

மற்றும் விரிவுரைத் தொடருக்கு இன்று மீண்டும் உங்களை வரவேற்கிறோம் . அத்துடன் 5 இரண்டு தொகுதி கூறுகள் மற்றும் அல்கலைன் எர்த் தனிமங்களின் மின்னணு கட்டமைப்பு ns2 என்பது உங்களுக்குத் தெரியும், அதாவது அவற்றின் வேலன்ஸ் ஷெல்லில் இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன, எனவே கார பூமி உலோகங்கள் அல்லது கார பூமி கூறுகளின் நிலை குழு முதலில் பெரிலியத்தில் அழுத்தப்படுகிறது. அடுத்த ஒரு மெக்னீசியம் கால்சியம் ஸ்ட்ரோண்டியம் பேரியம் மற்றும் ரேடியம் நிச்சயமாக ரேடியம் கதிரியக்க மற்றும் லித்தியம் போன்ற குழு ஒரு தனிமங்களில் பெரிலியம் அதன் சிறிய அளவு மற்றும் அளவு விகிதத்திற்கு மிக அதிக கட்டணம் செல்லும் மற்ற தனிமங்களில் இருந்து வேறுபடுகிறது ஆனால் பெரிலியம் அதிக அலுமினியத்தை ஒத்திருக்கிறது. அலுமினியத்துடனான உறவு இறுதியில் பெரிலியம் மற்றும் அலு இடையே உள்ள மூலைவிட்ட உறவு மற்றும் ஒற்றுமைகள் பற்றி விவாதிப்பேன் மினம் மற்றும் அணு மற்றும் அயனி ஆரங்கள் குழு ஒன்றின் தனிமங்களை விட சிறியதாக உள்ளன, ஏனெனில் அவை இரண்டு எலக்ட்ரான்களைக் கொண்டுள்ளன, மேலும் பயனுள்ள அணுக்கரு மின்னூட்டத்தில் அதிகரிப்பு உள்ளது. அவை 11 டி பிளஸ் அயனிகளை உடனடியாக உருவாக்குகின்றன அவற்றின் கட்டற்ற நிலை அணு மற்றும் அயனி ஆரங்களில் உள்ள தனிமங்கள் அளவு அதிகரிப்பதால் குழுவில் குறைகிறது, கார உலோகங்கள் மற்றும் கார பூமி உலோகங்கள் இடையே ஒற்றுமைகள் உள்ளன மற்றும் அயனியாக்கம் என்டல்பிகள் அளவு அதிகரிப்பதன் காரணமாக நிச்சயமாக குழுவில் குறைகிறது. தொடர்புடைய குழு ஒன்றின் தனிமங்களை விட இங்கு இரண்டாவது அயனியாக்கம் என்டல்பிகள் முதல் அயனியாக்கம் என்டல்பிகளை விட குறைவாக உள்ளன, ஏனெனில் முதல் அயனியாக்கம் என்டல்பி விஷயத்தில், நீங்கள் ஒரு ஜோடி தொகுப்பில் இருந்து எலக்ட்ரானை அகற்ற வேண்டும், அது இரண்டு சரியாக இருக்கும், அதற்கு பெரிய ஆற்றல் தேவைப்படுகிறது மற்றும் இரண்டாவது எலக்ட்ரானை ஒரு எலக்ட்ரானை அகற்றினால், இரண்டாவது அயனியாக்கம் ஆற்றல் அல்லது அயனியாக்கம் என்டல்பியை அகற்றுவது மிகவும் எளிதாக இருக்கும். முதல் அயனியாக்கம் என்டல்பியுடன் ஒப்பிடும் போது, நீரேற்றம் என்டல்பியை ஒப்பிடும் போது, மீண்டும் அதே போக்குகள் பின்பற்றப்படும் போது, அயனி அளவு அதிகரிப்பதால், குழுவில் நீரேற்றம் என்டல்பி குறைகிறது. பின்னர் மெக்னீசியம் மற்றும் கால்சியம் ஸ்ட்ரோண்டியம் எனவே நீரேற்றம் என்டல்பியைப் பொறுத்தவரை இது பின்பற்றப்படும் வரிசையாகும், மேலும் பெரிய அளவிலான குழுவின் காரணமாக இரண்டு தனிமங்கள் குழு ஒன்றுடன் ஒப்பிடும்போது அதிக அளவில் நீரேற்றம் செய்யப்படுகின்றன, எடுத்துக்காட்டாக மெக்னீசியம் குளோரைடு , எனவே காரத்தின் பெரிய அளவு காரணமாக பூமி உலோகங்கள், குழு ஒன்று கூறுகளுடன் ஒப்பிடும்போது அவை அதிக அளவில் நீரேற்றம் கொண்டவை எடுத்துக்காட்டாக மெக்னீசியம் குளோ சவாரி ஹைக்ஸூ ஹைட்ரேட்டானது, அது டைஹைட்ரேட்டாக இருக்கும் லித்தியம் குளோரைடை நினைவுபடுத்தினால், அதில் இரண்டு கரைந்த நீர் மூலக்கூறுகள் உள்ளன, அதேசமயம் மெக்னீசியம் திரவத்தில் ஆறு மூலக்கூறுகள் கரைக்கப்பட்ட நீர் உள்ளது, மேலும் கால்சியம் மற்றும் சோடியம் மற்றும் பொட்டாசியம் குளோரைடுகளுடன் ஒப்பிட்டுப் பார்த்தால், கால்சியமும் உண்மைதான். அத்தகைய ஹைட்ரேட்டுகளை உருவாக்க வேண்டாம் மற்றும் இந்த கார பூமி உலோகங்கள் அனைத்தும் வெள்ளி வெள்ளை நிறத்தில் உள்ளன, அவை மென்மையானவை ஆனால் குழு ஒன்று உறுப்புகளை விட கடினமானவை, மீண்டும் அவை அனைத்தும் வலுவான எலக்ட்ரோ பாசிட்டிவ் மற்றும் இந்த எலக்ட்ரோ பாசிட்டிவிட்டி போக்கு குழு இரண்டு கூறுகளின் குழு மற்றும் வேதியியல் வினைத்திறனை அதிகரிக்கிறது. நீர் ஆக்சிஜன் ஹைட்ரஜன் நைட்ரஜன் ஆலசன்கள் மற்றும் அதன் குறைக்கும் திறன் மற்றும் திரவ அம்மோனியாவில் அதன் நடத்தை மற்றும் கரிம பகுதிகளுடனான அதன் தொடர்பு மற்றும் நீங்கள் மீண்டும் பார்த்தால் அது ஆக்சிஜனேற்ற சுடருக்கு வண்ணங்களை அளிக்கிறது . உதாரணமாக பெரிலியம் மற்றும் மெக்னீசியம் t உடன் தொடர்புடைய அதிக அயனியாக்கம் ஆற்றல் காரணமாக எந்த நிறத்தையும் தருவதில்லை. கால்சியத்தின் விஷயத்தில் அது செங்கல் சிவப்பு நிறத்தையும் ஸ்ட்ரோண்டியத்தில் சிவப்பு நிறத்தையும் தருகிறது, அதேசமயம் பேரியம் ஆப்பிள் பச்சை நிறத்தை தருகிறது மற்றும் அதனுடன் தொடர்புடைய