

வணக்கம் மாணவர்கள் ரசாயன சமநிலையின் நான்கு விரிவுரைகளுக்கு வருக, நான் கடந்த விரிவுரையில் செய்ததை மறுபரிசீலனை செய்யத் தொடங்குவேன்.

எதிர்வினை அதிகபட்ச விளைபொருளைக் கொடுக்கலாம் அதிகபட்ச விளைச்சலைக் கொடுக்கலாம் நிபந்தனையின்படி என்ன அர்த்தம் நாம் செறிவை மாற்றலாம் அழுத்தத்தை மாற்றலாம் அளவை மாற்றலாம் மற்றும் வெப்பநிலையை மாற்றலாம் எனவே கசிவுநீரின் முந்தைய கொள்கையை நாங்கள் புரிந்து கொண்டால் நான் அதிகரித்தால் உங்களால் சொல்ல முடியும் வெப்பநிலை எதிர்வினை வலது பக்கமாகச் செல்லுமா என்பது அதிக தயாரிப்பு உருவாகும் அல்லது குறைவான தயாரிப்பு உருவாகும் நான் அழுத்தத்தை அதிகரித்தால் எதிர்வினை முன்னோக்கி திசையை நோக்கி மாறுகிறதா அல்லது எதிர்வினை எதிர் திசையை நோக்கி மாறினால் என்ன நடக்கும் முந்தைய கொள்கை உங்களுக்குச் சொல்கிறது, நாங்கள் நிபந்தனைகளை மாற்றினால் அழுத்தம் e தொகுதியின் வெப்பநிலை நாம் சமநிலையை சீர்குலைக்கலாம் சமநிலையை சீர்குலைக்கலாம் இறுதியாக ஒரு புதிய சமநிலை நிறுவப்படும் இந்த கொள்கையானது புதிய சமநிலையை எந்த திசையில் சமநிலையானது வலது பக்கமாகவோ அல்லது இடது பக்கமாகவோ மாறும்

சமநிலை சமநிலை நிறுவப்படும் சமநிலை மாற்றத்தை குறைக்கும் திசைக்கு மாறும் சமநிலை மாற்றத்தை குறைக்கும் அந்த திசைக்கு மாறும் அழுத்தத்தின் அதிகரிப்பின் விளைவைப் பார்த்தோம், அதனால் நான் அழுத்தத்தை அதிகரிக்கிறேன் என்று வைத்துக்கொள்வோம், ஒலி அளவைக் குறைப்பதன் மூலம் செய்ய முடியும் அப்படியானால், டெல்டா n நேர்மறையாக இருந்தால், அது தலைகீழ் திசையை நோக்கி நகரும் அல்லது தலைகீழ் எதிர்வினைக்கு சாதகமாக இருக்கும் என்பதை நான் உங்களுக்குக் காட்டினேன்.

இது நேர்மறையாக இருந்தால், எதிர்விளைவு எதிர்மறையாக இருந்தால், முன்னோக்கி எதிர்வினையாக இருக்கும் நாம் அழுத்தத்தை அதிகரிக்கும்போது விரும்பப்படுகிறது, எனவே இது நான் அழுத்தத்தை அதிகரிக்கும் போது ஆகும், எனவே எதிர்வினை டெல்டா n இருந்தால் அழுத்தத்தில் நேர்மறை அதிகரிப்பு தலைகீழ் எதிர்வினைக்கு சாதகமாக இருக்கும் அதேசமயம் டெல்டா n எதிர்மறையாக இருந்தால் அழுத்தம் அதிகரிப்பதற்கு சாதகமாக இருக்கும் முன்னோக்கி எதிர்வினை அழுத்தத்தை மற்றொன்றில் மாற்றலாம் உங்கள் மந்த வாயு மந்த வாயுவை அறிமுகப்படுத்துவதன் மூலம் அழுத்தத்தை மாற்றலாம், எனவே முதல் நிபந்தனையைப் பற்றி விவாதிக்கிறோம். ஒலியளவை அதிகரிக்கலாம் மந்த வாயுவை தொடர்ந்து ஒலியளவை வைத்து அழுத்தத்தை அதிகரிக்கலாம், எனவே நான் ஒரு மூடிய கொள்கையை மூடிய கொள்கையை எடுத்துக்கொள்கிறேன் என்று வைத்துக்கொள்வோம்.

a அல்லது b உடன் தொடர்பு கொள்ளாத மற்றொரு வாயுவை அறிமுகப்படுத்துவதன் மூலம் a மற்றும் b மற்றும் t உடன் தொடர்பு கொள்ளாது hat என்பது அடிப்படையில் நீங்கள் மந்த வாயுவை அறிமுகப்படுத்துகிறீர்கள் ஒட்டுமொத்த அழுத்தம் அதிகரித்தது அளவு அதிகரிக்கவில்லை அப்படியானால் என்ன நடக்கும் அதனால் நான் இந்த எதிர்வினை பற்றி விவாதிக்கிறேன் p_{c1} ஐந்து வாயு உங்களுக்கு p_{c1} மூன்று வாயு மற்றும் c_{12} வாயு c_{12} வாயுவை வழங்குகிறது .

p_{c1} 3 ஐ c_{12} இரண்டின் அழுத்தமாகப் பிரித்தால் p_{c1} ஐந்தின் அழுத்தத்தால் வகுக்கப்படும் மற்றும் அழுத்தம் என்பது p_{c1} மூன்றின் உங்கள் மோல் பகுதியின் மொத்த அழுத்தத்தால் பெருக்கப்படும் c_{12} இன் மோல் பகுதியின் இரண்டின்

மொத்த அழுத்தத்தால் பெருக்கப்படுகிறது.

