சரி இந்த விரிவுரைக்கு வருக, இது
இரசாயன இயக்கவியல் பற்றிய விரிவுரை 14
ஆகும் ஒரு அடிப்படை எதிர்வினை இந்த
எத்தில் புரோமைடு வினையானது எத்தில் ஆல்கஹாலையும் ப்ரோமைடையும் கொடுக்க ah
ஹைட்ராக்ஸைல் அயனிகளுடன் வினைபுரியும்
ஹைட்ராக்ஸைல் அயனிகளுடன் வினைபுரிகிறது இந்த எதிர்வினை ஒருங்கிணைப்பின்
அர்த்தம் கிடைமட்ட அச்சு
மற்றும் உங்கள் செங்குத்து அச்சாக இருக்கும் ஆற்றல் மற்றும்
நீங்கள் வினைத்திறன் பக்கத்திலிருந்து தயாரிப்புப் பக்கத்திற்குச் செல்லும்போது
எதிர்வினையைப் பற்றி இவை என்ன சொல்கிறது சரி எனவே இப்போது இந்த எதிர்வினையை
மீண்டும் பார்க்கும்போது என்ன சொல்ல முடியும்
நாம் மூலக்கூறு அளவைப் பார்க்கிறோம் என்பதை நினைவில் கொள்க சரி
மூலக்கூறுகள்
ஒன்றுக்கொன்று நெருங்கி வரும் வினையின்
போது எதிர்வினை மூலக்கூறுகளாக இருக்கும் அவை ஒன்றுக்கொன்று நெருங்கி வரும்
பிறகு இவை
சரி எனவே இவை தொடர்பு கொள்கின்றன மற்றும் அதன் விளைவாக இவை இரசாயனப்
பிணைப்புகள் ஊடாடுகின்றன,
பின்னர் என்ன நடக்கும் இரசாயனப் பிணைப்புகள் சிதைந்துவிடுகின்றன,
அதனால் என்ன நடக்கும் இரசாயனப் பிணைப்புகள் இரசாயனப் பிணைப்புகள்
சிதைக்கும் தருணத்தை சிதைக்கின்றன எனவே இரசாயனப் பிணைப்புகள் சிதைந்துவிடும்
தருணம் அடுத்த பக்கம்
பிறகு சாத்தியமான ஆற்றல் சரியாக அதிகரிக்கிறது என்று கூறலாம்,
அதனால் எதிர்வினைகள் தானாக இருந்தபோது அவை வினைபுரியவில்லை
அதனால் அவை இப்போது நிலையான வடிவத்தில் உள்ளன
அவை ஒன்றுக்கொன்று நெருங்கி வரத் தொடங்கிய தருணத்தில் பிணைப்பு சிதைவு சரியாக
நடக்கத் தொடங்கியது.

r வினைத்திறன் இனங்கள் வினைத்திறன் இனங்கள் பகுதியளவில்
பிணைக்கப்பட்டு, பின்னர் புதிய இரசாயனப் பிணைப்புகள் சரியாக உருவாகின்றன, எனவே
நீங்கள் எதிர்வினையின் முன்னேற்றத்தைப் பார்க்கிறீர்கள்,
எனவே அவை ஒன்றுக்கொன்று நெருக்கமாக இருக்கும் போது தூரம் பிணைப்பு நீளம்
பின்னர் எதிர்வினை இனங்கள் பகுதியளவு பிணைக்கப்பட்டன மற்றும் புதிய இரசாயனப்
பிணைப்புகள் உருவாகத் தொடங்கும்
தருணத்தில் புதிய இரசாயனப் பிணைப்புகள் உருவாகத் தொடங்கும் பின்னர் இந்த கட்டத்தில்
நாம் என்ன சொல்ல முடியும்
சாத்தியமான ஆற்றல் அதிகபட்சத்தை அடைகிறது சரி, சாத்தியமான ஆற்றல் அதிகபட்சத்தை
அடையும் இடத்தில்
சாத்தியமான ஆற்றல்
அதிகபட்சத்தை அடைகிறது.
இது சரி
இது போன்ற ஒரு சின்னத்தால் இரட்டை குத்து என்று அழைக்கப்படுகிறது.
நான் இதற்குத் திரும்பிச் சென்றால்
ஆஹா, ஆற்றல் திறன் உங்களுக்குத் தெரியும், எனவே இங்கே இந்த நிலைமாற்ற நிலை நான்
இந்த இரட்டை குத்துச்சண்டையுடன் இருப்பேன்,
எனவே இது எனது நிலைமாறு நிலையாகும் சாத்தியமான ஆற்றல் அதிகபட்சமாக சரியாக
இருப்பதை என்னால் பார்க்க
முடியும்.
இந்த வரைபடம் சரி இப்போது நான் நிலைமாறு நிலையில் உள்ள பகுதி பிணைக்கப்பட்ட
இனங்கள்
, எனவே அடுத்ததாக மாற்ற நிலையில் இருக்கும் மூலக்கூறு இனங்களை நான் எழுதலாம்.
ஆக்டிவேட்
சிக்கலானது, இந்த ஆக்டிவேட் காம்ப்ளக்ஸ் ஒரு நிலையற்ற இனம், தயவுசெய்து நினைவில்
கொள்ள வேண்டாம் இது

Dr. Ritu Kr@IITK

ஒரு இடைநிலை அல்ல இது ஒரு இடைநிலை அல்ல, இது ஒரு
நிலையற்ற இனம் மட்டுமே செயல்படுத்தப்பட்ட வளாகம் அந்த சிக்கலானது மேலே உருவாகும்
சிக்கலானது அதாவது ஆக்டிவேட் செய்யப்பட்ட வளாகம் இங்கே உருவாகிறது.
ng நிலைமாற்ற
நிலையில் ஆக்டிவேட்டர் வளாகம் உருவாகிறது நிலை
ஆற்றல் என்பது உங்கள் ஆற்றல் சுயவிவர வரைபடத்தில் இருக்கும் புள்ளியாகும்.

சாத்தியமான ஆற்றல் அதிகபட்ச புள்ளியில்,
இது நிலைமாறு நிலை மிகவும் ஆர்வமாக உள்ளது உங்கள் மாறுதல் நிலை என்ன என்பதை
நீங்கள் எப்போதும் தெரிந்து கொள்ள விரும்புகிறீர்கள்,
அதாவது உங்கள் செயல்படுத்தப்பட்ட வளாகம் மாற்ற நிலையில் உள்ள கட்டமைப்பின்
அடிப்படையில் இது மிகவும் அடிப்படை ஆர்வமாக உள்ளது இரசாயன இயக்கவியல் சரி,
இப்போது மீண்டும் வருகிறோம், இதைப் பாருங்கள்
நாம் இதுவரை கற்றுக்கொண்டது என்னவெனில் இரண்டு அச்சுகள் உள்ளன கிடைமட்ட அச்சு
எதிர்வினை
ஒருங்கிணைப்பு செங்குத்து அச்சு என்பது சாத்தியமான ஆற்றலாகும் வினைப்பொருட்கள்
ஒன்றுக்கொன்று நெருங்கி வரும்போது
சாத்தியக்கூறு சிதைவு ஏற்படுகிறது ஆற்றல் மெதுவாக இப்படி சரியாக அதிகரிக்கிறது பிறகு
ஒரு புள்ளி வருகிறது
ஒரு புள்ளி வருகிறது சாத்தியமான ஆற்றல் அதிகபட்சமாக இருந்தால், அதாவது
வினைப்பொருள்களும் எதிர்வினைகளும்
அனுமதிக்கப்பட்ட இரசாயனப் பிணைப்பு தூரங்களுக்குள் பகுதியளவு ஒன்றோடு ஒன்று
பிணைக்கப்பட்டுள்ளன மற்றும்
சாத்தியக்கூறு அதிகபட்சமாக இருக்கும் புள்ளி அல்லது இந்த நிலை அல்லது இந்தப் புள்ளி
நிலைமாற்ற நிலை என குறிப்பிடப்படுகிறது.
ஏனெனில் நிலைமாற்று நிலை ஏனெனில் நீங்கள் அதிகபட்சத்தை
அடைந்தவுடன் சிறிது சிறிதாக மறுபக்கத்திற்குச் சென்று தயாரிப்புக்குத் திரும்புவீர்கள்,
அதனால்தான்
உங்கள் நிலைமாற்று நிலை என்பது உங்கள் நிலைமாற்ற நிலை உங்கள் மாறுதல்
‘ இந்த புள்ளியின்
மூலம் நீங்கள் வினைப்பொருட்களிலிருந்து தயாரிப்புகளுக்கு மாறுகிறீர்கள்,
இது அதிகபட்சம் மற்றும் உங்கள் ஆற்றல் வரைபடம் மற்றும் சிக்கலானது
உங்கள் எதிர்வினைகளுக்கு இடையே உருவாகும் சிக்கலானது செயல்படுத்தப்பட்ட வளாகம்
என்று அழைக்கப்படுகிறது, இது மாற்ற நிலையில் உருவாகிறது.