அலைநீளங்கள் இந்த உமிழ்வுகளுக்கு முறையே 662 650 மற்றும் 554.5 நானோமீட்டர்கள் இங்கே கொடுக்கப்பட்டுள்ளன . உமிழ்வு என்பது எலக்ட்ரானின் உற்சாகத்தின் விளைவாகும், எனவே எங்களிடம் ns இரண்டு எலக்ட்ரானிக் உள்ளமைவு உள்ளது, எனவே s எலக்ட்ரான் உற்சாகமாக இருக்கும்போது, நம்மிடம் ns one np ஒரு மின்னணு உள்ளமைவு உள்ளது, அதாவது s எலக்ட்ரான்களில் ஒன்று p ஒன் ஆக உயர்த்தப்படுகிறது. இந்த எலக்ட்ரான் தரை நிலைக்குத் திரும்பும் போது தீவிர நிறம் காணப்படுகிறது சரி ஆ அவர்கள் பின்வரும் பகுதியில் கதிரியக்கத்தை வெளியிடும் வண்ணம் இப்படித்தான் இருக்கும் மற்றும் வினைத்திறனைப் பார்க்கும்போது நீங்கள் சுடர் சோதனை வண்ணங்களை இங்கே காணலாம் மிகவும் அழகான ஆப்பிள் பச்சை நிறம் பேரியம் மற்றும் ஸ்ட்ரோண்டியம் மற்றும் கால்சியம் ஆகியவற்றில் தொடர்புடைய வண்ணங்களைக் காணலாம், ஏனெனில் இந்த நல்ல வண்ணங்கள் வானவேடிக்கையிலும் பயன்படுத்தப்படுகின்றன. குழு இரண்டு தனிமங்களின் இரசாயன வினைத்திறன் மற்றும் கார உலோகங்களுடன் ஒப்பிடும் போது சிறிய அளவு இருப்பதால் அவை வலுவாக நீரேற்றம் செய்யப்பட்டுள்ளன ஆ, மெக்னீசியம் மற்றும் கால்சியம் ஹைக்ஸூ ஹைட்ரேட்டட் ஆறு சமமான நீர் மூலக்கூறுகள் மற்றும் அவை அதிக லேட்டிஸ் ஆற்றலைக் கொண்டுள்ளன. மெக்னீசியம் கால்சியம் ஸ்ட்ரோண்டியம் பேரியம் மற்றும் ரேடியம் மற்றும் ஃப்ரீ பெரிலியம் டி பிளஸ் ஆகியவற்றுடன் ஒப்பிடும்போது பெரிலியம் வேறுபட்ட வேதியியலைக் கொண்டுள்ளது, மற்ற கார பூமி உலோகங்களைப் போலல்லாமல், எப்போதும் அதன் கலவைகள் கோவலன்ட் மற்றும் சோடியம் குளோரைடு அல்லது பொட்டாசியம் குளோரைடை தண்ணீரில் போடும்போது கரைந்த அயனிகளைக் கொண்டிருக்கும். நீங்கள்

na பிளஸ் அயனிகள் மற்றும் c1 மைனஸ் அறிகுறிகளைக் காணலாம், அதேசமயம் பெரிலியம் விஷயத்தில் அது நடக்காது, அதற்கு பதிலாக இது எப்போதும் ஒரு ஒருங்கிணைந்த வளாகமாக இருக்கும், இந்த வகையான ஆ உருவாக்கம் கொண்ட பல உப்புகள் தண்ணீரில் குறைவாக கரையக்கூடியவை உதாரணமாக k two நான்கு கரையக்கூடியது கால்சியம் சல்பேட் அல்லது ஸ்ட்ரோண்டியம் சல்பேட் அல்ல மற்றும் பெரிலியம் ஒரு அரிய தனிமம் சரி, அது இந்த ஆ போர் காலிலிருந்து பிரித்தெடுக்கப்படுகிறது லெட் பெரில் அதன் கலவை மூன்று அல் இரண்டு சி ஆறு மற்றும் பதினெட்டு ஆகும், எனவே இந்தப் போரிலிருந்து பெரிலியத்தை பிரித்தெடுப்பது பற்றி நான் சுருக்கமாக விவாதிக்கிறேன், முதலில் அதற்கு சோடியம் ஹைட்ராக்சைடு போலிசைட் மூலம் சிகிச்சை அளிக்கப்பட வேண்டும், இது ஃபுளோரினேட்டட் கலவையை உருவாக்குகிறது. நான்கு சோடியம் ஹைட்ராக்சைடுடன் சிகிச்சையின் போது பெரிலியம் ஹைட்ராக்சைடு பெரிலியம் ஹைட்ராக்சைடு உருவாகிறது, அம்மோனியம் ஹைட்ரஜன் டிஃப்ளூரைடுடன் சிகிச்சையளிப்பதன் மூலம் இது மிகவும் வலுவான ஃவுளூரைனேட்டிங் முகவராக nh ஐ உருவாக்குகிறது. தனிம பெரிலியத்தைப் பெறுவதற்கு மெக்னீசியத்தைப் பயன்படுத்துவதைக் குறைக்கிறது, எனவே பெரிலில் இருந்து பெரிலியம் பிரித்தெடுக்கப்படுகிறது மற்றும் பெரிலியத்தின் எளிய அன்ஹைட்ரஸ் கலவைகள் நீரிலிருந்து படிகமாக்கப்படும்போது இயற்கையில் கோவலன்ட் ஆகும். டெட்ராஹலோ பெரிலியம் டி பிளஸ் நீரேற்றம் செய்யப்பட்ட அலுமினியத்தைப் போலவே உள்ளது, மேலும் இரண்டும் அதிக அமிலத்தன்மையின் விளைவாக இயற்கையில் அமிலத்தன்மை கொண்டவை. சிறிய அதிக சார்ஜ் செய்யப்பட்ட பெரிலியம் டி பிளஸ் அயனின் h துருவமுனைக்கும் சக்தி, இது நீராற்பகுப்புக்கு வழிவகுக்கும் மற்ற நீரேற்றப்பட்ட குழு இரண்டு கேஷன்கள் அமிலத்தன்மை கொண்டவை அல்ல, அவற்றின் குறைந்த மின்னழுத்த அடர்த்திக்கு செல்கிறது. எனவே நீங்கள் டெட்ரா அக்வா பெரிலியம் டி பிளஸ் என அழைக்கப்படுவது பிஹெச் 3 போன்ற பிஹெச் ஹைட்ராக்சைடு பிரிஜிட் அயனிகளை அதிகரிப்பதன் மூலம் வலுவான அமிலக் கரைசல்களில் மட்டுமே உள்ளது, எனவே பிஹெச் ஹைட்ராக்சைடு பிரிஜிட் அயனியை அதிகரிப்பதன் மூலம் ஒத்ரீ முழுவதுமாக மூன்று முறை உருவாகி இறுதியில் அது உருவாக வழிவகுக்கிறது. பெரிலைட் இரும்பைக் கொடுப்பதற்காக பெரிலைட் இரும்பைக் கொடுக்க இரண்டு முறை பீயோ மற்றும் பியோ இரண்டு முறை கரைக்கப்பட்டது, இது பெரிலியத்தின் ஆம்போடெரிக் தன்மையைக் காட்டுகிறது. மற்றும் ஆக்சிஜனில் உள்ள குழு 2 உலோகங்களை எரிப்பதால் மோனோ ஆக்சைடு வகைகளான ஸ்ட்ரோண்டியம் ஆக்சைடு பேரியம் ஆக்சைடு