நிலைக்கு வருவதைக் காண்கிறோம் மற்றும் டெட்ராவலன்ட் நிலைக்கு இது 99 பைக்கோமீட்டரில் இருந்து 86 பிகோமீட்டராக இருக்கும்.

அதாவது, இது குறைந்து வருகிறது, ஆனால் எங்களின் ஆ லாந்தனைடுகளுடன் ஒப்பிடும்போது இந்த போக்கு அதிகம் இல்லை,
எனவே மின்னணு உள்ளமைவை மீண்டும் நாம் இதேபோல் sf ஐ ஈடுபடுத்தலாம் மற்றும் d துணை செல்கள் மற்றும்
அவை மாறி ஆக்கிரமிப்பைக் கொண்டிருக்கின்றன, ஏனெனில்
இவை மூன்றும் மிக நெருக்கமான ஆற்றல் மதிப்புகளைக் கொண்டிருக்கும்

.

அலைச் செயல்பாட்டின் கோணப் பகுதியில் நான்கு f சுற்றுப்பாதைகள்
இருக்கும் அதிக உச்சரிப்பு
, நான்கு எஃப் சுற்றுப்பாதைகளுக்கும் ஐந்து அலை சுற்றுப்பாதைகளுக்கும் இடையே உள்ள ஒரே வித்தியாசம் இதுதான், எனவே இந்த சேர்மங்கள்
அடிப்படையில் வெகு அதிக அளவில் பிணைப்பில் பங்கேற்க முடியும், அதனால்தான் நாம் சில வாயில்களைப் பெற்றால்
யுரேனியம் சில சேர்மங்களை உருவாக்கலாம்.
மேலும் யுரேனியம் என்பது ஹெக்ஸா வேலன்ஸ் நிலையில் உள்ள தொடர்புடைய யுரேனியம் என்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம்,
எனவே அது யுரேனியம் ஆறு ஆகும், இது தொடர்புடைய யுரேனிய
அயனியாகும், எனவே யுரேனிய அயனி உள்ளது எனவே ஈரானிய அயனியால் கிராம் திட நிலையில் சில சேர்மங்களுக்கு உயர்கிறது
நாம் சீசியம் உப்பாக தனிமைப்படுத்தலாம் uo two cl four, அங்கு யுரேனியம் ஒரு டையாக்ஸோ சேர்மமாகும், எனவே இந்த குறிப்பிட்ட இனம் உள்ளது, இது டையாக்ஸோ சேர்மமாக தொடர்புடைய சேர்மமாக உருவாகிறது.

பிணைப்பில் பங்கு பெறுங்கள், எனவே
உங்களிடம் போதுமான அளவு ஏதாவது இருக்க முடியும் என்று நாங்கள் கருதினால், இந்த குளோரைடு
இங்கே இந்த குளோரைடு இங்கே இந்த குளோரைடு இங்கே உள்ளது போல் இந்த இரண்டையும் வேறு சில லிகண்ட்களால் மாற்றலாம், இதன் மூலம்
நாங்கள் எப்போது கண்டுபிடிப்போம்.
ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்களைப் படிக்கவும் எனவே அசிடைல் அசிட்டோன் போன்ற சில வகையான லிகண்ட் இருந்தால்
இவை இரண்டையும் இணைத்து சில அசிடைல் அசிட்டோன்