இடைநிலை அது மிகவும் நிலையற்ற
மிக மிக நிலையற்ற மிகவும் ve மட்டுமே உள்ளது ry குறுகிய கால வாழ்நாள் அதாவது அது
மிகக் குறுகிய காலத்திற்கு அங்கு
வாழ்கிறது மற்றும் அது அரிதாகவே கவனிக்கக்கூடியது இது ஒரு இடைநிலை இடைநிலைகள்
அல்ல
செயல்படுத்தப்பட்ட வளாகத்தைக் கவனிக்க முடியாது, எனவே இது செயல்படுத்தப்பட்ட
வளாகத்திற்கும் இடைநிலைக்கும் இடையே ஒரு பெரிய வித்தியாசம்
.
துல்லியமான சிக்கலானது உங்கள் நிலைமாற்ற நிலையில் உருவாகும் ஒன்றுதான்.

இப்போது இதைச் சொன்னது இந்த
ஆற்றல் அதிகரிப்பைப் பார்த்து நிலையின் மறுபக்கத்திற்குச் செல்லும்போது நீங்கள்
தயாரிப்பு
பக்கத்திற்குச் செல்லத் தொடங்குகிறீர்கள் என்பதை நீங்கள் புரிந்துகொள்கிறீர்கள்.
சாத்தியமான ஆற்றலில் ஒரு மாற்றத்தை நாங்கள் சந்திக்கிறோம், ஆனால்
அதைச் செய்வதற்கு முன் மற்றொரு விரைவான உதாரணத்தை எடுத்துக்கொள்வோம் இதன்
மூலம் இந்த வரைபடம் இன்னும் கொஞ்சம் தெளிவாக உள்ளது என்பதை நீங்கள் அறிந்து
கொள்ளலாம் இது ஒரு அடிப்படை எதிர்வினையாக இருக்கட்டும்
உறுப்பு எதிர்வினை என்பது எழுதப்பட்ட விதம் அது ஒரு படி சரியாக நடக்கிறது

அதனால் என்ன என்னால் எழுத முடியும் என்றால் நான் சரி என்று சொல்ல முடியும் இது ஒரு உதாரணம் வெறும் கருதுகோள் என்று உங்களுக்குத் தெரியும்   இது நடக்க வேண்டிய அவசியமில்லை
இந்த வழியில் எனக்கு aa உரிமை மற்றும் பிபி உள்ளது என்று சொல்லலாம் இது போன்ற ஒன்றை நான் எழுதுகிறேன் aabb சரி பிறகு அது தயாரிப்பு பக்கத்திற்கு
செல்கிறது சரி பிறகு அது 2 ab க்கு செல்கிறது, அது எப்படி 2 ab நீங்கள் இங்கிருந்து 1 ab மற்றும் இங்கிருந்து 1 ab ஐப் பெறுகிறீர்கள்
இல்லையா
அதனால் இதை என்னால் எழுத முடியும் பாப், நீங்கள் என்ன சிதைவுகளைப் பார்க்கிறீர்கள், இது இரண்டு AB ஐக் கொடுக்க இரண்டு AB உடன் வினைபுரியும் போது என்ன நடக்கப் போகிறது
aa பிணைப்பை உடைக்க வேண்டும் bb பிணைப்பை உடைக்க வேண்டும் சரியாக பிறகு ab பந்தம் இந்த a
b ஐ உருவாக்குகிறது பத்திரமும் இந்த இனத்தை உருவாக்க வேண்டும், இது ஒரு சதுரம் போல தோற்றமளிக்கிறது,
இந்த இனம் உங்கள் செயல்படுத்தப்பட்ட வளாகம், எனவே இப்போது நினைவில் கொள்ளுங்கள், இந்த செயல்படுத்தப்பட்ட
வளாகம் மாறுதல் நிலையில் உள்ளது எனவே இந்த செயல்படுத்தப்பட்ட வளாகம் உங்கள் மாறுதல் நிலையில் உள்ளது.
சிக்கலானது அல்லது என்னவென்று உங்களுக்குத் தெரியும் எனவே
இது மீண்டும் கருதுகோள் ஆகும், எனவே செயல்படுத்தும் சிக்கலானது,
நான் இரண்டிலிருந்தும் ஆ இரண்டிலிருந்தும் இரண்டாக மாறும்போது நீங்கள் பார்க்கிறீர்கள்.

ஆனால் நான் இரண்டு ab பிணைப்புகளையும் உருவாக்கப் போகிறேன்
இங்கு அது உங்களுக்குச் சொல்கிறது
வெளியில் என்ன நடக்கிறது இது தான் நடக்கிறது
மற்றும் ab
பகுதி பிணைப்பு உருவாக்கத்தில் மீண்டும் பிற அணுவின் மற்ற பி
பகுதி பிணைப்பு உருவாக்கத்தில் ஈடுபட்டுள்ளது சரி, எனவே உடைப்பின் அடிப்படையில் நீங்கள்
முன்னேறிவிட்டீர்கள்   பிணைப்பு உருவாக்கம்   ரீதியில் செயல்படுத்தப்பட்ட வளாகம் என்று அழைக்கப்படுகிறது,
அங்கு உங்களிடம் சிறிது சிறிதளவு பிணைப்பு முறிவு அல்லது எந்தப் பிணைப்பு முறிவு நடைபெறுகிறதோ, மேலும் பிணைப்பு உருவாக்கம் நாம் மறுபுறம் செல்லும்போது இந்த இரண்டு ab மூலக்கூறுகளைப் பெறுகிறோம், அதனால்தான் இது இரண்டு ab   என்று அழைக்கப்படுகிறது.
அதனால்தான் இது
உங்கள் செயல்படுத்தப்பட்ட வளாகம் என்று குறிப்பிடப்படுகிறது, இப்போது யோசித்துப் பாருங்கள் இப்போது இதைப் பற்றி இங்கிருந்து இங்கே
சிந்தித்து உங்கள் ஆற்றல் வரைபடத்தைப் பற்றி சிந்தியுங்கள் இதற்கு உங்கள் எதிர்வினைகள் என்ன நடக்கிறது உங்கள் எதிர்வினைகள்
இரண்டு பிளஸ் பி டூ ஆக இருந்தன, இவை உங்கள் வினையாக்கிகளாக இருந்தால் என்ன ஆனது இந்த அணு உலை ஒன்றுடன் ஒன்று வரத் தொடங்கியது   aa பிணைப்பு உடைக்கத் தொடங்கியது மற்றும் பிபி
பிணைப்பு உடைக்கத் தொடங்கியது, எனவே ஆற்றல் மேலே செல்லத் தொடங்கியது, நீங்கள் அதிகபட்சமாக
என்ன நடந்தது அதிகபட்சமாக என்ன நடந்தது உங்களுக்குப் பிணைப்பின் பகுதியளவு முறிவு ஏற்பட்டுள்ளதா? இப்போது என்ன நடக்கிறது என்பது மற்ற திசையில்
ab பிணைப்பு ஒவ்வொரு பிணைப்பு வடிவங்களையும் உருவாக்குகிறது மற்றும் a மற்றும் b பிணைப்பு அவை முறித்துக் கொள்கிறது.