அழுத்தத்தின் கீழ் ஆக்ஸிஜனை உறிஞ்சிவிடும். பெராக்க்சைடுகளை கொடுங்கள் அதாவது சாதாரண சூழ்நிலையில் அவை அனைத்தும் மோனோ ஆக்சைடுகளை உருவாக்கும் ஆனால் ஸ்ட்ரோண்டியம் மற்றும் பேரியம் அதிக அழுத்தத்தில் இருந்தால் மட்டுமே தொடர்புடைய பெராக்க்சைடுகளை தயார் செய்ய முடியும். இரண்டு கூட்டல் அயனிகள் அதிக துருவமுனைப்பு மற்றும் பெராக்க்சைடு மற்றும் சூப்பர் ஆக்சைடு உப்புகளை மோவாக சிதைக்கச் செய்கின்றன மெக்னீசியம் ஆக்சைடு ஒரு மோலுக்கு மூவாயிரத்து எண்ணூறு கிலோ ஜூல்கள் மற்றும் கால்சியம் ஆக்சைடு ஒரு மோலுக்கு 3419 கிலோஜூல் ஸ்ட்ரோண்டியம் ஆக்சைடு 3222 ஆகும், பேரியத்தில் அது படிப்படியாகக் குறைந்து வருகிறது, இருப்பினும் அவை மிக அதிக லட்டு ஆற்றல்களைக் காட்டுகின்றன. மேலும், பெரிலியம் ஆக்சைட்டின் உருகுநிலை 2500 என்று நீங்கள் பார்த்தால் அது உருகும் புள்ளியில் பிரதிபலிக்கிறது. பேரியம் ஆக்சைடு மற்றும் இந்த கால்சியம் ஹைட்ராக்சைடு ஹைட்ரஜன் பெராக்க்சைடு மற்றும் தண்ணீருடன் வினைபுரிந்து கால்சியம் ஆக்சைடை உருவாக்குகிறது, எனவே கால்சியம் ஹைட்ராக்சைடு ஹைட்ரஜன் பெராக்க்சைடு அக்வஸ் ஹைட்ரஜன் பெராக்க்சைடுடன் வினைபுரிந்து கால்சியம் பெராக்க்சைடு மற்றும் கால்சியம் ஆக்சைடை உருவாக்குகிறது. ஹைட்ராக்சைடுகளுடன் வினைபுரிந்து தொடர்புடைய மெக்னீசியம் ஹைட்ராக்சைடு மற்றும் பேரியம் ஹைட்ராக்சைடு என்பது குழு இரண்டு உறுப்புகளின் அனைத்து ஹைட்ராக்சைடுகளிலும் மிகவும் நிலையான மற்றும் கரையக்கூடிய ஹைட்ராக்சைடு ஆகும் அடிப்படை கார்பாக்சிலேட்டுகள் நான்கு அல்லது ஆறு கார்பாக்சிலேட் குழு கண்காணிப்பு சூத்திரத்தைக் கொண்டிருக்க வேண்டும், அதாவது மெக்னீசியம் மற்றும் பேரியம் கொண்ட கார்பாக்சிலேட்டுகளின் வினைத்திறனில் வித்தியாசம் உள்ளது, ஏனெனில் சாதாரணமானது பல்வேடியம் அசிடேட் சோடியத்தைப் போன்றது. பெரிலியம் ஹைட்ராக்சைடு அது கொடுக்க வினைபுரிகிறது நான்கு பெரிலியம் அணுக்கள் ஒரு ஆக்சிஜன் அணுக்கள் மற்றும் ஆறு கார்பாக்சிலேட் குழுக்களைக் கொண்ட ஒரு அடிப்படை கார்பாக்சிலேட் உள்ளது, அது எப்படி இருக்கிறது என்பதை இங்கே பார்க்கலாம், ஆக்சிஜன் நான்கு பெரிலியா அணுக்களுடன் டெட்ராஹைட்ரானின் மையத்தில் அமர்ந்திருப்பதைக் காணலாம். கார்பாக்சிலேட் குழுக்கள் அடிப்படையில் லிகண்ட்களை இணைக்கின்றன அடிப்படை கார்பாக்சிலேட் ஈயத்திற்கு இந்த கட்டமைப்பைக் கொடுக்க பெரிலியம் அணுக்களைப் பிரிட்ஜிங் செய்கிறார்கள், அதேபோன்ற அடிப்படை கார்பாக்சிலேட்டை உருவாக்குகிறார்கள் மற்றும் மெக்னீசியம் நைட்ரஜனுடன் வினைபுரிந்து மெக்னீசியம் நைட்ரேட்டை உருவாக்குகிறது. அம்மோனியா மற்றும் மெக்னீசியம் ஹைட்ராக்சைடு உருவாக்க மற்றும் குழு இரண்டு உலோகங்கள் திரவ அம்மோனியாவில் f க்கு கரைகின்றன ஆல்காலி உலோகங்களைப் போன்ற கரைந்த எலக்ட்ரான்களைக் கொண்ட or m நீலக் கரைசல்கள், ஆனால் அவற்றின் கரைதிறன்கள் மிகக் குறைவாக இருக்கும். எளிமையான முறையைப் பயன்படுத்தி பெரிலியம் டைஹைட்ரைடை உருவாக்க முடியாது, அதற்குப் பதிலாக ஒருவர் கடுமையான நிலைமைகளுக்குச் செல்ல வேண்டும், உதாரணமாக பெரிலியம் ஹைட்ரைடு பெரிலியம் குளோரைடிலிருந்து தொடங்கலாம், இது வித்தியம் அலுமினியம் ஹைட்ரைடுடன் தொடர்புகொள்வதன் மூலம் சரியாக இருக்கும்,

எனவே இது ஒரு முறை மற்றும் நீங்கள் மிகவும் தூய்மையான பெரிலியம் தயாரிக்க விரும்பினால். ஹைட்ரைடு இதில் ஒரு மறைமுக முறை உள்ளது, முதலில் பெரிலியம் குளோரைடு ஒரு ட்ரிப்யூட்ல் பெரிலியம் சேர்மத்தை உருவாக்க வேண்டும், இது மூன்றாம் நிலை பியூட்டில் மெக்னீசியம் குளோரைடு போன்ற கிரிக்னார்ட் ரீஜென்ட் மூலம் சிகிச்சையளிக்கப்பட வேண்டும். சூடாக்கும்போது அது பெரிலியம் ஹைட்ரைடு பிளஸ் டீ ஈக்ஸ்யூவை உருவாக்குகிறது ப்ரோபைனின் uivalents எனவே, ஆ டயட்டர் shbutyl பெரிலியம் கலவை பெரிலியம் ஹைட்ரைடு மற்றும் இரண்டு சமமான ப்ரோபைன் எவ்வாறு கொடுக்கிறது என்று நீங்கள் ஆச்சரியப்படலாம் பீட்டா ஹைட்ரஜன் எலிமினேஷன் ஆஹா நான் இங்கே காட்டியுள்ள ஸ்லைடைப் பார்த்தால், இங்கே பார்க்கலாம் உலோகத்தில் எத்தில் எத்தில் குழு உள்ளது, இந்த எத்தில் குழுவில் பீட்டா ஹைட்ரஜனைக் கொண்ட சில ஆர்கானிக் குழுக்கள் இந்த பாணியில் எழுதும்போது இந்த பாணியில் எழுதலாம். இது பீட்டா ஹைட்ரஜன் அணு என்பதை நீங்கள் பார்க்கலாம், இதன் காரணமாக உலோகத்திற்கு மிக அருகில் வருவதால், இந்த நான்கு உறுப்பினர் இடைநிலை இங்கே உள்ளது, மேலும் இந்த இடைநிலை ஹைட்ரஜனை உலோகத்திற்கு எடுத்துச் சென்று எத்திலீன் உருவாகிறது. உலோக ஹைட்ரைடு மற்றும் ஒரு அல்கீன் உருவாகிறது,