எழுதப்பட்ட மற்றும் மோல் பின்னம்

pc1 மூன்றின் n என எழுதலாம், n t ஆல் வகுக்கப்படும், nt என்பது வாயு மூலக்கூறின் மொத்த வாயுவின் மொத்த எண்ணிக்கையாகும்,

இதில் வினைத்திறன் மற்றும் தயாரிப்பு ஆகியவை அடங்கும், ஆனால் மந்த வாயுவும் அடங்கும் p க்குள் இதுவும் p ok ஆல் மீண்டும் npc1

ஐந்து ஆல் nt ஆல் வகுத்தால் p one p one p ஐ ரத்து செய்கிறது ஒரு nt ஒரு nt ரத்து செய்கிறது அதனால்

நமக்கு npc1 மூன்று e ஐ nc1 இரண்டாக npc1 ஐ ஆல் வகுத்தால் சரி, பிறகு ஒரு அழுத்தம் இந்தப் பக்க அழுத்தத்தை nt ஆல் விட்டால், இப்போது இந்த அளவு உங்களிடம் இருப்பதைப் பார்த்து , kp உங்கள் திசையானது

p by nt அதிகரிக்கிறதா அல்லது குறைகிறதா என்பதைப் பொறுத்தது அது அதிகரித்தால் என்ன நடக்கும் இந்த

மதிப்பு kp மாறாமல் இருக்கக் குறையும்

அதை

வினை

வினை மூடிய கொள்கலனில் மேற்கொள்ளப்பட்டது என்று உங்களுக்குச் சொன்னது அதாவது நீங்கள் நிலையான ஒலியளவு

நிலை நிலையானது ஒலியளவு மற்றும் வெப்பநிலை எனவே p by nt நிலையானது p by nt நிலையானது எனவே அடிப்படையில் இது மாறாது, எனவே இந்த அளவு மாற்றத்

தேவையில்லை இதன் பொருள் என்னவென்றால் மந்த வாயு அறிமுகம் எதிர்வினையில் தாக்கத்தை ஏற்படுத்தாது

எதிர்வினை என்றால் அழுத்தம் அதிகரித்தால் நிலையான கன அளவில் மந்த வாயுவைச் சேர்ப்பதன் மூலம்

அதனால் ஒரு மூடிய கொள்கலனில் ஒரு மூடிய கொள்கலனில் நிலையான தொகுதி அமைப்பு அறிமுகம்

மந்த வாயு அறிமுகம் அழுத்தத்தில் அதிகரிப்பு ஏற்பட்டாலும் மந்த வாயு வினையில் தாக்கத்தை ஏற்படுத்தாது, ஆனால் நான் பிஸ்டன் போன்ற சிலிண்டரைக் கொண்ட வினையை மேற்கொண்டால்

சரி, பின்னர் உங்களுக்கு எதிர்வினை உள்ளது என்று வைத்துக்கொள்வோம் உங்களிடம் தயாரிப்பு உள்ளது , இப்போது நீங்கள் என்ன செய்தீர்கள் , ஒலியளவை அதிகரிக்கிறீர்கள், அதாவது நான் மந்த வாயுவை அறிமுகப்படுத்தினால், மந்த வாயுவை அறிமுகப்படுத்தினால் , அழுத்தம் நிலையான மொத்த

அழுத்தம் நிலையான மொத்த அழுத்தம் நிலையானது ஆனால் ஒலி அளவு மாறினால் ஒலியளவு மாறுகிறது தொகுதி மாறுகிறது, எனவே இது வால்யூம் அதை விட அதிகமாக உள்ளது, இது v இரண்டு என்று வைத்துக் கொள்வோம்

இது v ஒன்று v இரண்டு v ஒன்றை விட பெரியது மற்றும் மந்த வாயு

அறிமுகம் மந்த வாயுவை அறிமுகப்படுத்துவது அழுத்தத்தை அதிகரிக்காது அழுத்தத்தை நிலையானதாக வைத்திருக்கும் நிகழும் எனவே இந்த வினையை மீண்டும் விவாதிக்கலாம் pc1 ஐந்து

வாயு pc1 மூன்று வாயு மற்றும் c1 இரண்டு வாயு சரி, எனவே kp என்பது உங்கள் pc1

மூன்றின் அழுத்தத்திற்கு சமம் c

l இரண்டின் அழுத்தம் பிரச்சினை ஐந்தின் அழுத்தம் மற்றும் இது மோல் பின்னம் என்பது pc1 மூன்றின் n இன்