உங்கள் ஆற்றல் சுயவிவரத்தை இந்த உதாரணத்தின் அடிப்படையில் எப்படிப் படிப்பீர்கள் மற்றும் இது செயல்படுத்தும் சிக்கலானது, மேலும்
இந்த ஆற்றல் சுயவிவரம் உங்களுக்குச் சொல்ல முயற்சிப்பதைப் பற்றிய யோசனையை இந்த

Phutor@IITK

விவாதம் உங்களுக்குத் தரும் என்று நம்புகிறேன்.
என்ன
நடக்கிறது என்றால், நீங்கள் அணு உலையிலிருந்து தயாரிப்புப் பக்கத்திற்குச் செல்லும்போது, நீங்கள் ஆற்றல் தடையின் வழியாகச் செல்கிறீர்கள்,
எனவே இது ஆற்றல் தடையாக இருக்கட்டும் , அதாவது ஆற்றலின் அடிப்படையில் நீங்கள் மேலே செல்கிறீர்கள், இது உங்கள் செயல்படுத்தும் ஆற்றல் என்பதை நினைவில் கொள்ளுங்கள் இது செயல்படுத்தும் ஆற்றல்.
இது செயல்படுத்தும் ஆற்றல் எனச் சொல்லுங்கள், நீங்கள்
அவற்றைச் செயல்படுத்தியவுடன், அவை மேலே சென்றால், அவை தயாரிப்புப் பக்கத்திற்குச் செல்லலாம் சரி, அந்த ஆற்றல் விநியோகத்தைப் பற்றி நினைவூட்ட முயற்சி செய்கிறேன் அந்த இயக்க ஆற்றல்
விநியோகம் குறைந்த பட்சம் இந்த அளவு ஆற்றலைக் கொண்டிருக்கும் மூலக்கூறுகள் மட்டுமே நினைவில் வைக்கும் ying அதாவது எதிர்வினைகள் தயாரிப்புப் பக்கத்திற்குச் செல்ல வேண்டும் என்றால், நான்
மேலே செல்ல வேண்டும் மற்றும் செல்லின் மேல் வரை செல்ல வேண்டும் அல்லது எனக்கு இந்த அளவு ஆற்றல் தேவை, இது
இப்போது செயல்படுத்தும் ஆற்றல் என்று அழைக்கப்படுகிறது கேள்வி இந்த எதிர்வினையைப் பற்றி மீண்டும் பேசலாம் ch three ch two br plus oh
minus கேள்வி
உங்களுக்குத் தெரியும்
ஆற்றலின் உச்சம்
அதனால் என்ன நடக்கிறது இந்த ஆற்றல் இது ஈஏ இது ஈஏ இது எதிர்வினைகளுக்கு இடையிலான மோதல்கள் மூலம் அடையப்படுகிறது
,
அதனால் அவை மோதுகின்றன மோதுகின்றன,
அதனால் ஒரு
முறை மோதலின் போது என்ன நடக்கும், அவை ஆற்றல் பெற்றவுடன் அந்த மோதல்கள் எழும்.
போதுமான ஆற்றலுக்கு அதாவது ஈயா மற்றும் அவை மேலே
நகரும் தயாரிப்புப் பக்கத்திற்குச் செல்வதற்கான நல்ல வாய்ப்பைப் பெற்றிருக்கும்.
கணினியில் அதாவது மோதலின் காரணமாக இயக்க ஆற்றலைத் தோற்றுவிக்கும் எதிர்வினை அமைப்பில் உள்ள மோதல்கள்
, செயல்படுத்தும் ஆற்றலைத் தக்கவைத்துக்கொண்டவுடன் இந்தச் செயல்படுத்தும் ஆற்றலைப்
பெறுவதற்குக் கொண்டு வரும் பிறகு அணு உலை மூலக்கூறுகள் செல்ல எல்லா வாய்ப்புகளும் உள்ளன.
தயாரிப்பு பக்கமும்,
அது எவ்வாறு நடக்கிறது என்பதால் இப்போது அது என்னவென்றால், வெப்பநிலையை உயர்த்தும்போது என்ன நடக்கிறது என்பதை நான்
புரிந்து கொள்வேன் வேகம்
அதிகப்படியான வீரியத்துடன் நடக்கும் வேகத்தை அதிகரிக்கிறது மற்றும் மோதல்கள் அதிகப்படியான
வீரியம் ஏற்படுவதால், எதிர்வினை விகிதம்
வெப்பநிலை வலதுபுறத்தில் அதிகரிக்கும் என்பதால், அது ஒரு விஷயம் என்னவென்றால் , செயல்படுத்தும் ஆற்றல்
வெப்பநிலை சுதந்திரமாக இருப்பதை நினைவில் வைத்துக் கொள்ளுங்கள் te பற்றி பேசும் போது நாங்கள் எடுத்த அனுமானங்கள்
எதிர்வினை விகிதங்களின் வேகச் சார்பு இதனால் அதிக வெப்பநிலை அதிக வீரியமுள்ள மோதல்கள் ஆகும், எனவே இந்த ஈ செயல்படுத்தும் ஆற்றலை அடைவது எளிதானது, அதாவது மலையின் உச்சிக்குச் செல்லுங்கள்
, இதனால் எதிர்வினை வீதம் அதிகரிக்கிறது ஏனெனில் மேலும் மேலும் வினைத்திறன் மூலக்கூறுகள்
எளிதில் முடியும் குறைந்த வெப்பநிலையுடன் ஒப்பிடும்போது தயாரிப்பு பக்கத்திற்குச்