எனவே இது முக்கியமாக சிதைவு தூய பெரிலியம் ஹைட்ரைடு டிடர்செபுடைல் பெரில்லில் இருந்து தயாரிக்கப்படலாம். ஐம் ஒகே ஆ பீட்டா ஹைட்ரஜன் எலிமினேஷன் முறையைப் பயன்படுத்தி உதாரணமாக இங்கே ஒரு பெரிலியம் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பை உருவாக்குவதைக் காட்டுகிறேன், அதையே மற்றொன்றுடன் மீண்டும் செய்யலாம் என்று நான் முன்பு குறிப்பிட்டது போல் இந்த பாணியில் எழுதுகிறேன், அது நான்கு உறுப்பினர்களைக் கொண்ட வளையத்தை உருவாக்குகிறது. இந்த பிணைப்பு இங்கே உடைந்து, பிளஸ் உருவாவதற்கு வழிவகுத்து, இந்த பிணைப்பு முறிந்து, இங்கே பிளஸ் உருவாவதற்கு வழிவகுத்தது,

எனவே இங்கே இரண்டு மெத்தில் புரோபேன் உருவாகிறது, அதே போல் இந்த மூன்றாம் நிலை பியூட்டில் குழுவும் பீட்டா ஹைட்ரஜன் நீக்குதலுக்கு உட்படுகிறது, இது மீண்டும் மற்றொரு பீட்டா ஹைட்ரஜன் நீக்கத்திற்கு உட்பட்டு h டீவை உருவாக்குகிறது. ஆலசன்களுடன் கூடிய வினைகள் கார உலோகங்களுக்கு மிகவும் ஒத்திருப்பதால், ஆலசன்களுடன் நேரடியாக வினைபுரிந்து அதற்குரிய எம்எக்ஸ் இரண்டு இனங்களைத் தயாரிக்கலாம் மற்றும் டிபியூட்டில் பெரிலியம் டெட்ராபுளோரைட்டின் வெப்பச் சிதைவுதான் சிறந்த முறை பெரிலியம் தாது பெரிலில் இருந்து பெரிலியம் உலோகவியல் பிரித்தெடுத்தல் காண்பிக்கும் போது நீங்கள் இங்கே எடுத்துக்கொண்டால் ஒரு தூய பெரிலியம் difl கிடைக்கும் uoride பெரிலியம் ஆக்சைடைப் பயன்படுத்தி கார்பன் குறைப்பைப் பயன்படுத்தியும் தயாரிக்கலாம், நிச்சயமாக இந்த வினையானது அறுநூறு முதல் எண்ணூறு கெல்வின் வெப்பநிலையில் மட்டுமே நிகழ்கிறது மற்றும் bec1 இரண்டு பெரிலியம் டைகுளோரைடு என்பது திட நிலையில் உள்ள ஒரு கோவலன்ட் பாலிமர் ஆகும். மெக்னீசியம் குளோரைடு கால்சியம் குளோரைடு சூரிய ஒளி மற்றும் பேரியம் குளோரைடு போன்ற மற்ற அல்கலைன் எர்த் மெட்டல் குளோரைடுகளை உருவாக்குவதற்கு அயனி நீரில் கரையக்கூடிய உப்புக்கள் ஆனால் ஃப்ளோரைடுகள் மீ டீ பிளஸ் அயன் மற்றும் சிறிய எஃப் மைனஸ் அயனிக்கான உயர் லட்டு ஆற்றலுக்குச் சென்று சிறிது நீரில் கரையக்கூடியவை. சோடியம் ஃவுளூரைடு பொதுவாக கார உலோக ஃவுளூரைடுகள் அல்லது அல்கலைன் எர்த் மெட்டல் ஃவுளூரைடுகள் அல்லது அலுமினியம் புளோரைடுகள் என்று நாம் கருதினாலும் பெரும்பாலான ஃவுளூரைடுகளில் இது உண்மைதான் மேலும் ஆ, நான் சொன்னது போல், உங்கள் கால்சியம் குளோரைடு எஃப் சிசி அமைப்பைக் கொண்டுள்ளது என்பதை இதிலிருந்து பார்க்கலாம் மேலும் இது பெரிலியம் குளோரைடு போன்றவற்றில் சோடியம் குளோரைடு அமைப்பிற்கு மிகவும் ஒத்ததாக இருக்கிறது, இது பாலிமெரிக் அமைப்பைக் கொண்டுள்ளது, ஏன் இது பாலிமெரிக் அமைப்பைக் கொண்டுள்ளது திட நிலையில் பரவாயில்லை, இரண்டு குளோரைடுகள் அருகில் உள்ள பெரிலியம் அணுக்களை இணைக்கும் பாலிமெரிக் அமைப்பைக் கொண்டுள்ளது, இதனால் நீங்கள் ஸ்பைரோசைக்ளிக் பெரிலியம் தொடர்கிறது. ஒரு பாலிமெரிக் சங்கிலி உருவாவதற்கு வழிவகுக்கும் ஒரு பரிமாணமானது, வாயு கட்டத்தின் போது அது மோனோமெரிக் வடிவமாக உள்ளது, அது இரண்டு பெக்ஸ் இரண்டு மற்றும் டைமெரிக் வடிவமாக இரு சல்பேட்டுகள் உள்ளன, மேலும் சல்பேட்டுகளின் கரைதிறன் அறியப்படுகிறது. பெரிலியம் முதல் பேரியம் மற்றும் அனைத்து குழு இரண்டு உலோக சல்பேட்டுகளும் மூன்று இழக்கின்றன,

எனவே நீங்கள் ஒரு பொதுவான கார பூமி உலோக சல்பேட்டை எடுத்துக் கொண்டால் வலுவான வெப்பத்தில் ஆக்சைடை உருவாக்குகின்றன கார்பன் டை ஆக்சைடு மெக்னீசியம் கால்சியம் மற்றும் ஸ்ட்ரோண்டியம் விஷயத்தில் உண்மையாகும், அதேசமயம் பேரியம் கார்பனேட் வெப்பத்திற்கு மிகவும் நிலையானது மற்றும் அது சிதைவதில்லை உடனடியாக போஸ் மற்றும் திரவ அம்மோனியாவில் கார உலோகங்கள் கரைந்து கார உலோகங்கள் போன்ற ஆழமான நீல நிறக் கரைசலைக் கொடுக்கின்றன இது இரண்டு வகையான சிக்கலான அயனிகளை உருவாக்குகிறது,

எனவே அம்மோனியாவால் சூழப்பட்ட டைவலன்ட் கேஷன் மற்றும் அம்மோனியாவால் சூழப்பட்ட எலக்ட்ரான் இல்லாத எலக்ட்ரான் இருப்பதால், கார்பனுடன் திரவ அம்மோனியாவில் இரண்டு தொகுப்பு வளாகங்கள் உள்ளன, எடுத்துக்காட்டாக, மெக்னீசியம் போன்ற கார்பைடுகளை உருவாக்கலாம்.