மொத்த அழுத்தத்தால் பெருக்கப்படுகிறது nc1 இரண்டால் nt மொத்த அழுத்தமாக

npc1 ஐந்தால் nt ஆல் nt ஆக ஒரு அழுத்தம் ஒரு அழுத்தம் nt ஐ ரத்து செய்கிறது

ntnt ரத்து செய்யப்படுகிறது, எனவே இது அடிப்படையில் இது npc1 மூன்றை nc1 இரண்டாக n

pc1 ஐந்தால் வகுத்து உங்கள் p ஆல் nt ஆல் பெருக்கப்படுகிறது, இப்போது இந்த p

நிலையானது மற்றும் உங்கள் nt

மாற்றம் மற்றும் t அதிகரித்திருப்பதைக் காண்கிறீர்கள், ஏனெனில் நீங்கள் மந்த வாயுவை

அறிமுகப்படுத்தினால் நீங்கள் அறிமுகப்படுத்தினால்

மந்த வாயுவை அறிமுகப்படுத்தவும் மற்றும் int மாறும் என்பதால் nt இன் டினாமின்ட்ரில்

அதிகரிப்பு அடிப்படையில் p by nt இல் p குறைகிறது p by nt குறைகிறது, எனவே

kp மாறாமல் இருக்க உங்கள் kp க்கு ஈடுசெய்ய இது அதிகரிக்க வேண்டும்,

ஏனெனில் p by nt சிறியதாக இருப்பதால் இந்த மதிப்பு அதிகரிக்க வேண்டும்.

nt ஆல் சிறியதாக இருக்கும் போது அது

அதிகரிக்கும் போது இது அதிகரிக்கும் உங்கள் npc13 npc13 மற்றும் nc12 அதிகரிக்கும்

அதில் அது அதிகரிக்கும் போது அது அதிகரிக்கும்

orward திசை எனவே nt டெல்டா n என்றால் டெல்டா n என்பது

உங்கள் ஸ்டோச்சியோமெட்ரியின் உற்பத்தியின் ஸ்டோச்சியோமெட்ரி மைனஸ்

ட்ரைக்கோமெட்ரிக்கு இடையே உள்ள வேறுபாடு

உங்கள் பிசிஎல் ஐந்து பிசிஎல் 3 பிளஸ் சிஎல் இரண்டில் உங்கள் அறிமுகம் மந்த வாயுவை அறிமுகப்படுத்துவது போல.

நிலையான அழுத்தத்தில் நிலையான அழுத்தத்தில் உள்ள மந்த வாயு எதிர்வினையை முன்னோக்கி முன்னோக்கி முன்னோக்கி திசைக்கு முன்னோக்கி திசைக்கு மாற்றும், எனவே இது

மந்த வாயு மந்த வாயுவின் விளைவு ஆகும்.

எந்த நிபந்தனையின் கீழ் நீங்கள் எதிர்வினையைச் செய்கிறீர்கள்,

சரி, இப்போது அழுத்தம் தொகுதி முடிந்துவிட்டது, என்ன செய்வது என்பது

வெப்பநிலையின் வெப்பநிலை விளைவுகளின்

வெப்பநிலை விளைவுக்கு செல்கிறது வெப்பநிலையானது

எதிர்வினை என்பது எக்ஸோதெர்மிக் எக்ஸோதெர்மிக் அல்லது எண்டோதெர்மிக் எண்டோத்

என்பதைச் சார்ந்தது எர்மிக் என்றால் வினை உங்களின் வெப்ப வெப்பம் என்றால் எதிர்வினை

வெளிவெப்பம், எனவே அடிப்படையில் டெல்டா எச் என்பது உங்கள் எதிர்மறை என்றால் என்ன?

வெப்பநிலை அதிகரிப்பு வெப்பநிலை வெப்பநிலை வினையானது அந்த பக்கத்தை நோக்கி

மாறும், எதிர்வினை

வெப்பம் உறிஞ்சப்படும் திசைக்கு மாறும், வெப்பம்

உறிஞ்சப்படும் வெப்பம் உறிஞ்சப்படும் வெப்பம் வெளியிடப்படும் வெப்பம் ஒரு தலைகீழ்

எதிர்வினைக்காக உறிஞ்சப்படுகிறது

அதனால் நான் அதிகரித்தால் வெப்பநிலையை நான்

அதிகரித்தால், வினையானது

உங்கள் தலைகீழ் திசையை நோக்கி நகர்கிறது வெப்பம் உறிஞ்சப்படுகிறது அது

உறிஞ்சப்படுகிறது டெல்டா h என்பது பூஜ்ஜியத்தை விட அதிகமாகும்

o இந்த விஷயத்தில் நேர்மறையாக இருக்கும் நான் வெப்பநிலையை

அதிகப்படுத்தினால் நாம் வெப்பநிலையை அதிகப்படுத்தினால்

வெப்பநிலை முன்னோக்கி எதிர்வினை குறைவாக இருக்கும், ஏனெனில் முன்னோக்கி

எதிர்வினையில் வெப்பம் உறிஞ்சப்படுகிறது முன்னோக்கி எதிர்வினையில் வெப்பம்

உறிஞ்சப்படுகிறது என்பதை இப்போது புரிந்துகொள்வோம்.