Prutor@IITK

சேர்மங்களை உருவாக்கலாம் மற்றும் குளோரைடுகள் அனைத்தும் அவற்றுக்கான சார்ஜ் கொடுப்பதால் அதனால்தான்
நமக்குத் தெரியும்
கேஷனிக் சார்ஜ் அல் கலவை எனவே பூஜ்ஜிய ஆக்சிஜனேற்றம் ah இந்த குறிப்பிட்ட சேர்மத்தின் மீது பூஜ்ஜிய கட்டணம்
எனவே இந்த குறிப்பிட்ட ஒன்று ah lanthanides க்கு நாம் பார்த்த மற்ற ah இனங்களுடன் ஒப்பிடும்போது
அவற்றின் ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகள் பற்றி என்ன
அதனால் அதிக அளவிலான ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலைகள்
உள்ளன.
ஐந்து f அறுபது மற்றும் ஏழு வினாடிகளை உள்ளடக்கிய நிலைகள் ஒப்பிடக்கூடிய ஆற்றலை ஒப்பிடுகின்றன
எனவே நாம் ஐந்து f மட்டத்திலிருந்து எலக்ட்ரானை அகற்றலாம் அல்லது 6d மட்டத்திலிருந்து எலக்ட்ரானை அகற்றலாம் அல்லது
7s மட்டத்தில் இருந்து இடது புறம்
நாம் குழுவிலிருந்து தொடங்கும் போது, மேலும் மேலும் மாறுபட்ட ஆக்சிஜனேற்ற நிலையைப் பெறலாம், அதாவது
மாறி ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகள் இடதுபுறத்தில் பெற முடியும், எனவே அந்த யுரேனியத்திற்குச் சென்றால்
நெப்டியூனியம் பிறகு ஆ புளூட்டோனியம் மற்றும் இந்த வழக்குகள் மற்றும் அமெரிசியம் ஆகியவற்றைப் பார்க்கிறோம்.
அவை
சில மாறி ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளையும் ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளைக் கொண்ட இந்த ஆக்சிஜனேற்ற நிலையின் ஆ தோரியத்திலிருந்து
பெர்கெலியம் ஆ d பின்னர் இந்த கூட்டல் நான்கு மற்றும் பிளஸ் ஆறு இவை
இரண்டும் பெரும்பாலும் நிலையானவை, ஆனால் நீங்கள் வலப்புறம் செல்லும்போது அவற்றின் நிலைத்தன்மை மிகவும் குறைவாக உள்ளது, மேலும் நாம்
லாரன்க்ஸியன் அல்லது நோபிலியத்தை நோக்கி நகரும் போது, நாம்
ஒப்பிடுவதை ஒப்பிடுகிறோம்.
t பாதி மதிப்புகள் எனவே யுரேனியத்தின் மற்றொரு
ஐசோடோப்பை யுரேனியத்தின் ஐசோடோப்புகளையும் பார்த்தோம் அணு சிதைவுக்கான சிதைவுப் பொருளின் அடிப்படையில் அவற்றின் tt பாதி மதிப்புகள் நம் நோபிலியம் மற்றும் லாரென்சியத்தின் மதிப்புகளுக்குக் கீழே செல்ல முடியுமானால் 259 நோபிலியம்
102 மற்றும் அணு எண்
103 மற்றும் அவற்றின் மூன்றாம் மதிப்புகள் அணிதிரள எண்ணிக்கையைக் கொண்டிருப்பதைக் கருத்தில் கொண்டால், 256
லாரன்சியத்தை நாங்கள் கருதுகிறோம்.
நீங்கள் நானோகிராம் மட்டத்திலோ
அல்லது பிகோகிராம் மட்டத்திலோ உருவாக்கலாம், எனவே அவை அனைத்தும் செயற்கை முறையில் உருவாக்கப்படுகின்றன, அவை இயற்கையாகக் கிடைக்காததால் இந்த சேர்மங்கள் எனவே அவற்றில் பெரும்பாலானவை இந்த யூருக்கு அப்பாற்பட்ட அனைத்து கூறுகளையும் குறிக்கிறது.
anium எனவே அனைத்து டிரான்ஸ்
யுரேனியம் தனிமங்களும் இவைகளின் நிலைப்படுத்தல் அல்லது நிலைப்புத்தன்மை குறித்து உங்களிடம் கருத்து கேட்கப்பட்டால்,
அனைத்து டிரான்ஸ்யுரேனியம் தனிமங்களும் பூமியில் இயற்கையாக ஏற்படாது,
அதாவது யுரேனியத்திற்கு அப்பால் அங்கு வராது எனவே அவை செயற்கையாக உருவாக்கப்பட்டவை
அவர்களின் சொத்து ஆய்வுகளுக்கு அவை மிகவும் பயனுள்ளதாக உள்ளன, மேலும் ஏதேனும் பயன்பாடு உள்ளதா, அதனால்தான்