கால்சியம் ஸ்ட்ரோண்டியம் மற்றும் பேரியம் ஆகியவை எத்தனாய்டுகளை உருவாக்குகின்றன. மற்ற வகை கார்பைடுகள்

எனவே பெரிலியம் கார்பனுடன் டையூரிடிக் கலவையில் அதிக வெப்பநிலையில் பெரிலியம் கார்பைடை உருவாக்குகிறது. சரி, ஹைட்ரோலிசிஸில் அதிக எலக்ட்ரோ பாசிட்டிவ் தனிமங்களைக் கொண்ட இந்த கார்பைடுகளில் தொடர்புடைய ஹைட்ரோகார்பன் விடுவிக்கப்படுகிறது, ஆனால் இந்த விஷயத்தில் பெரிலியம் கார்பைடு ஹைட்ரோலிசிஸில் மீத்தேன் மற்றும் மற்றொரு கார்பைடு mg two c மூன்று

அல்லது இந்தச் செயல்பாட்டில் எழுதலாம் . ஆ பெரிலியம் கார்பைடு இது சரி, எனவே நீங்கள் வேலன்சியை திருப்திப்படுத்தி சரியான கட்டமைப்பை எழுதலாம் சரி, குழு 2 உலோகங்களின் மிக முக்கியமான வாத கலவைகள் க்ரிக்னார்ட் ரியாஜெண்டுகள் ஆ கிரிக்னார்டியன்கள் ஒரு துருவ கரைப்பானில் மெக்னீசியத்துடன் அல்கைல் ஹலைடுகளை சிகிச்சையளிப்பதன் மூலம் தயாரிக்கப்படுகின்றன . ஈதர் ஒகே போன்ற இந்த கிரிக்னார்ட் ரியாஜென்ட் ஆர்.எம்.ஜி.சி.எல் எப்பொழுதும் ஈதர் டெட்ராஹைட்ரல் வடிவவியலை மெக்னீசியத்திற்கு வழங்குவதன் மூலம் தீர்க்கப்படுகிறது, எனவே கரிமத் தொகுப்பில் கார்பன் கார்பன் பிணைப்புகளை உருவாக்குவதற்கு பரவலாகப் பயன்படுத்தப்படுகிறது . ஹலைடுகள் கார்பன் கார்பன் பிணைப்புகளை உருவாக்குகின்றன, மேலும் கிரிக்னார்ட் ரீஜெண்டாக இருந்தால் எதிர்வினையை மேற்கொள்ள வேண்டும். டைதில் ஈதர் போன்ற ஒரு துருவ கரைப்பானில் உள்ள டைதல் ஈதர் இந்த முறையில் ஆக்ஸிஜனை மெக்னீசியத்துடன் ஒருங்கிணைப்பதன் மூலம் டெட்ராஹைட்ரல் வடிவவியலை வழங்கும் , எனவே எந்த தொடர்பும் அல்லது தொடர்பும் இல்லாத நிலையில், ஆர்.எம்.ஜி.சி.எல் போன்ற கிரிக்னார்ட் ரியாஜெண்டுகளை நீங்கள் தயாரித்தால் , டெட்ராஹைட்ரல் வடிவவியலுக்கு ஈதரின் இரண்டு சமமானவைகள் உள்ளன, இது மெக்னீசியத்திற்கு தற்காலிகமாக ஒருங்கிணைப்பு செறிவூட்டலைக் கொடுக்கும், மேலும் இது இந்த கிரிக்னார்ட் ரியாஜெண்டுகளை உறுதிப்படுத்துகிறது, அதனால்தான் கரைப்பான் மிகவும் முக்கியமானது மற்றும் ஒரு துருவ கரைப்பான் ஒன்றைத் தேர்ந்தெடுக்க வேண்டும். ஆர்.எம்.ஜி.சி.எல் வகை ஆர்கனோமெட்டாலிக் சேர்மங்களும் அறியப்படுகின்றன, ஆனால் டைமிதில் பெரிலியம் மற்றும் டைமெதில் மெக்னீசியம் ஆகிய இரண்டும் கிரிக்னார்ட் ரியாஜெண்டுகளை விட பெரிலியம் ஹைட்ரைடு அல்லது பெரிலியம் குளோரைடு போன்ற பாலிமெரிக் அமைப்பைக் கொண்டுள்ளன, அதனால் நான் உங்களுக்கு பின்னர் காண்பிக்கிறேன் ஆ வேலன்ஸ் பாண்ட் கருத்தைப் போலவே எளிமையாகவும் பாலிமெரிக் கட்டமைப்பை ஒருவர் எவ்வாறு விளக்க முடியும் மற்றும் கரிம வினைகளில் விக்னார் ரியாஜெண்டுகளின் பயன்பாடு பற்றி நான் உங்களுக்கு இங்கே ஒரு எதிர்வினை காட்ட விரும்புகிறேன் எடுத்துக்காட்டாக mg c1 ஐ எடுத்து கீட்டோனைக் கொண்டு சிகிச்சையளித்தால் ஆரம்பத்தில் அது உருவாகிறது மற்றும் அமில நிலையில் உள்ள இது மெக்னீசியம் குளோரைடை நீக்குவதன் மூலம் தொடர்புடைய ஆல்கஹால் உருவாக்குகிறது. கிரிக்னார்ட் ரியாஜென்டை கீட்டோனுக்கு சிகிச்சையளிப்பது மூன்றாம் நிலை ஆல்கஹாலை உருவாக்குவதற்கு வழிவகுக்கிறது. மிக முக்கியமான ஆ பாஸ்பைன் லிகண்ட் ட்ரைதில் பாஸ்பைன் உருவாக்கம் சரி, எனவே ஒருவர் பொது ஃபார்முலா m gx உடன் பலவிதமான மெக்னீசியம் ரியாஜெண்டுகளைப் பயன்படுத்தலாம் மற்றும் அதை விரிவாகப் பயன்படுத்தலாம், கரிம வேதியியலில் அல்லது p தொகுதி கூறுகளுடன் கார்பன் பிணைப்புகளுக்கு உறுப்புகளை உருவாக்க நீங்கள் அதை விரிவாகப் பயன்படுத்தலாம். இங்கே பார்க்கலாம் ஆர்கனோமெக்னீசியம் சேர்மங்களின் சில கட்டமைப்புகளை நான் இங்கு காண்பித்துள்ளேன், அவை நீங்கள் பார்க்கக்கூடிய டைமெரிக் அமைப்பைக் கொண்டிருக்கலாம் e இங்கே அவை இரண்டு அல்கைல் குழுக்கள் பிரிட்ஜிங்குடன் டைமெரிக் அமைப்பைக் கொண்டிருக்கலாம் அல்லது ஒன்று இது போன்ற இரண்டு அல்குகள் பிரிட்ஜிங் போன்ற முதன்மை அமைப்பைக் கொண்டிருக்கலாம் அல்லது