kp க்கு kp க்கு வெப்பநிலையுடன் வெப்பநிலை ஏற்படுகிறது, அதற்கு முன்பு kp

அழுத்தம் அழுத்தம் அல்லது கன அளவு மோல்களின் எண்ணிக்கையுடன் மாறாது என்று

சொன்னோம், ஆனால் kp வெப்பநிலையைப்

பொறுத்தது kp வெப்பநிலையைப் பொறுத்தது உங்கள் வெப்பநிலையானது

kp அல்லது kc இல் வெப்பநிலையின் விளைவை நிர்வகிக்கும் சமன்பாடு நிலையான

அழுத்தத்தில் del log k p ஆல் del t ஆல் கொடுக்கப்படுகிறது, இது

டெல்டா s rt சதுரம் rta சதுரம் க்கு சமம், எனவே kp என்பது kp இன் வெப்பநிலை சார்ந்து

சார்ந்திருக்கும் டெல்டாவில் h இல்லை, எனவே நான் உள்வெப்ப எதிர்வினை எண்டோடெர்மிக்

எதிர்வினை எதிர்வினையை எடுத்துக் கொண்டால், வெப்பநிலை அதிகரிப்புடன் உங்கள் kp

அதிகரிக்கிறது

எக்ஸோதெர்மிக் எதிர்வினைக்கு kp அதே சமயம் வெப்பநிலையில் எளிதாக இருக்கும் போது

kp

குறையும் போது வெப்பநிலை kp குறைகிறது என்றால் உங்கள் தயாரிப்பு நன்றாக குறையும்

மற்றும் வினைத்திறன் அதிகரிக்கும் மற்றும் அதாவது தலைகீழ் எதிர்வினை எதிர்வினைக்கு

சாதகமாக இருக்கும் தலைகீழ் எதிர்வினை தோல்வி என்பது சுருக்கமாக உங்கள் வெப்ப வெப்ப

எதிர்வினை குறைந்த வெப்பநிலையில் குறைந்த வெப்பநிலையில்

எதிர்வினைகள் சாதகமாக இருக்கும் அதேசமயம் எண்டோடெர்மிக் எண்டோடெர்மிக்

எதிர்வினைகள் அதிக வெப்பநிலையில் சாதகமாக இருக்கும்.

இப்போது சில உதாரணங்களை எடுத்து , வெப்பநிலையின் விளைவை அதிகரிக்கும்போது என்ன நடக்கும் என்பதைப் பார்க்கலாம்.

எனவே முதல் வினையானது உங்கள் so2 வாயு மற்றும் இரண்டு வாயு ஆகும்.

உங்களுக்கு மூன்று வாயுவைத் தருகிறது எனவே இரண்டு o இரண்டுடன் வினைபுரியும் போது s

o மூன்றைக் கொடுக்க உங்கள் வெப்பம் வெளியிடப்படுகிறது , அது ஒரு வெளிவெப்ப எதிர்வினை மற்றும் டெல்டா

h என்பது மைனஸ் என்பது கிலோ ஜூல் டெல்டா h என்பது மைனஸ் ஒன்று

என்பது கிலோவுக்குச் சமம் ஜூல் பெர் மோல் நாம் குறைந்த வெப்பநிலைக்குச்

செல்ல வேண்டும் அது வெப்பநிலையைக் குறைக்க வேண்டும், ஏனெனில் எக்ஸோதெர்மிக் எதிர்வினைகள்

எக்ஸோதெர்மிக் எதிர்வினைகளால் விரும்பப்படுகின்றன குறைந்த வெப்பநிலை குறைந்த வெப்பநிலையில் உங்களுக்குச் சாதகமாக இருக்கும்.

இப்போது n two o four இன் விலகலை எடுத்துக்கொள்வோம் இரண்டாவது வினையானது n two o four

இன் விலகலின் விலகல் ஆகும், எனவே n இரண்டு o நான்கு வாயு விலகல் இரண்டு இல்லை

இரண்டு வாயு இரண்டு இல்லை இரண்டு வாயு சரி n 2 o 4 இதில் 2 வாயுவாக விலகுகிறது வழக்கு

உங்கள் எதிர்வினை அடிப்படையில் உள் வெப்பமானது அதாவது செயல்முறையின் போது உறிஞ்சப்படும் வெப்பம்

டெல்டா h செயல்முறையின் போது உறிஞ்சப்படும் வெப்பம் நேர்மறையாக இருக்கும், மேலும் அதிக விலகல் வேண்டும் என்றால்

வெப்பநிலையை அதிகரிக்க வேண்டும் வெப்பநிலையை அதிகரிக்க வேண்டும்

ஏனெனில் எண்டோடெர்மிக் எதிர்வினைகள் எண்டோடெர்மிக் எதிர்வினைகள்

எண்டோடெர்மிக் எதிர்வினைகள் எண்டோடெர்மிக் எதிர்வினைகள் உங்களுக்கு

விருப்பமானவை எண்டோடெர்மிக் எதிர்வினைகள்

அதிக வெப்பநிலையில் சாதகமாக இருக்கும் பல வேறுபட்ட

நிகழ்வுகளில் எடுத்துக்காட்டாக மெத்தனால் உற்பத்தி கூட்டு வாயு மற்றும் இரண்டு கள்

இரண்டு வாயு உங்களுக்கு சிச் தர் ஓ கேஸ் மற்றும் டெல்டா எச் எதுவும் சமம் டெல்டா

h சமம் மைனஸ் 270 கிலோ ஜூல் ஒரு மோலுக்கு சமம் இப்போது மீண்டும் இதைப் பார்க்கவும் ஒரு வினையின் மீது வெப்பநிலையின் தாக்கத்தை அறிந்து கொள்வதன் விளைவு