எல்லாவற்றையும் அதையும் தாண்டி சூப்பர் ஹெவி தனிமங்களின் கீழ் கருதப்படுகிறோம், எனவே இவை அடிப்படையில்
யுரேனியம் இருப்பதை நீங்கள் ஏற்கனவே பார்த்திருப்பதைத் தருகிறது எனவே இன்னும் ஒரு விஷயம்
பிட்ச் மோனாக்சைடு போன்ற பிட்ச் கலவை உள்ளது, இது யுரேனியம்
சேர்மம் எனவே யுரேனியம் ஆக்சைடு என்பது மற்றொரு இயற்கை மூலமாகும், மேலும் இது நமக்குச் சொல்கிறது   எங்கள் mno
டுவின் இயற்கையான பைருலோசைட் mno two .
மேலும் 4 ஆக்சிஜனேற்றம்
நிலை, இதைப் பற்றி என்ன நிச்சயம் நிலைப்படுத்துகிறது எனவே நாம் 8 ஐ 2 ஆக சமநிலைப்படுத்த வேண்டும்
அதாவது 16 எதிர்மறை கட்டணங்கள் எனவே 16 எதிர்மறைக் கட்டணங்கள்   யுரேனியம் ஹெக்ஸாவலன்ட் மற்றும் யுரேனியம் டெட்ராவலன்ட் இருப்பதன் மூலம் அதை எவ்வாறு சமன் செய்யலாம்
எனவே அவற்றில் இரண்டு யுரேனியம் ஹெக்ஸாவலன்டாகவும்
அவற்றில் ஒன்று டெட்ராவலன்டாகவும் இருப்பதால் எப்போதும் நமக்கு   கிடைக்கும் பிட்ச் கலவையில் இருப்பதால் பிட்ச் கலவை
நம்முடைய அந்த அணு எரிபொருள் தனிமைப்படுத்தலுக்கான ஆதாரம், எனவே அவை ஸ்டோச்சியோமெட்ரிக் அல்லாதவை,
எனவே அவை ஸ்டோச்சியோமெட்ரிக் ஆகும் அதேபோன்று
யுரேனியத்தைப் பொறுத்தவரை, u308 ஆனது ஹெக்ஸாவலன்ட் மற்றும் டெட்ராவலன்ட் மற்றும் ஹெக்ஸாவலன்ட் ஆகிய இரண்டையும் கொண்டிருக்கும் மற்ற உயிரினங்களுடன் ஒப்பிடும்போது இது மிகவும் உறுதியான தன்மையைக் கொண்டுள்ளது எனவே இந்த பிளஸ்
ஆறு ஆக்சிஜனேற்ற நிலை, எனவே இதை நாம் உடனடியாக தொடர்புபடுத்தலாம்.

நாங்கள் ஆய்வு செய்த குரோமியம் மாலிப்டினத்தை டங்ஸ்டனைப் படித்துள்ளோம், சில சமயங்களில் மாலிப்டினம் டையாக்ஸோஃபார்ம் செய்யக்கூடியது என்பதை முன்பே படித்திருக்கிறோம்.
டங்ஸ்டன் டையாக்ஸோஃபார்ம் செய்ய முடியும் அதே போல
, யுரேனியம்   உருவாகிறது என்பதை அவற்றின் இரசாயன வினைத்திறன் அடிப்படையில் இதையும் சேர்க்கலாம், ஏனெனில் மாலிப்டினமும்
இதே போன்ற உலோக வளாகங்களை உருவாக்குகிறது, அவை வெவ்வேறு ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்களைப் படிக்கும் போது பார்க்கலாம்
எனவே கால அட்டவணையில் இருந்து இந்த கூறுகளை அறிந்துகொள்வது அவற்றின் தனிமைப்படுத்தப்பட்டால்,
இவற்றை நாம் வழக்கமான
உப்புகளாகப் பெறுகிறோம்.

ஹெக்ஸாவலன்ட் யுரேனியம் கலவை யுரேனியம் ஹெக்ஸாபுளோரைடு அல்லது நீங்கள் எங்கள் அடுத்த வகுப்பிலிருந்து தொடங்கும் தொடர்புடைய ஒருங்கிணைப்பு   கலவையாக கருதலாம்
யுரேனியத்தின் ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்கள் ஏனெனில் ஃவுளூரைடு ஒரு நல்ல
லிகண்டாக ஃவுளூரைடு அயனியாகக் கருதப்படலாம் சரி மிக்க நன்றி

Ptutor@IITK