ஒன்று இந்த பாணியில் சுழற்சி அமைப்பைக் கொண்டிருக்கலாம் அல்லது கரைப்பான் கிடைத்தால் அவை மோனோமெரிக் வடிவத்தில் இருக்கலாம். அதன் ஒருங்கிணைப்பு செறிவூட்டலைத் திருப்திப்படுத்தவும், இந்த வகையான மூன்று மைய இரண்டு எலக்ட்ரான் பிணைப்புகள் இருக்கும்போது, ஆ பெரிலியம் கார்பன் கலவைகள் அல்லது பெரிலியம் ஹைட்ரைடு கலவைகளில் மூன்று மைய இரண்டு எலக்ட்ரான் பிணைப்புகளை எவ்வாறு உணர முடியும் என்பதை நான் உங்களுக்குக் காண்பிப்பேன். கலவை நன்றாக பெரிலியம் உங்களிடம் இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன, அதாவது உங்களிடம் இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன மற்றும் p சுற்றுப்பாதையில் எலக்ட்ரான்கள் இல்லை, எனவே கலவை உருவாகும் போது நாம் பெறுவது s மற்றும் p ஆகியவை ஒன்றாக இணைந்து நான்கு கலப்பின சுற்றுப்பாதையை உருவாக்குகின்றன. p சுற்றுப்பாதையில் ஒன்றுக்கு எலக்ட்ரான் மற்றும் இப்போது நான்கு sp மூன்று சுற்றுப்பாதைகள் உள்ளன, இரண்டில் ஒரு எலக்ட்ரான் உள்ளது மற்றும் இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் இல்லை, எனவே இப்போது இங்கே இது போன்ற ஒன்று அப்படியென்றால் ஆஹா இது போன்ற ஒரு சூழ்நிலையை நான் பரிசீலிக்கிறேன் ஆஹா இங்கே உங்களுக்கு ஒன்று இங்கே உள்ளது இப்போது மற்றொரு பெரிலியம் அணு உள்ளது அது இப்போது வருகிறது அடிப்படையில் உங்களிடம் என்ன இருக்கிறது என்பதை நீங்கள் ஹைட்ரஜனைக் கருத்தில் கொண்டால் ஒருவர் ஒரு எலக்ட்ரானை இங்கே ஒரு எலக்ட்ரான் இங்கே எலக்ட்ரான் என்று கருதலாம் இங்கு எலக்ட்ரான் இல்லை அதனால் எலக்ட்ரான் இங்கே இல்லை எனவே இப்போது அடிப்படையில் இங்கு எலக்ட்ரான் இல்லை இங்கே ஒரு எலக்ட்ரான் உள்ளது மற்றும் இது ஒரு எலக்ட்ரான் உள்ளது அதனால் ஒன்று இரண்டு மூன்று மூன்று மையமாக இரண்டு எலக்ட்ரான் பிணைப்பு உருவாகிறது மற்றும் இங்கேயும் அதே விஷயம் இரண்டு. ஒரு எலக்ட்ரான் இல்லை இங்கே எலக்ட்ரான் இல்லை, உங்களிடம் மூன்று மையப்படுத்தப்பட்ட இரண்டு எலக்ட்ரான் பிணைப்புகள் உள்ளன, எனவே உங்களிடம் இரண்டு மூன்று மைய இரண்டு எலக்ட்ரான் பிணைப்புகள் உள்ளன . குழு இரண்டு தனிமங்களின் பயன்பாடுகளைப் பார்ப்போம் மற்றும் அவற்றின் கலவைகள் பெரிலியம் உலோகக்கலவைகளை தயாரிப்பதில் பயன்படுத்தப்படுகிறது உதாரணமாக செப்பு பெரிலியம் அலாய் உயர் வலிமை நீரூற்றுகள் உலோக பெரிலியம் ma இல் பயன்படுத்தப்படுகிறது எக்ஸ்ரே குழாய்களின் கிங் ஜன்னல்கள் மற்றும் அலுமினியம் துத்தநாகம் மற்றும் தகரம் கொண்ட மெக்னீசியம் உலோகக்கலவைகள் பல பொருட்கள் மற்றும் மெக்னீசியம் கலவையில் பயன்படுத்தப்படுகின்றன, ஏனெனில் அதன் இலகுவான மற்றும் வலிமை விமான கட்டுமானத்தில் பயன்படுத்தப்படுகிறது மற்றும் மெக்னீசியம் தூள் மற்றும்

ரிப்பன் ஆகியவை ஃபிளாஷ் தூள் பல்புகள் தீக்குளிக்கும் குண்டுகளில் பரவலாகப் பயன்படுத்தப்படுகின்றன. மற்றும் மெக்னீசியம் ஹைட்ராக்சைடு சிக்னல்கள் மற்றும் நீரில் உள்ள மக்னீசியம் ஹைட்ராக்சைடை இடைநிறுத்துவது, ஆன்டாசிட் மெக்னீசியம் கார்பைட் கார்பனேட் பற்பசையில் பயன்படுத்தப்படுகிறது மற்றும் கால்சியம் உலோகங்களை ஆக்சைடுகளில் இருந்து பிரித்தெடுக்க பயன்படுகிறது, இல்லையெனில் கார்பனுடன் குறைக்க கடினமாக இருக்கும். கார்பனைப் பயன்படுத்தி தொடர்புடைய உலோக ஆக்சைடுகளிலிருந்து குறைப்பது மிகவும் கடினம், கால்சியத்தை வசதியாகப் பயன்படுத்தலாம். பயனுள்ள வெற்றிடத்திற்கு வெற்றிட குழாய்களில் இருந்து சிறிய அளவிலான காற்றை முழுமையாக வெளியேற்ற வேண்டும் d காற்றின் சுவடு அளவையும், முக்கியமாக ஆக்சிஜன் மற்றும் நைட்ரஜனைக் கொண்ட காற்றையும் அகற்றுவதற்கு, அதிக வெப்பநிலையில் கால்சியம் மற்றும் பேரியம் ஆகியவற்றை சுத்தப்படுத்துவதன் மூலம் ஆக்சிஜன் மற்றும் நைட்ரஜனுடன் மிக அதிக வெப்பநிலையில் அதிக ஈடுபாடு கொண்டிருப்பதால், ஆக்சிஜன் மற்றும் நைட்ரஜனின் அனைத்து தடயங்களையும் அகற்றி தூய்மையானதாக இருக்க முடியும். வெற்றிடத்தை உருவாக்கி, வெற்றிடக் குழாய்களை உருவாக்க முத்திரையிடலாம், அதனால் புற்றுநோய் சிகிச்சையில் ரேடியம் உப்புக்கள் கதிரியக்க சிகிச்சையில் பயன்படுத்தப்படுகின்றன, எனவே இப்போது பெரிலியம் மற்றும் அலுமினியம் இடையே உள்ள மூலைவிட்ட உறவைப் பார்ப்போம். 