நிகழ்வு

வெளியீட்டின் மூலம் அது வெப்பத்தை வெளியிடுகிறது என்பதைத் தெரிந்துகொள்ள

வேண்டிய விளைவு

“ வெப்பநிலையைக் குறைத்தல்

அதிக அளவு மெத்தனால் கிடைக்கும் என்று எதிர்பார்க்கலாம்

அதிக அளவு மெத்தனால் இப்போது அதை எதிர்ப்பிலும் பயன்படுத்தலாம், எனவே

ஒரு எதிர்வினை c plus d க்கு செல்லும் இதை வாயு வடிவில் எடுத்துக்கொள்ளலாம் என்று நமக்குத் தெரிந்தால்

வெப்பநிலை அதிகரிப்பு உற்பத்தியின் வெப்பநிலை அதிகரிப்பு உற்பத்தி

அதிகரித்து வருகிறது வெப்பநிலை என்பது, வினையின் போது உறிஞ்சப்படும் அமைப்பில் உள்ள வெப்பம் உறிஞ்சப்பட்டிருக்க வேண்டும்

என்று அர்த்தம், இதன் பொருள் என்னவென்றால், உங்கள் எதிர்வினை எண்டோடெர்மிக்

வினையாகும், எனவே எதிர்வினை எண்டோடெர்மிக் எதிர்வினை எண்டோடெர்மிக் ஆகும்,

மறுபுறம்

வெப்பநிலை அதிகரிப்புடன் வெப்பநிலை அதிகரிப்புடன் நான் பெறுகிறேன் உற்பத்தியின்

அளவு குறைந்துவிட்டது, பிறகு உங்கள்

வினை வெளிவெப்ப வினை வெளிவெப்ப வினை வெளிவெப்ப வினை என்று சொல்லலாம்.

எனவே வினைப்பொருள்

மற்றும் உற்பத்தியை வெப்பநிலையை அதிகரிக்கும்போது அவை எவ்வளவு அதிகரித்தன

என்பதைப் பார்ப்பதன் மூலம் வினை எண்டோதெர்மிக் அல்லது எக்ஸோதெர்மிக் வெப்பமா என்பதை அறியலாம்.

உறிஞ்சப்பட்டது

அல்லது வெளியிடப்பட்டது,

அதனால் செறிவு அழுத்தம் மந்த வாயு மற்றும்

வெப்பநிலை சமநிலையில் விளைவைப் பார்த்தோம், இப்போது

நான் மந்த வாயுவை அறிமுகப்படுத்தினால் வெப்பநிலையை அதிகரித்தால் அழுத்தத்தை

அதிகரித்தால் எந்த

திசையில் எதிர்வினை ஏற்படும் என்பதை நாம் அறியலாம் ஷிப்ட் மற்றும் நான்

தயாரிப்பை அதிகரிக்க விரும்பினால் அதைப் பயன்படுத்தலாம் தயாரிப்பைப்

பயன்படுத்துங்கள், எனவே நீங்கள் ஒரு தொகுப்பை மேற்கொள்ள முயற்சிக்கும் போதெல்லாம்

இந்தத் தகவல் உங்களுக்கு உதவும்,

எனவே

இன்னும் சில எடுத்துக்காட்டுகளைப் பார்க்கலாம்.

எடுத்துக்காட்டாக, இந்த வழக்கை எடுத்துக்கொள்வோம் கள் இரண்டு கூட்டல் ஐ ௫ கள் இரண்டு

வாயு கூட்டல்

ஐ 2 வாயு வழங்குதல் நீங்கள் 2 ஹாய் யூகிக்கிறேன், நான் இப்போது

உங்கள் அழுத்தத்தின் விளைவை அறிய விரும்புகிறேன்.

டெல்டா n நேர்மறையாக இருந்தால், அழுத்தம் அதிகரிப்பதால் ஏற்படும் விளைவு என்ன

என்பதை நாங்கள் விவாதித்தோம் என்பதைக் காட்ட, டெல்டா

n நேர்மறையாக இருந்தால் தலைகீழ் எதிர்வினை அழுத்தம் அதிகரிப்புடன் சாதகமாக

இருக்கும், அதே சமயம் டெல்டா n

எதிர்மறையாக இருந்தால், முன்னோக்கி எதிர்வினை சாதகமாக இருக்கும் அழுத்தம்

அதிகரிப்புடன்

இப்போது டெல்டா என்றால் என்ன என்பதைப் பார்ப்போம்.

n இங்கே டெல்டா n நீங்கள் இந்த கேஸைப் பார்க்கிறீர்கள் வணக்கம் இரண்டு மோல் ,

இரண்டு இது தயாரிப்பு மைனஸ் ரியாக்டண்ட் ரியாக்டான்ட் என்பது ஒன்று பிளஸ் ஒன் எனவே

இது பூஜ்யம் இது பூஜ்யம் எனவே இதன் அர்த்தம் என்ன அழுத்தம் அழுத்தத்தை பாதிக்காது

அழுத்தத்தை இருமடங்காக அதிகரித்தால் வினையை பாதிக்காது அழுத்தம் குறையும் ஆனால்

டெல் n பூஜ்ஜியமாக

இருப்பதால்

அதனால் ஏற்படும் விளைவு கூட அளவை அதிகரிப்பதாலோ அல்லது குறைப்பதாலோ

எந்த விளைவும் ஏற்படாது .