Prutor@IITK

செல்லவும் இதை நீங்கள்
ஒரு கேள்வியைக் கேட்கலாம் கழித்தல் இங்கே நாம் இரண்டு படிகள் c ஆறு மணி ஐந்து ch இரண்டு
cl முதல் ஆரம்பப் படி c ஆறு h ஐந்து c h இரண்டு கூட்டல் cl கழித்தல் அடுத்தது c ஆறு மணி ஐந்து ch இரண்டு கூட்டல் ஓ கழித்தல் c ஆறு மணி ஐந்து ch இரண்டு ஓ அப்படியென்றால் இவை
மூன்று மற்றும் நான்கு எதிர்வினைகள் சரி, இது மூன்று மற்றும் நான்கு சரி, இது மூன்று, இவை மூன்று மற்றும் நான்கு எதிர்வினைகள் இப்போது உங்கள் மனதில் எழக்கூடிய கேள்வி
நான் வினைத்திறன்களுக்கு இடையிலான மோதல்களைப் பற்றி பேசினால் சரியா ? இங்குள்ள இனங்கள்
சரியாக மோதவில்லை அவர்கள் மோதலின் இயக்க ஆற்றல் மூலம் இதைப்
பெறுகிறார்கள் இந்தச் செயல்படுத்தும் ஆற்றலைப் பெறுகிறார்கள், பிறகு அவை தயாரிப்புப் பக்கத்துக்குச் செல்கின்றன, ஆனால் நான் இந்த
கலவை எதிர்வினையைப் பார்த்தால் மற்றும் எனது முதல் படியைப் பார்த்தால் முதல் அடிப்படை படி முதல் உறுப்பு
என்பது படி என்பது ஒரே ஒரு வினைத்திறன் இனம் சரி முதல் கற்பனையில் ஒரே ஒரு வினைத்திறன் இனம்தான் பிறகு
எப்படி மோதல்கள் நிகழலாம் என்று நீங்கள் நினைக்கலாம் ஏனெனில் இந்த எதிர்வினைக்காக அல்லது
இந்த எதிர்வினைக்காக நான் மோதிக் கொண்டிருந்த இரண்டு எதிர்வினை இனங்கள் இருந்தன புரிந்து கொள்வதில் எந்த பிரச்சனையும் இல்லை.
உள்ளது மற்றும் இந்த
எதிர்வினைகள் ஆற்றல் தடையாக இருக்கும், மேலும் அவை தயாரிப்பு பக்கத்திற்குச் செல்வதற்கு எடுத்துக்காட்டாக ccx 5 ch
2 cl இந்த கேஷனுக்குச் செல்ல cl மைனஸ் ஏசிசி l பிணைப்பு உடைக்கப்பட வேண்டும், அதாவது நான் ஒரு சாத்தியமான ஆற்றலைக் கடக்க வேண்டும்.

ஒரு ஒழுங்கின்மை இது ஒரு ஒழுங்கின்மை என்று நீங்கள்
நினைக்கிறீர்களா அது உண்மையில் மிக எளிதாக விளக்க முடியும் எனவே
இது போன்ற ஒற்றை வினைபுரியும் இனங்கள் சம்பந்தப்பட்ட எதிர்வினைகளுக்கு ஒற்றை வினைபுரியும் ஒரு வினைத்திறன் வேறு எந்த இனமும் இல்லை, எனவே
அது மோதலை நிராகரிக்கிறது சரி ஆனால் இங்கே நான் Cl மன்னிக்கவும் ccl பிணைப்பை உடைக்க c 6 h 5 ch 2 cl ஆற்றல் தேவைப்படுகிறது
ஆனால் வேறு எந்த வினைப்பொருளும் இல்லை வேறு வினைப்பொருள் இல்லை
எனவே வேறு எந்த எதிர்வினையும் இல்லை எனவே மோதலை நிராகரிக்கலாம் என்று சொல்கிறோமா சரி i வேறு எந்த வினைத்திறனும் இல்லை
நடப்பது எல்லாம் உண்மையல்ல, இப்போது என்ன நடக்கிறது என்றால், பின்வருபவை c6h5 ch2cl அதன் சொந்த மூலக்கூறுகளுடன் மோதுகிறது, மன்னிக்கவும் , எதிர்வினை அமைப்பில் பல மூலக்கூறுகள் உள்ளன,
இருப்பினும் இந்த மூலக்கூறுகள் ccx s socl ஒன்றுடன் ஒன்று மோதலாம்.

எதிர்வினைகள் ஒன்றோடொன்று மோதுகின்றன, மேலும் இது ஒரு கரைப்பானில் செய்யப்படுகிறதென்றால்,
c6 h five ch two cl கரைப்பான் மூலக்கூறுகளுடன் மோதலாம்,
அதனால் அது எதனுடன் மோதுகிறது
பிறகு எனக்கு இன்னொரு வினைப்பொருள் தேவையில்லை i பல cch சமூக மூலக்கூறுகள் உள்ளன, இந்த மூலக்கூறுகள் அனைத்தும் மோதலாம் மற்றும் இந்த இயக்க ஆற்றலின் மூலம் நான் அந்த
செயல்படுத்தும் ஆற்றலைப் பெறுகிறேன், அது மேலே செல்லும் அல்லது நீங்கள் கரைப்பான் மூலக்கூறுகளுடன் மோதலாம்.

எனவே எனக்கு இன்னொரு வினைப்பொருள் தேவையில்லை
எனவே நீங்கள் அப்படி நினைக்க வேண்டாம் அது அவ்வாறு சிந்திக்க வேண்டாம்.

Prithvi@IITK

நீங்கள் ஒரு அமைப்பைப் பற்றிப் பேசும்போது பயன்படுத்தவும்
நீங்கள் ஒரு மூலக்கூறைப் பற்றிப் பேசவில்லை நீங்கள் பல மூலக்கூறுகளைப் பற்றிப் பேசுகிறீர்கள், அது
வினையாக்கிகளின் ஒரு மோல் என்றால், நீங்கள் அவகாட்ரோ எண் மூலக்கூறுகளைப் பற்றி பேசுகிறீர்கள்
இன்னும் பல cch five cho செல்கள் உள்ளன.
மூலக்கூறுகள் என்றால் என்ன என்றால், மற்ற அனைத்து
மூலக்கூறுகளும் ஒன்றோடொன்று மோதிக்கொண்டிருக்கும் வினையின் வெப்பநிலையைப் பொறுத்து
எனவே அது செயல்படுத்தும் ஆற்றலைப் மாற்றாக அல்லது இதனுடன் சேர்த்து அல்லது இணையாக
அல்லது ஒரே நேரத்தில் இது ஒரு கரைப்பானில்
நீர் என்று சொல்லப்படுகிறது, பிறகு பல நீர் மூலக்கூறுகள் உள்ளன, எனவே cs2 செல் மூலக்கூறுகள்
நீர் மூலக்கூறுகளுடன் மோதுகின்றன பின்னர் செயல்படுத்தும் ஆற்றலைப்
பெறும் உருளைக்கிழங்கு ஆற்றலின் மேல் சென்று பிறகு நகரும் தயாரிப்புப் பக்கம் மற்றும் அதனால் நான் மேல்
எதிர்வினை cch five ch two plus going to அல்லது ah plus cn மைனஸ் சரியாகப் பெறுகிறேன், எனவே நீங்கள்
இப்படித்தான் சிந்திக்க வேண்டும்.
nally மற்றும் இறுதியாக, பொருட்கள் மற்றும் எதிர்வினைகளுக்கு இடையே உள்ள சாத்தியமான ஆற்றலில்
உள்ள வேறுபாடு, அதாவது நான் எடுத்துக் கொள்வது என்னவென்பது, தயாரிப்புகளின் சாத்தியமான ஆற்றல் வினைத்திறனின்
சாத்தியமான ஆற்றலைக் கழித்தல் மற்றும் இது என்டல்பி மாற்றத்திற்கு சமம் என்பது
இப்போது என்டல்பி மாற்றத்திற்கு சமம் எங்கள் வரைபடத்திற்குத் திரும்புவோம்
நாங்கள் முன்பு வரைந்த ஆற்றல் விவரக்குறிப்பு இங்கே நீங்கள் இப்போது ஆற்றல் சுயவிவரத்தைப் பார்த்தால்
எனவே இது எதிர்வினையின் உற்பத்தி வரம்பாகும் உங்கள் தயாரிப்பின் ஒரு பகுதியாகும் திறன்
உங்கள் தயாரிப்பு திறனை விட குறைவாக உள்ளது எதிர்வினை ஆற்றலின் ஆற்றல் எனவே இந்த வழக்கில் டெல்டா h
எதிர்மறையாக உள்ளது, எனவே இதை எழுதினால் சரி நான் வேறு நிறத்தை
பயன்படுத்துகிறேனா என்று பார்க்கலாம், ஆம் ஆம், நான் வேறு நிறத்தைப் பயன்படுத்தினால், எடுத்துக்காட்டாக இது டெல்டா h டெல்டா h
டெல்டா h என்பது உங்கள் தயாரிப்புகளில் உள்ள சாத்தியக்கூறுகள் உங்கள் வினைத்திறன்களின் ஆற்றலைக் கழித்து இப்போது
இந்த தயாரிப்பு வினைப்பொருட்களை விட குறைவான ஆற்றல் ஆற்றலில் இருப்பதை நீங்கள் பார்க்கலாம்.