31 பைக்கோமீட்டர் மற்றும் அளவு விகிதம் மிகவும் அதிகமாக உள்ளது மற்றும் அலுமினியம் த்ரீ பிளஸ் அளவுடன் ஒப்பிடலாம், ஏனெனில் அவை இரண்டும் ஒப்பீட்டளவில் ஒரே மாதிரியான அயனி ஆரம் இருப்பதால், அலுமினியம் ஆக்சைடு படமாக உருவாகிறது. அமிலத் தாக்குதலை எதிர்க்கும் இந்த செயலிழப்பு மற்றும் பெரிலியம் அதையே செய்கிறது மற்றும் ஒரு முறை தூய பெரிலியம் வெளிப்படும் போது அது உடனடியாக மெல்லியதாக உருவாகிறது. பெரிலியம் ஆக்சைட்டின் பூச்சு மேலும் ஆக்சிஜனேற்றத்தைத் தடுக்கிறது மற்றும் அமிலத் தாக்குதலைத் தடுக்கலாம் அல்லது அமிலத் தாக்குதலைத் தடுக்கலாம், அதனால் பெரிலியம் ஹைட்ராக்சைடு காரத்தில் கரைந்து பெரிலைட்டுகளை உருவாக்குகிறது, இது பெரிலைட்டுகளை உருவாக்குகிறது. வலுவான கார நிலையில் அலுமினியம் ட்ரைஹைட்ராக்சைடு கரையக்கூடிய அலுமினிய டெட்ராஹைட்ராக்சைடை உருவாக்குகிறது மற்றும் பெரிலியம் மற்றும் அலுமினியம் இரண்டின் குளோரைடுகளும் இறுக்கமான அமைப்பைக் கொண்டுள்ளன. மேலும் நிலையற்றது, இது BA முதல் c1 4 வரை உருவாகும் டைமரைசேஷனுக்கு உட்படுகிறது அல்லது பெரிலியம் மற்றும் அலுமினியம் இரண்டின் பாலிமெரிக் நெட்வொர்க் குளோரைடுகளும் பாலம் அமைப்புகளைக் கொண்டிருக்கலாம், நிச்சயமாக இவை இரண்டும் cc பிணைப்புகளை உருவாக்குவதற்கு கூட்டாட்சி பயிர் எதிர்வினையில் பயன்படுத்தப்படுகின்றன. பெரிலியம் எஃப் நான்கு இரண்டு கழித்தல் மற்றும் ஹெக்ஸாபுளோரோ மூன்று கழித்தல் இப்போது விடுங்கள் பிசிஎல் இரண்டின் டைமருக்கான கட்டமைப்பைப் பரிந்துரைப்பது போன்ற சில கேள்விகளை நாங்கள் ஆராய்ந்து, அதன் உருவாக்கம் பி செல் இரண்டு லூயிஸ் அமிலமாக செயல்படுவதை விளக்குகிறது, எனவே கேள்வி பிசிஎல் இரண்டு வடிவங்கள் டைமராகும், எனவே நீங்கள் அமில மற்றும் அடிப்படை பண்புகளை அல்லது லூயிஸை எவ்வாறு தூண்டலாம் என்பதைக் குறிக்கிறது. பிசிஎல் இரண்டின் அமிலப் பண்பு, டைமெரிக் அல்லது ஒரு பரிமாணச் சங்கிலி அமைப்பைப் பிரிட்ஜிங் அல்லது உருவாக்கத்தை எளிதாக்குகிறது எனவே முதலில் ஒருவர் இப்படி bc1 ஐ எழுதலாம் என்று பார்ப்போம் எனவே இப்போது நான் இங்கு குறிப்பிட்டது போல் பெரிலியம் sp மூன்று கலப்பினத்திற்கு உட்பட்டிருந்தால் நமக்கு நான்கு sp மூன்று கலப்பின சுற்றுப்பாதைகள் உள்ளன அதில் ஒன்று இரண்டு sp மூன்றில் தலா ஒரு எலக்ட்ரான் மற்றும் இரண்டு sp மூன்று உள்ளது எலக்ட்ரான் எதுவும் இல்லை மற்றும் ஒரு எலக்ட்ரான் உள்ளவை c1 உடன் இணைந்து இரண்டு பிசிஎல் பிணைப்புகளை உருவாக்கலாம் மற்றவை எம்டி இப்போது மற்றொரு பெரிலியம் உள்ளது அதே வழியில் நான் t ஐ எழுதலாம் இங்கேயும் அதே நிலைதான் எனவே இப்போது இந்த குளோரின் லூயிஸ் டாட் அமைப்பை நினைவில் வைத்துக் கொண்டால் அல்லது நினைவுபடுத்தினால் அதில் எட்டு எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன, இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் பாக்லி பிணைப்பை உருவாக்குகின்றன, எனவே இந்த எலக்ட்ரான்களை இங்கே கொடுக்கலாம், இந்த எலக்ட்ரானை இங்கே கொடுக்கலாம். பின்னர் இது மீண்டும் நிகழ்கிறது, ஏனெனில் இங்கே ஆ பெரிலியம் ஒரு லூயிஸ் அமிலமாக செயல்படுகிறது மற்றும் பெரிலியத்தில் இருந்து இரண்டு எலக்ட்ரான்களை எடுத்துக்கொள்கிறது மற்றும் அந்த வகையில் ஆ ஒன் பெரிலியம் லூயிஸ் அமிலமாக செயல்படும் போது இந்த பெரிலியம் ஒரு லூயிஸ் தளமாக செயல்படுகிறது மற்றும் நீங்கள் அடுத்ததுக்கு செல்லும்போது அதாவது, அடிப்படையில் அதன் நடத்தையில் லூயிஸ் அமிலம் மற்றும் லூயிஸ் பேஸ் என செயல்படும் ஒரு ஒற்றுமை உள்ளது, இதன் விளைவாக இந்த