நிலையான அழுத்தம் $de1$ n பூஜ்ஜியமாக இருப்பதால்

இந்த வினையை பாதிக்கக்கூடிய ஒரே விஷயம் வெப்பநிலை எனவே இது ஒரு

எண்டோடெர்மிக்

வினையாக இருந்தால் வெப்பநிலையின் விளைவு வேறுபட்டிருக்கும் அது வெப்பநிலையின்

வெளிவெப்ப விளைவு என்றால் வேறுபட்டதாக இருக்கும் .

ஐந்து 02 வாயு உங்களுக்கு

நான்கு மற்றும் ஆறுகள் இரண்டு வாயு ஆறு என்பது இரண்டு வாயுவாகும் சமன்பாடு மற்றும்

அழுத்த அளவு

அனோட் வாயு அல்லது வெப்பநிலையின் விளைவைப் பார்க்க விரும்புகிறோம், எனவே டெல்டா

n ஐப் பார்ப்போம் முதலில் டெல்டா n ஆ டெல்டா n

என்பது உங்கள் ஸ்டோச்சியோமெட்ரியைக் கணக்கிட வேண்டும் தயாரிப்பு எனவே நான்கு

கூட்டல் ஆறு பத்து கழித்தல் நான்கு கூட்டல் ஐந்து ஒன்பது

ஒன்றுக்கு சமம் எனவே அது நேர்மறை அது பூஜ்ஜியத்தை விட அதிகமாக உள்ளது

நான் அழுத்தத்தை அதிகரித்தால், நான்

அழுத்தத்தை அதிகரித்தால்

தலைகீழ் எதிர்வினை

சாதகமாக இருக்கும்.

நான் ஒலியளவை அதிகரித்தால், உங்கள் முன்னோக்கி எதிர்வினை

மந்த வாயுவின்

விளைவுக்கு சாதகமாக இருக்கும்

.

அழுத்தம் நிலையானதாக இருந்தால், உங்கள்

முன்னோக்கி எதிர்வினை சாதகமாக இருக்கும் முன்னோக்கி எதிர்வினை இப்போது s இரண்டு

கூட்டல் c1 இரண்டு வாயுவை எடுத்துக் கொள்ளுங்கள் இது உங்கள் sc1 இரண்டு sc1p ஆகும்
lus தொண்ணூறு

இரண்டு கிலோ ஜூல் தொண்ணூற்று இரண்டு கிலோ ஜூல் கொடுக்கப்பட்டால் சரி உங்கள்
எக்ஸோதெர்மிக் வினையா

இது உங்களின் வெளிவெப்ப வினையாகும் அந்த நிலையில் வெப்பநிலை
எந்த அழுத்தமும் மற்றும் கன அளவும் அழுத்தத்திற்கான விளைவை ஏற்படுத்தும் அதனால்
சமநிலையில் தொகுதியின் அழுத்தத்தின் விளைவைப் பார்க்கும்போது டெல்டா n மற்றும்
டெல்டா n

உங்கள் இரண்டைக் கழித்தல் ஒன்று கூட்டல் ஒன்று இது பூஜ்ஜியம் என்றால் அழுத்தம்
அதிகரிப்பு அல்லது

குறைதல் இந்த வினையை பாதிக்காது இந்த வினையை பாதிக்காது அனைத்தும் வாயு
நிலையில்

உள்ளன அனைத்தும் வாயு நிலையில் உள்ளன சரி ஆனால் மீண்டும் அறிமுகப்படுத்தப்பட்ட
மந்த வாயு

இந்த எதிர்வினையையும் பாதிக்காது நிலையான அளவு அல்லது நிலையான
அழுத்தத்தில் மேற்கொள்ளப்படும் விஷயம் இந்த எதிர்வினை

ஹெர்மிக் எதிர்வினை இது ஒரு வெப்ப வினை என்பதால் உங்கள் வெப்பநிலை அதிகரிப்பு
எதிர்வினைக்கு சாதகமாக இருக்காது, அடிப்படையில் குறைந்த வெப்பநிலை எதிர்வினைக்கு
சாதகமாக இருக்கும் குறைந்த வெப்பநிலை

எதிர்வினைக்கு சாதகமாக இருக்கும், இப்போது மற்றொரு சந்தர்ப்பத்தில் இரண்டு வாயு
மற்றும் நான் இரண்டு வாயு உங்களுக்கு இரண்டு ஹாய் டீ

ஹாய் வாயுவைக் கொடுக்கிறது மற்றும் டெல்டா h என்பது இருபத்தைந்து கிலோ ஜூலுக்குச்
சமம், இது ப்ளஸ் கிலோ ஜூலுக்குச் சமம்,

இதன் பொருள் உங்கள் எண்டோடெலியல் எதிர்வினை எண்டோடெர்மிக் ஆகும், எனவே
அழுத்தம் அல்லது அளவின் விளைவைப் பார்க்க முயற்சித்தால் முதலில்
டெல்டா n மற்றும் டெல்டாவைக் கணக்கிடலாம்.

n இங்கே இரண்டு கழித்தல் ஒன்று இரண்டில் ஒன்று மற்றும் ஐ இரண்டில் ஒன்று, எனவே இது
பூஜ்ஜியம் ஆகும், எனவே அழுத்த அளவின் விளைவு இல்லை அழுத்தம் அல்லது கன அளவு
எந்த விளைவும் இல்லை மற்றவர்கள் மந்த வாயு மந்த வாயுவின் விளைவு என்ன வெப்பநிலை
வெப்பநிலையை பாதிக்காது

ஏனெனில் இது ஒரு எண்டோடெர்மிக் எதிர்வினை மற்றும் எண்டோடெர்மிக் எதிர்வினை
அதிக வெப்பநிலையில் விரும்பப்படுகிறது, எனவே அதிக வெப்பநிலை உயர் வெப்பநிலை
உற்பத்தியை அதிகரிக்கும்
வணக்கம்.