எதிர்வினை வெளிவெப்பமாக உள்ளது, எனவே டெல்டா h என்பது இந்த சுயவிவரத்திற்கான டெல்டா h என்பதை நான் இங்கே எழுத முடியும், ஏனெனில் டெல்டா h
என்பது எதிர்மறையானது, ஏனெனில் வரையறுக்கப்பட்டுள்ளபடி டெல்டா h என்றால் என்ன என்பது உங்கள் தயாரிப்பின் சாத்தியக்கூறு ஆகும்
.
இங்கே உங்கள் தயாரிப்புகளின் சாத்தியம்
இது வினைத்திறனின் சாத்தியமான வரம்பை விட குறைவாக உள்ளது, எனவே நான் இதை எடுத்து
இங்கிருந்து கழிக்கும்போது எதிர்மறை எண்ணைப் பெற வேண்டும் ஏனெனில் இது இதை விட அதிகமாக உள்ளது மற்றும் டெல்டா
h எதிர்மறையாக உள்ளது மற்றும் என்னால் சொல்ல முடியும் இந்த ஆற்றல் விவரக்குறிப்பு வரையப்பட்ட விதம் எதிர்வினை
இயற்கையில் வெளிவெப்பமாக இருப்பதால்
, இந்த விவாதத்தின் அடிப்படையில் இந்த டெல்டா நேர்மறையாக இருக்கும் எதிர்வினை

Pru...@IITK

சுயவிவரத்தை நீங்கள் இப்போது வரைய வேண்டும்.

சாத்தியமான வினைத்திறனை விட அதிகமாக இருப்பதால், அது தலைகீழாக
மாறும், அதாவது தயாரிப்புகள் வினைப்பொருட்களை மேலே நகர்த்தும்
 அதனால் தயாரிப்புகள் அதிக ஆற்றல்
ஆற்றலைக் கொண்டிருக்கும் டெல்டா h நேர்மறையாக இருக்கும் வினைப்பொருட்கள் அந்த
எதிர்வினை
எண்டோடெர்மிக் இயல்புடையது எனவே சுருக்கமாக நாம் விவாதித்தது
இந்த பகுதியை முடிக்க மீண்டும் ஒரு ஆற்றல் சுயவிவரத்தின் மிக அத்தியாவசிய
அம்சங்களைப் பற்றி விவாதிக்கிறது.

சுயவிவரம் உங்களுக்கு பல முக்கியமான விஷயங்களைச் சொல்கிறது, எதிர்வினை
ஒருங்கிணைப்பு அச்சு பற்றி பேசுவோம்
அது எதிர்வினை இப்போது செல்லும் பாதையை உங்களுக்குச் சொல்கிறது அந்த பாதையை
எதிர்வினை எடுக்கும் போது செங்குத்து
அச்சு, சாத்தியமான ஆற்றல் எவ்வாறு மாறுகிறது என்பதைச் சொல்கிறது
எதிர்வினைப் பாதையை கடக்கும்போது அல்லது அதாவது
, தயாரிப்புகளுக்கு வினையாக்கிகளின் பாதையில் செல்கிறோம் சரி எண் மூன்று, நான்
எதிர்வினைகளிலிருந்து தயாரிப்புகளுக்குச்
செல்லும்போது

இங்கே பிணைப்பு சிதைவு நிகழ்கிறது பத்திரச் சிதைவு நடைபெறத் தொடங்கும்
உற்பத்தி அதிகரிக்கிறது, பின்னர் நான் ஒரு தொடக்க நிலைக்கு வருகிறேன் ction பின்னர்
நான் ஒரு புள்ளிக்கு வருகிறேன்
அங்கு நான் சாத்தியமான ஆற்றலின் அதிகபட்சத்தை அடைகிறேன்
 அதனால் அதிகபட்ச காட்சி
நிலை மாறுதல் நிலை என்றும், சிக்கலானது அதிகபட்சமாக உருவாகும் சிக்கலானது
செயல்படுத்தப்பட்ட வளாகம் என்று அழைக்கப்படுகிறது.
 செயலில் உள்ள வளாகம் உருவாகிறது, பிறகு
நாம் மற்றொரு பக்கத்திற்குச் செல்கிறோம், இது ஆற்றல் தடையின் உச்சியில் இருப்பதால்,
ஆற்றல் இப்போது
குறையும், அது தயாரிப்புகளுக்குச் செல்கிறது இந்த ஆற்றலை நான் எவ்வாறு பெறுவது
அல்லது மூலக்கூறுகள்
எப்படி உள்ளே நுழைகின்றன இந்த ஆற்றல் இரண்டு வினைபுரியும் அமைப்பு a plus b எனில்,
அதன்
ஒரு வினைத்திறன் அமைப்பு தயாரிப்புகளுக்குள் சென்றால், b
உடன் மோதும் .
  ஆற்றல் தடையின் உச்சிக்கு இந்த ஆற்றலை நகர்த்தவும்
, பின்னர் தயாரிப்பு பக்கத்திற்குச் செல்லவும், இறுதியாக
தயாரிப்புகள் மற்றும் எதிர்வினைகளுக்கு இடையே உள்ள ஆற்றலில் உள்ள வேறுபாடு உங்கள்
மாற்றத்தை வரையறுக்கும் இந்த
டெல்டா h எதிர்மறையாக இருந்தால், டெல்டா h நேர்மறையாக இருந்தால் அது வெளிப்புற
வெப்பம்
ஆகும் இது
ch two ch two b மற்றும் oh minus right   ஆகியவற்றுக்கு இடையேயான
எதிர்வினைக்கானது மீண்டும் ஒரு கேள்வி மனதில்
எழலாம் நான் இவற்றையெல்லாம் செய்திருந்தால் கேள்வி மூலக்கூறுக்காக
கலவை எதிர்வினை   எதிர்வினை இரண்டு அடிப்படை படிகளில்
, இந்த எதிர்வினைக்கான சாத்தியமான ஆற்றல் சுயவிவரத்தை என்னால் வரைய முடியுமா,
அது சாத்தியமா எனவே,
c 6 h 5 ch 2 plus என்பது ஒரு இடைநிலை என்பதை நினைவில் கொள்ள முடியுமா
என்பதைப் பார்ப்போம்.