பிரிட்ஜிங் ஆ பிணைப்புகள் உருவாகின்றன, இது ஒரு பரிமாண சங்கிலியை உருவாக்க வழிவகுக்கிறது, எனவே ஒருவர் இதை எப்படி விளக்க முடியும் பெரிலியத்தின் லூயிஸ் அமிலத்தன்மை ஒரு பரிமாண சங்கிலி உருவாவதற்கு வழிவகுக்கிறது மற்றும் தண்ணீரில் கார பூமி உலோக ஹைட்ராக்சைட்டின் கரைதிறன் ஏன் குழுவில் அதிகரிக்கிறது, அதாவது கார பூமி மெட்டாவில் எல் ஹைட்ராக்சைடுகள் இரும்பு பொதுவாக இருப்பதால் கேஷனிக் ஆரம் லட்டு என்டல்பியை பாதிக்கும், ஏனெனில் அயனி அளவு அதிகரிக்கும் போது நீரேற்றம் என்டல்பியை விட லட்டு என்டல்பி குறைகிறது எர்த் மெட்டல் கார்பனேட்டுகள் மற்றும் தண்ணீரில் உள்ள சல்பேட்டுகள் குழுவைக் குறைக்கிறது, உண்மையில் பா பேரியம் கார்பனேட் மிகவும் கரையாதது மற்றும் நிலையானது, கேஷன்களுடன் ஒப்பிடும்போது அயனிகளின் அளவு பெரியதாக இருப்பதால், நீரேற்றம் முதல் ஒரு குறிப்பிட்ட குழுவிற்குள் லேட்டிஸ்

என்டல்பி கிட்டத்தட்ட மாறாமல் இருக்கும். என்டல்பீஸ் குறைகிறது, அல்கலைன் எர்த் மெட்டல் கார்பனேட்டுகள் மற்றும் சல்பேட்டுகளுக்கு காணப்படும் கரைதிறன் அதிகரிக்கும், எனவே அடுத்த கேள்விக்கு நான் திரும்பிச் சென்றால், இங்கே ஒரு கேள்வி இருக்கிறது, ஆஹா, மெக்னீசியம் கார்பைடு தண்ணீருடன் ப்ரோபேன் கொடுக்கிறது. மெக்னீசியம் கார்பைடு தண்ணீருடன் கவனமாக வினைபுரியும் போது புரொப்பேன் வது உருவாக்கத்தை பரிந்துரைக்கிறது e கார்பைடு மற்றும் கார்பைடு அயனி ஐசோ எலக்ட்ரானிக் கொண்ட ஒரு பொதுவான வாயு மூலக்கூறின் உதாரணத்தைக் கொடுங்கள், அதாவது கொடுக்கப்பட்ட அறிக்கையில் ஒரு மெக்னீசியம் கார்பைடு இருப்பதாகவும், தண்ணீரைச் சுத்திகரிக்கும் போது புரோபேன் புரொப்பேன் இருப்பதாகவும் தெளிவாகக் கூறினால், மூன்று கார்பன்கள் இருந்தால் மூன்று கார்பன்கள் இருக்க வேண்டும். கார்பன்கள் உள்ளன மற்றும் மெக்னீசியம் கார்பைடு உள்ளது, ஏனெனில் ப்ரோபேன் ah உள்ளது, பின்னர் அது எந்த வகையான ஆ வினையை கொடுக்கிறது என்பதை நீங்கள் பார்க்கலாம், எனவே அது புரொப்பேன் கொடுத்தால் என்ன வகையான பிணைப்பை எதிர்பார்க்கலாம் என்பதை இங்கே பார்க்கலாம். இது ப்ரோபேன் சரி, எனவே ஒருவர் இப்போது எதிர்வினையை எழுதலாம் மற்றும் கணக்கிடலாம், எனவே இந்த சமன்பாடு இப்போது சமநிலையில் இருப்பதை நீங்கள் பார்த்தால், mg two c மூன்று மற்றும் இரண்டு h இரண்டு o என்பது c h மூன்று c டிரிபிள் பிணைப்பு ch two mg o எனவே இப்போது இது சரி என்று எழுதலாம், எனவே கார்பைடின் உருவாக்கம் பரிந்துரைக்கப்படுகிறது, எனவே கார்பைடு மிக இரண்டு சி மூன்று மற்றும் இது கார்பன் டை ஆக்சைடுடன் ஐசோ எலக்ட்ரானிக் ஆகும், எனவே இந்த அறிக்கையை பகுப்பாய்வு செய்வதன் மூலம் ஒருவர் சரியான சமன்பாட்டை எளிதாக எழுதலாம். சரியான பதிவைப் பெறுங்கள், எனவே எனது அடுத்த விரிவுரையில் கார பூமி உலோகங்களின் வேதியியலை முடிக்கிறேன், நான் குழு 13 கூறுகளைப் பற்றி விவாதிப்பேன், அது போரான் குழுவாகும், எனவே நாங்கள் குழு 13 இல் போரான் அலுமினியம் கேலியம் இண்டியம் மற்றும் தாலியம் ஆகியவற்றைக் கொண்டுள்ளோம். எனது அடுத்த விரிவுரையில் உள்ளவர்களின் வேதியியலைப் பற்றி விவாதிக்கிறேன், எனவே குழு இரண்டு கூறுகளின் போது இரண்டு கூறுகள் ah குழுவின் முக்கிய எதிர்காலங்களை சுருக்கமாகக் கூறுகிறேன் அனைத்து கார பூமி உலோகங்களும் ஆதிக்கம் செலுத்துகின்றன தனிமங்களில் குழு ஒன்று உலோகங்கள் மற்றும் கார பூமி உலோகங்கள் பெரில்லியுடன் அடிப்படை ஆக்சைடுகளை உருவாக்குகின்றன. அதன் சிறிய அளவிலான பெரில்லியம் ஆக்சைடு ஆம்போடெரிக் ஆகும், அதாவது பெரில்லியத்தில் பெரில்லியம் தவிர அனைத்து அல்கைன் எர்த் உலோகங்களும் அடிப்படை ஆக்சைடுகளை உருவாக்குகின்றன. எனது அடுத்த விரிவுரையில் குரூப் 2 தனிமங்களின் வேதியியல், போரான் மற்றும் அலுமினியம் காலியம் இண்டியம் மற்றும் தாலியம் ஆகியவற்றிலிருந்து தொடங்கும் குழு 13 கூறுகளைப் பற்றி விவாதிக்கிறேன், எனவே மிக்க நன்றி