டெல்டா n டெல்டா n என்பது ஒன்று

கழித்தல் ஒன்று ஆகும், அதாவது மைனஸ் ஒன்று அதாவது நான் அழுத்தத்தை

அதிகப்படுத்தினால் அழுத்தத்தின் அளவு பாதிக்கப்படும்

முதலில் அழுத்தத்தை அதிகரிக்கும் நான் அழுத்தத்தை அதிகப்படுத்தினால் என்ன நடக்கும்
என்பதை

நீங்கள் பார்க்கும்போது இது மைனஸ் ஒன்று சரி

அதனால் எதிர்விளைவு வரும் நான் ஒலியளவை அதிகரித்தால் தலைகீழ் எதிர்வினை
இருக்கும் நான் வெப்பநிலையை அதிகரித்தால் மேலும் தலைகீழ் எதிர்வினையாக இருக்கும்.

இப்போது இது வெப்ப வெப்ப எதிர்வினை என்று நீங்கள் பார்க்கிறீர்கள்

மேலும் வெப்ப வினையில் நீங்கள் வெளிவெப்ப வினைகள் விரும்புவதில்லை அதிக
வெப்பநிலையில் அவை விரும்பப்படுவதில்லை குறைந்த வெப்பநிலையில் எனவே இந்த
விஷயத்தில் தலைகீழ் எதிர்வினை

நிகழும் என்பதை நினைவில் கொள்ள மற்றொரு வழி விரும்பத்தக்கது

, வெப்பநிலை அதிகரிப்பது வெப்பம் உறிஞ்சப்படும் பக்கத்தை நோக்கி எதிர்வினை

மாதும் எனவே நான் இந்த விஷயத்தில் தலைகீழ் எதிர்வினையை எடுத்துக் கொண்டால்,
உங்கள் டெல்டா h நேர்மறையாக இருக்கும் அல்லது

வெப்பம் உறிஞ்சப்படும்,

அதனால் n இரண்டு o நான்கின் விலகல் ஒரு எண்டோடெர்மிக் எதிர்வினை ஆகும், எனவே

வெப்பநிலை தலைகீழ் எதிர்வினையின் அதிகரிப்புடன் இது இந்த விலகல் விரும்பத்தக்கதாக இருக்கும் மந்த வாயு

நிலையான கன அளவு உள்ள மந்த வாயுவின் விளைவு அது பாதிக்காது ஆனால் நிலையான அழுத்தத்தில் உங்கள் எதிர்வினை பாதிக்கப்படும் எதிர்வினை பாதிக்கப்படலாம் இந்த விஷயத்தில் இதற்கு நேர்மாறாக

உங்கள் தலைகீழ் எதிர்வினை இப்போது கடைசியாக உங்கள் வினையூக்கியின் விளைவு ஆகும் வினையூக்கியின் விளைவின் விளைவு என்ன நடக்கும்

அதனால் வினையூக்கி வினையூக்கியின் விளைவு சமநிலை சமநிலையில் சரி , நான் வினையூக்கியைச் சேர்க்கும்போது என்ன நடக்கும் இது சாத்தியமான ஆற்றல் அல்லது ஆற்றல் மற்றும் எதிர்வினை ஒருங்கிணைப்பு என்பதை அறிந்து கொள்ளுங்கள் சரி இது பாதுகாப்பானது இது உங்கள் எதிர்வினை இது உங்கள் தயாரிப்பு மற்றும் இது மாறுதல் நிலை இதுவே

மாற்றம் ஆகும், எனவே எங்களுக்கு எதிர்வினை இருந்தால் வினையூக்கியைச் சேர்த்தால் என்ன நடக்கும் என்பது எங்களுக்குத் தெரியும்

நான் ஒரு வினையூக்கியைச் சேர்த்தால், வினையூக்கியின் முன்னிலையில் இந்த வளைவு இப்படித்தான் இருக்கும் , அது வினைத்திறன் என்று பொருள்படும் மற்றும் இது தயாரிப்பு மற்றும் இது நிலைமாற்ற நிலை எனவே வினையூக்கி அடிப்படையில் மாற்றம் ஸ்டீரியோவை நிலைநிறுத்துகிறது,

எனவே இது இந்த புள்ளியிலிருந்து இந்த நிலைக்குச் சென்றது

அதனால் எதிர்வினை செயல்படுத்தும் ஆற்றல் குறைதல் செயல்படுத்தல் ஆற்றல் குறைதல்

அதனால் எதிர்வினை வேகமாக இருக்கும் ஆனால் அது சமநிலையை பாதிக்கிறது என்பது சரி கேள்வி