PraTutor@IITK

இதில் ஆற்றல் சுயவிவரத்தை சரி என வரையலாம், எனவே இவை எனது எதிர்வினைகள் இவை எனது தயாரிப்புகள் மற்றும்
எனது ஆற்றல் ஒருவேளை இப்படித்தான் இருக்கும், ஏனெனில் எனது ஆற்றல் சுயவிவரம் சரியாகத் தெரிகிறது மற்றும் எனக்கு ஆற்றல் இருந்தது என்பதை நினைவில் கொள்ளுங்கள்
இயல் ஆற்றல் இங்கே உள்ளது மற்றும் இது எனது எதிர்வினை ஒருங்கிணைப்பு சரி இது நான் இங்கே எனது இடைநிலை இது நான் இங்கே எனது இடைநிலை, எனவே இந்த எதிர்வினைக்கான இந்த எதிர்வினைக்கான இடைநிலையானது cc h ஐந்து ch டூ பிளஸ் ஆகும், எனவே நான் இந்த எதிர்வினைக்கு எழுதலாம் இது சி ஆறு மணி ஐந்து சிச் டூ பிளஸ் ஆகும், அது எனது இடைநிலை
சரி சரி, இவை என்னவென்று பார்க்கின்றன இரண்டு ஹம்ப்கள் உள்ளன ஏன் இரண்டு ஹம்ப்கள் உள்ளன
இரண்டு படிகள் உள்ளன இரண்டு படிகள் உள்ளன என்னை எதிர்வினைகளிலிருந்து இடைநிலை வலது பக்கம் கொண்டு செல்லும் முதல் படி மற்றும் இது
நான் நான் இங்கே என்ன சொல்கிறேன் என்று சொல்ல முடியும், எனவே இது எனது நிலைமாற்ற நிலை என்று அடிக்கடி சுருக்கமாக
அழைக்கப்படுகிறது நீங்கள் ஒரு படிக்கு சராசரியாக ss உள்ளது சரி, இது ஒரு படியாகும், இது அடிப்படையில் எதிர்வினை மூன்று, பிறகு நீங்கள் புரிந்துகொள்வதால், இது என்னுடையதாக இருக்கும்.
ts என்பது படிநிலை இரண்டிற்கான நிலைமாறு நிலை மற்றும் இதற்கு முன் வரையறுத்திருப்பது எனது டெல்டா h ஆக இருக்கும், எனவே இங்கே நீங்கள் ஆம் எனில் ஒரு கலப்பு வினைக்கான ஆற்றல் சுயவிவரத்தை வரைய முடியும் என்பதை இங்கே காணலாம்
இந்த எதிர்விளைவு வெளிவரும் இடைநிலைகள் மிகவும் நன்றாக ஆய்வு செய்யப்பட்டுள்ளன, மேலும் இந்த
கார்போகேஷன் இடைநிலை அங்கு இருக்க முன்மொழியப்பட்டது எனவே நான் என்ன செய்தேன் என்பதை நீங்கள் பார்க்கலாம்
இது நான் செல்லும் முதல் படிக்கான மாறுதல் நிலை இங்கிருந்து இங்கிருந்து நான் இடைநிலையை உருவாக்குகிறேன்
அடுத்த படியாக, மிரட்டுபவர் ஓ மைனஸ் என்று வினைபுரிந்து இதை உருவாக்குகிறார், எனவே முதலில் எனது எதிர்வினைகள் c 6 h 5 ch 2 cl இந்த ப்ளஸுக்குச் செல்கின்றன, பிறகு என்னிடம் இருப்பது இது ஓ மைனஸ் என்று வினைபுரிகிறது தயாரிப்புகளைத் தருவதற்கு ஓ மைனஸ் என்று வினைபுரிகிறது,
அதனால் நான் இங்கே எழுத மறந்துவிட்டேன் சரி இங்கே நீங்கள்
இருப்பீர்கள் படி ஒன்றுக்கான செயல்படுத்தப்பட்ட வளாகத்தை நீங்கள் வைத்திருப்பீர்கள் படி இரண்டிற்கு வளாகத்தை செயல்படுத்துங்கள் ஆனால் இதைப் பாருங்கள்
இது இடைநிலை என்று நான் சொல்லவில்லை ஆக்டிவேட்டர் வளாகம் இது இடைநிலை இந்த இரண்டையும் விட குறைவான ஆற்றல் கொண்டது சரி எனவே
இந்த இடைநிலை மற்றும் இந்த இரண்டு இனங்கள் முற்றிலும் வேறுபட்டவை என்பதை நீங்கள் புரிந்துகொள்வதற்கு இது மிகவும் முக்கியமானது i
h மேலே ஏவ் என் ஆக்டிவேட்டர் காம்ப்ளக்ஸ் மற்றும் குறைந்த ஆற்றலில் இருக்கும் இனம் குறைந்த ஆற்றல் ஆற்றல் என்பது எனது இடைநிலை சரி எனவே ஒரு கலப்பு எதிர்வினைக்கு கூட நான் ஒரு ஆற்றல் சுயவிவரத்தை வரைய முடியும்,
ஆனால் எதிர்வினை பொறிமுறையை நான் அறிந்திருப்பதை உறுதி செய்ய வேண்டும்.
இது
எனக்கு ஆற்றல் சுயவிவரத்தை வரைய
அனுமதிக்கும்.
மற்றும் ஆ
, ஒரு அடிப்படை எதிர்வினைக்கு மிகவும் முக்கியத்துவம் வாய்ந்த ஒரு விஷயத்தைப் பற்றி பேசுவோம்
நான் சொல்வது அவ்வளவுதான், எனக்கு ஒரு அடிப்படை
எதிர்வினை உள்ளது என்று வைத்துக்கொள்வோம், அது a லிருந்து b க்கு செல்கிறது என்று வைத்துக்கொள்வோம் எனக்கு மற்றொரு நேர்கோட்டுத் திசை உள்ளது, அது ஒரு கூட்டல் b போல் செல்கிறது,
அதனால் இவை அனைத்தும் எதிர்வினையாற்றுகின்றன அயனிகள் அடிப்படை சரி இந்த எதிர்வினைகள் அனைத்தும் அடிப்படையானவை

Prutor@IITK

இது ஒரு மூலக்கூறு எதிர்வினை என்று நான் கூறுவது இது ஒரு இரு மூலக்கூறு எதிர்வினை இது ஒரு இரு மூலக்கூறு எதிர்வினை இப்போது
உங்களுக்குத் தெரிந்தது போல் என்னிடம் ஏதோ இருக்கிறது என்று வைத்துக்கொள்வோம் இரண்டு a பிளஸ் b என்று சொல்லுங்கள்.
மேலும் ஒரு
அடிப்படை எதிர்வினை பின்னர் இது ஒரு டெர் மூலக்கூறு எதிர்வினை என்று நான் கூறுவேன், எனவே
மூலக்கூறின் வரையறை இப்படி இருக்கிறது எனவே இது ஒரு வினைத்திறன் மூலக்கூறின் இரண்டு மூலக்கூறுகள் என்று அழைக்கப்படுகிறது v
மொத்தம் மூன்று மூலக்கூறுகள் tur அல்லது tri molecule என்று அழைக்கப்படுகிறது, அதுதான் ஒரு
அடிப்படை எதிர்வினைக்கான ஒரு அடிப்படை எதிர்வினைக்கான மூலக்கூறு இப்போது என்ன ஆகும் இதன் அடிப்படையில் என்ன நடக்கிறது என்பதை அடிப்படையாகக் கொண்டு
நான் விகிதத்தை எழுதலாம் நஷ்டம் ஏனெனில் அது என்ன மூலக்கூறு என்று எனக்கு தெரியும் எதிர்வினை என்பது b க்கு இப்போது செல்லுதல் அடுத்ததுக்கு a பிளஸ் b க்கு செல்லுங்கள்,
இந்த அடிப்படை வினைகள் அனைத்தையும் நினைவில் கொள்ளுங்கள்
இந்த அடிப்படை வினைகள் r என்பது kab க்கு சமம் , மற்றொன்றுக்கு
மூலக்கூறு எதிர்வினை என்ற சொல்லின் நேர மூலக்கூறு நான் எழுதக்கூடிய r என்பது ka ஸ்கொயர்ட் b க்கு சமம் இப்போது நீங்கள் மேலே உள்ள அடுக்குகளை நீங்கள் பார்க்க முடியும் , மேலே உள்ள சக்திகள் ஒரு சக்திக்கு உயர்த்தப்பட்டது, எனவே இது ஒரு மூலக்கூறு என்று அழைக்கப்படுகிறது,
பின்னர் ஒரு சக்திக்கு உயர்த்தப்பட்டது b சக்தியாக உயர்த்தப்பட்டது ஒன்று கூட்டல் ஒன்று இரண்டு
இது உயிரியக்கவியல் என்று அழைக்கப்படுகிறது, பின்னர் இரண்டு a plus b போகிறது p எனவே அதன் tri molecular term molecular என்று நாங்கள் சொல்கிறோம்
சரி ஒரு சதுரம் b எனவே இரண்டு கூட்டல் ஒன்று மூன்றுக்கு சமம் சரி அப்படியானால் இந்த அடிப்படை எதிர்வினை மற்றும் மூலக்கூறு ஆகியவற்றின் முக்கியத்துவம் என்ன, அது உங்களுக்குச் சொல்லும் அடிப்படை எதிர்வினைக்கான
ஒரு அடிப்படை வினைக்கு இங்கேயே சரி செய்கிறேன்.

உடனே சரியான சமன்பாட்டை எழுதவும் ஒரு வரிசையின் k மடங்கு
செறிவு ஒன்று, ஏனெனில் அது ஒரு மூலக்கூறு, எனவே நான் ஆர்டர் வெளிப்புறத்தை ஒட்டுமொத்த
வரிசை என்று கூறும்போது, இது மூலக்கூறின் மூலம் இருமூலக்கூறு என்று சொல்லும் போது, இது மூலக்கூறின் மூலம் இருமூலக்கூறாக உள்ளது
.
சக்தி ஒன்று ஒன்று கூட்டல் ஒன்று இரண்டு மூலக்கூறு மூலம் ஒட்டுமொத்த வரிசை உண்மை எனவே அதன் உயிர் மூலக்கூறு உரிமை யூனி, எனவே இது மூன்று மூலக்கூறுகள் என்ற சொல் மூலக்கூறு மூன்று மூலக்கூறுகள் இரண்டு
கூட்டல் ஒன்று மூன்று என்று நான் உடனடியாக விகிதம் வெளிப்பாட்டைப் பற்றி யோசிக்காமல் எழுதுகிறேன்
ஏனெனில் ஒரு மட்டுப்படுத்தப்பட்ட எதிர்வினை என்னால் உடனடியாக எழுத முடியும் மூலக்கூறுகள்
மற்றும் வரிசை சரியாக ஒரே மாதிரியாக இருப்பதால் வெளிப்பாடுகள் உள்ளன, மேலும் நான் ரியைப் பற்றி பேசும்போது ஒட்டுமொத்த வரிசை சரி எனவே
இதை மீண்டும் ஒரு அடிப்படை எதிர்வினையின் சோதனை ஒட்டுமொத்த வரிசையாக மீண்டும் எழுதலாம் ஒரு அடிப்படை எதிர்வினையின் மூலக்கூற்றும்,
மூலக்கூறும் சரி, எனவே ஒட்டுமொத்த வரிசையும் மூலக்கூறும் இருக்கும் இடத்தில் இது மீண்டும் மிகவும் முக்கியமானது.

ஒரு அடிப்படை எதிர்வினைக்கான rity அதே
தான் விகித வெளிப்பாட்டை உடனடியாக எழுத அனுமதிக்கிறது மூலக்கூறு மூலக்கூறு என்பது ஒரு கோட்பாட்டுக்
கருத்து என்பதை நினைவில் வையுங்கள், ஏனெனில் இதைப் பார்ப்பதன் மூலம் இதைப்

Pullor@IITK

பார்ப்பதன் மூலம் இதைப் பார்த்து தெரிந்துகொள்வது
என்று இவை நான் எழுதும் அடிப்படை அல்லது இங்கு ஒரு மூலக்கூறு இருப்பதை அறிந்து

மூலக்கூறு
மூலக்கூறு மூலக்கூறு மூலக்கூறு மூலக்கூறு என்பதை மூலக்கூறு மூலக்கூறுகளின்
எதிர்வினையில் ஈடுபட்டுள்ள மொத்த மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கையை எழுது இவைகள்
இவை நான் எழுதும் அடிப்படை இவை இவை, ஆனால் வரிசை ஒரு சோதனை அளவு, எனவே
இது முக்கியத்துவத்தை மேலும்
வலுப்படுத்துகிறது சமச்சீர் இரசாயனச் சமன்பாட்டின் அடிப்படையில் கோட்பாட்டளவில் நாம்
கூறுவது,
சோதனைகளைப் பயன்படுத்திக் காணப்படுவதைப் போன்றே இருக்கும்.

சமச்சீர் இரசாயனச் சமன்பாட்டைப் பார்த்து எழுதுகிறோம்
இவை ஒரு அடிப்படைக்கு ஒரே மாதிரியானவை எதிர்வினை பின்னர் இறுதியாக நான்
இந்த மூன்று மிக முக்கியமான புள்ளிகளையும் செய்த பிறகு ஒரு அடிப்படை
எதிர்வினைக்கு எழுதலாம் இது ஒற்றை படிநிலை எதிர்வினை எண் இரண்டாக இருக்க
வேண்டும் ஒரே ஒரு நிலைமாற்ற நிலை மூலம் தொடர வேண்டும் சரி ஒரே ஒரு நிலைமாற்ற
நிலையை மட்டுமே செயல்படுத்த
வேண்டும் பல நிலைமாற்ற நிலைகளைக் கொண்டிருக்க முடியாது ஏனெனில் நீங்கள் பல
நிலைமாற்றம் பெற்ற தருணத்தில் நீங்கள் பல
அடிப்படை படிகளைப் பற்றி பேசுகிறீர்கள், அதாவது ஒரு கூட்டு எதிர்வினை எண் மூன்று
மூலக்கூறு ஒட்டுமொத்த வரிசைக்கு சமம், இது ஒரு கோட்பாட்டு அளவு என்பதை மனதில்
வைத்து
பரிசோதனைகள் மூலம் பெறப்படுகிறது, இங்குதான் முக்கியத்துவம்
பெறுகிறது அடிப்படை எதிர்வினை எழுச்சி மற்றும் இவை ஒரு அடிப்படை எதிர்வினையின்
பண்புகள் ஆகும், இவை வினைகளை
பண்புகள் * அடிப்படை எதிர்வினை உங்களுக்குத் தெரிந்திருக்க வேண்டும் நான் ஆரம்பகால
எதிர்வினை பற்றி பேசும்போது சரி என்று உங்கள் மனதில் நான்
இந்த மூன்று விஷயங்களைப் பற்றி பேசுகிறேன், ஒரே ஒரு படி எதிர்வினை
ஒரே ஒரு மாறுபட்ட நிலை மற்றும் அந்த அடிப்படை
எதிர்வினைகளால் செயல்படுத்தப்பட வேண்டிய ஒரு எதிர்வினை, ஏனெனில் அது
இயற்கையாகவே மூலக்கூறு சமமாக இருக்கும்
சமச்சீர் இரசாயனச் சமன்பாடு எனக்குச் சொல்கிறது அல்லது விகித வெளிப்பாட்டை எழுத
என்னை அனுமதிக்கிறது
அதாவது k முறை ஒரு முறை b அல்லது k முறை a
எதிர்வினையின் மூலக்கூறு என்ன என்பதன் அடிப்படையில் இது எங்களுக்கு மிகவும்
முக்கியமானது.
சரி எனவே பின்வரும் உதாரணம் இப்படிச் செல்கிறது,
எனக்கு இரண்டு புரோமின் அணுக்கள் இணைத்து புரோமின் மூலக்கூறைக் கொடுக்கின்றன,
இந்த உதாரணம் ஒன்று சரி, இங்கே
நான் விரித்தால் br என்று எழுதலாம் மேலும் br எனக்கு br இரண்டையும் தருகிறது மற்றும்
இது ஒரு அடிப்படை எதிர்வினை
r என்பது kbrpr க்கு சமம் என்றும் , இவை ஒரே kpr ஸ்கொயர் ஆக இருப்பது என்றும்
நான் நேராக எழுத முடியும் சரி இது ஒரு அடிப்படை எதிர்வினை.