சமநிலை வினையூக்கி

சமநிலையை ஒரு பயனுள்ள சமநிலையாக பாதிக்காது, ஏனெனில் உங்கள் kk உங்கள் kf ஆல் kbf என்பது முன்னோக்கி திசைக்கான உங்கள் விகிதம் மாறிலியாகும்

மற்றும் கேடலிஸ்டைச் சேர்க்கும் போது பின்னோக்கிய திசை

kfb மாற்றங்களுக்கு kbo என்பது நிலையானது ஆனால் விகிதம் மாறாது, எனவே kf

மாறுகிறது, ஏனெனில் செயல்படுத்தும் ஆற்றல் குறைக்கப்படும், மேலும்

முன்னோக்கி எதிர்வினைக்கான செயல்படுத்தும் ஆற்றல் குறைக்கப்பட்டால் kf அதிகரிக்கும் ஆனால் வினையூக்கியும் கூட

தலைகீழ் எதிர்வினையின் தலைகீழ் எதிர்வினையின் செயல்படுத்தும் ஆற்றலைக் குறைக்கிறது ,

எனவே kf மேலும் அதிகரிக்கிறது kf மாற்றங்கள் kb இல் kb

அதிகரிப்பு மற்றும் kf இல் அதிகரிப்பு உள்ளது ஆனால் விகிதம் மாறாமல் k f by kb

மாறாமல் உள்ளது, அதாவது

சமநிலையில் வினையூக்கியின் எந்த விளைவும் இல்லை என்பதை நீங்கள் இங்கிருந்து புரிந்து கொள்ளலாம்

அதனால் உங்களுக்கு என்ன நடக்கிறது ஆற்றல் மற்றும் எதிர்வினை ஒருங்கிணைப்புகள் அல்லது எதிர்வினையின் அளவு உங்களிடம் இந்த வகையான வளைவு உள்ளது, மேலும் இது வினையூக்கி இல்லை

, இது முன்னோக்கி எதிர்வினைக்கு செயல்படுத்தும்

ஆற்றல், இது தலைகீழ் எதிர்வினையின் செயல்படுத்தல் ஆற்றல் தலைகீழ் எதிர்வினை அல்லது பின்தங்கிய எதிர்வினை ஆற்றலைச்

சேர்க்கும்போது நான் பெறுவது அடிப்படையில் ஆரம்பத்தில் இது வினையூக்கியின் இருப்பைக் குறைக்கிறது என்று வைத்துக்கொள்வோம், எனவே ஆரம்பத்தில்

இது முன்னோக்கி செயல்படுத்தும் ஆற்றல் உள்ளது, ஆனால் வினையூக்கியின்

முன்னிலையில் இது குறைகிறது, எனவே இது ஈ டேஷ் எஃப் ஆனால்

தலைகீழ் எதிர்வினையின் செயல்படுத்தும் ஆற்றலும் குறைக்கப்பட்டதைக் காண்கிறீர்கள் தலைகீழ் எதிர்வினையின் ஆற்றலும்

குறைந்துவிட்டது, எனவே இது முதலில் இங்கே இருந்தது, எனவே இது ஒரு தலைகீழ்

எதிர்வினைக்கான ea என்று வைத்துக்கொள்வோம், இப்போது

கேடாவின் முன்னிலையில் உள்ளது lyst இது இந்த மதிப்பாகக் குறைக்கப்பட்டது இந்த

மதிப்புக்கு இது குறையும் போது

உங்களுக்கு ea dash r ok எனப்படும் புதிய காது உள்ளது, எனவே உங்கள் சமநிலை மாறிலி kf ஆல் kbk ஆகும், இது வினையூக்கியின் முன்னிலையில் பாதிக்கப்படுகிறது அது kf டாஷ் மற்றும் kb ஆகவும் மாறும் மாற்றங்கள்

மற்றும் அது kb டாஷ் ஆக மாறும் ஆனால் kb ஆல் kb மற்றும் kf-ன் மதிப்பு ஒரே மாதிரியாக இருக்கும்

அதனால் வினையூக்கி வினையின் வீதத்தை அதிகரிக்கிறது இது வினை முன்னோக்கி மற்றும் தலைகீழ் திசை அல்லது தலைகீழ் எதிர்வினை இரண்டின் வீதத்தையும் அதிகரிக்கிறது ஆனால் kf மற்றும் kb இன் விகிதம் இல்லை மாறுதல்

அதனால் kf மற்றும் kb விகிதம் மாறாது, எனவே வினையூக்கி வினையூக்கி சமநிலையை பாதிக்காது, எனவே சுருக்கமாக நாம் மாற்றக்கூடிய நிலைமைகளை மாற்றுவதன் மூலம் எதிர்வினையின் திசையை மாற்றலாம்.

லீ சாட்லியரின் கொள்கையைப் பற்றிய புரிதல் நமக்கு இருந்தால், தயாரிப்பை அதிகப்படுத்தினால், தயாரிப்பை அதிகப்படுத்துகிறது, அதனால்தான் லீ சாட்லியரின் கொள்கை மிகவும் அதிகமாக உள்ளது.

முக்கியமானது நாம் ஒரு இரசாயன எதிர்வினையைக் கையாளும் போது மிக்க நன்றி