இது உதாரணம் எண் இரண்டாக இருங்கள், மற்றொரு உதாரணம் சரி என்று சொல்லலாம், இந்த
நான் இரண்டாக உடைவதைக் கருத்தில் கொள்வோம், ஐ கூட்டல்
இங்கே விகிதம் k மடங்குக்கு சமம் நான் இரண்டில் ஒரு அடிப்படை எதிர்வினை இருப்பதாக
எனக்குத் தெரியும்
அதனால் நான் உடனடியாக இந்த புள்ளியை எழுதலாம் ஏனெனில் நான் இது ஒரு அடிப்படை
எதிர்வினை என்பதை அறிந்துகொள்ளுங்கள் ஒரு முதல் வரிசை எதிர்வினை சரியான பிறகு
அதன் மூலக்கூறு பற்றி என்ன சொல்ல முடியும் கேள்வியை மீண்டும் படிக்கவும் இது
ஒரு முதல் வரிசை எதிர்வினை மேலும் நீங்கள் கேட்கும் முதல் வரிசை எதிர்வினை அதன்

Prutor@IITK

மூலக்கூறு பற்றி எதுவும் கூற முடியுமா n
உங்கள் பதிலைப் பற்றி யோசித்துப் பாருங்கள், உங்கள் பதில் என்னவாக இருக்கும் உங்கள் பதில் இல்லை என்று சொல்ல முடியாது,
ஏனெனில் இது முதல் வரிசை எதிர்வினை என்றாலும் அது சொல்லப்படவில்லை அல்லது முதல் வரிசை வினையில் முதல் வரிசை எதிர்வினை முதன்மையானதா என்பது குறித்து எந்த தகவலும் வழங்கப்படவில்லை.
அல்லது அது சொல்லப்படாவிட்டாலோ அல்லது சொல்லப்படாவிட்டாலோ
அதன் மூலக்கூற்றுத் தன்மையைப் பற்றி எங்களால் கூறவோ பேசவோ முடியாது
ஏனெனில் மூலக்கூறு நினைவூட்டும் மூலக்கூறு மூலக்கூறு
அடிப்படை எதிர்வினைக்கு மட்டுமே பொருந்தும்.
அடிப்படை எதிர்வினைக்கு மட்டுமே பொருந்தும்
எலிமினேட்டர் எதிர்வினைக்கு மட்டுமே பொருந்தும், அதாவது ஒரு சிக்கலான அல்லது கலப்பு எதிர்வினைக்கு எந்த இருப்பு இல்லையுமில்லை என்பதாகும்,
ஏனென்றால் ஒரு கலப்பு அல்லது சிக்கலான திசையில் ஒரு ஒருங்கிணைந்த அல்லது சிக்கலான திசையில்
ஒவ்வொரு அடிப்படை வழிமுறைகளும்
அதன் மூலக்கூறுகளைக் கொண்டிருக்கின்றன எப்படியும் மூலக்கூறு பற்றி நீங்கள் எப்படி பேச முடியும் , எனவே
இது ஒரு எலிமனுக்கு மட்டுமே பொருந்தும் என்பதை நினைவில் கொள்ளவும் tary எதிர்வினை மற்றும் இது
தான் எனக்கு தெரியும் இதற்கு இருப்பு இல்லை என்று நான் சொல்ல வேண்டும் , அதாவது மூலக்கூறு என்ற வார்த்தையை ஒரு கூட்டு திசைக்கு
நாம் பயன்படுத்த முடியாது இல்லை அதை சரியாகப் பயன்படுத்த முடியாது, எனவே இது ஒரு அடிப்படை எதிர்வினையைக் குறிப்பதற்காக விவாதிக்கப்பட்டது மூலக்கூறு சரி இப்போது
எதிர்வினை சிக்கலானதா அல்லது சிக்கலானதா அல்லது கலப்பு எதிர்வினையா என்பதை நீங்கள் எப்படி உணர்ந்துகொள்வீர்கள், எதிர்வினை கலப்புதானா இல்லையா என்பதை நீங்கள் எப்படி உணர்ந்துகொள்வீர்கள்
அல்லது சரியல்ல என்பதை முதலில் எப்படி உணர்வீர்கள் என்பது எதிர்வினை இடைநிலைகள் பெசல் கேஷன் ccxych two ஐ நினைவில் கொள்க.

ஒரு இடைநிலை உள்ளது, எனவே இது ஒரு கூட்டு எதிர்வினை ஆனால்
பல சமயங்களில் இது கடினம் என்பதை புரிந்து கொள்ளுங்கள், இடைநிலைகளை அடையாளம் காண்பது அல்லது இடைநிலைகளை தனிமைப்படுத்துவது கடினம், எனவே
இது ஒரு கலப்பு எதிர்வினையா என்பதைக் கண்டறிவதற்கான சிறந்த வழி அல்ல அல்லது அடுத்த
வகுப்பில் அது தொடரும் மற்ற விஷயம் என்ன என்பதை நான் குறிப்பிடுகிறேன்
சோதனை விகித சமன்பாட்டின் வடிவத்தில் நீங்கள் இதைப் பார்க்கிறீர்கள்
, அதாவது அதிவேக சமன்பாட்டின் வடிவத்தைப் பாருங்கள் அக்வஸ் பிளஸ் ஐஓ மைனஸ் அக்வஸ் ரைக் என்றால்
இந்த எதிர்வினை ஒரு அடிப்படை வினையாக இருந்திருந்தால்
r என்பது kclo மைனஸ் i மைனஸுக்குச் சமம் என்று எழுதியிருப்பேன் அல்லது கவனிக்கப்பட்ட சோதனைச் சட்டம் என்னவென்று உங்களுக்குத் தெரியுமா? ஓ
! அடிப்படை எதிர்வினை வீதச் சட்டம் நீங்கள் எழுதி வைத்திருந்திருக்க வேண்டும் வினையானது கலவை அல்லது சிக்கலான தன்மை கொண்டது என்பதை ஆரம்பநிலை சொல்கிறது.
அடுத்த வகுப்பில் இதைப் பற்றி தாது நன்றி

Prutor@IITK