

இப்போது நாம் கரைதிறனைப் பற்றி விவாதிக்கப் போகிறோம், எனவே எங்களிடம் ஒரு கரைசல் உள்ளது என்பதைப் பார்ப்போம், அது கரைப்பான் b இல் தீர்க்கப்படுகிறது, எனவே கரைப்பான் b இல் சிறிது a ஐச் சேர்க்கிறோம், பின்னர் இது a முழுவதுமாக கரைந்துவிடும் வரை குடுவையை தீவிரமாக எடுத்துக்கொள்வோம். கலைக்கப் போகிறது அதாவது நாம் ஜாடியை அசைத்துக்கொண்டே இருக்கும் ஒரு சந்தர்ப்பம் இருக்கலாம், அது அங்கே கரைந்து போகாது, அதனால் கொடுக்கப்பட்ட கரைப்பானில் கரையாது b அதனால் சரி ஆனால் இந்த விஷயத்தில் ஒரு என்று வைத்துக்கொள்வோம் a is b இல் முழுமையாக கரைந்து போகிறோம் இப்போது நாம் சிறிது சிறிதாக சேர்த்துக் கொண்டே இருக்கிறோம், ஃபிளாஷை அசைத்துக்கொண்டே இருக்கிறோம், மேலும் ஒரு புள்ளியை அடையும் வரை திரும்பத் திரும்பச் சொல்லிக்கொண்டே இருக்கிறோம். மேலும் இது b இல் கரையப் போவதில்லை, அது வெறுமனே வியர்வை வெளியேறப் போகிறது, அது குடுவையின் அடிப்பகுதியில் குடியேறப் போகிறது, எனவே கரைப்பானில் a கரைப்பான் அதிகபட்ச செறிவை அடைந்துள்ளோம், எனவே கரைப்பானின் அதிகபட்ச அளவு a இது i இல் படியாமல் கரைப்பான் b இல் கரைக்கவும் கரைப்பானில் a கரையும் தன்மை, எனவே அடிப்படையில் இது கரைப்பானில் a கரைப்பான் அடையக்கூடிய அதிகபட்ச செறிவு ஆகும், இது கரைதிறன் என்று அழைக்கப்படுகிறது. கொடுக்கப்பட்ட கரைப்பான் எடுத்துக்காட்டாக, தண்ணீரில் ns1 மிகவும் கரையக்கூடியது, உண்மையில் 400 கிராமுக்குக் குறைவான nscl ஐ ஒரு லிட்டர் தண்ணீரில் கரைக்க முடியும், மறுபுறம் சில்வர் குளோரைடு 1.9 மில்லிகிராம் agcl கேனில் சில மில்லிகிராம் மட்டுமே உள்ளது. ஒரு லிட்டர் தண்ணீரில் 1.9 மில்லிகிராம் ஏ.ஜி.சி.எல் தண்ணீரில் கரைக்க வேண்டும். கரைப்பான் மூலக்கூறுகளுக்கு இடையே உள்ள கரைப்பான் மூலக்கூறுக்கு இடையே உள்ள தொடர்பு மற்றும் மிக முக்கியமாக கரைப்பான் மற்றும் கரைப்பான் மூலக்கூறுகளுக்கு இடையே உள்ள தொடர்பைப் பொறுத்தது சரி, அதைப் புரிந்து கொள்ள முயற்சிப்போம், சுருக்கமாக சரி பார்ப்போம், அதனால் நமக்குத் தெரியும் எளிதாகப் பார்த்த nacl எனவே nacl மற்றும் சர்க்கரை தண்ணீரில் எளிதில் கரைந்துவிடும் ஆனால் மற்றொரு உதாரணம் ஆந்தராசீன் தண்ணீரில் கரைவதில்லை ஆனால் அது வளைந்து வளைந்து எளிதில் கரைந்து விடும். எனவே நாம் தொடர்பு கொள்ள முயற்சித்தால் nacl என்பது அயனி என்பது கரைசலில் சென்று அயனியாகப் பிரிகிறது. அது na plus ஆகவும், cl மைனஸ் துருவமாகவும் இருக்கும் தண்ணீரால் கரைகிறது, அதுவே மிக அதிக கரைதிறன் சர்க்கரையைக் கொண்டுள்ளது, அது ஆக்ஸிஜனுடன் இணைக்கப்பட்ட ஹைட்ரஜனைக் கொண்டுள்ளது, இது மீண்டும் ஹைட்ரஜன் பிணைப்புக்கு வழிவகுக்கிறது, எனவே தண்ணீரில் நிறைய ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு உள்ளது, எனவே சர்க்கரை இதன் ஒரு பகுதியாகிறது. ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு வலையமைப்பு மற்றும் அது எப்படி சர்க்கரை நீரில் கரைகிறது மற்றும் நாகரீகமானது இது ஒரு ஹைட்ரோகார்பன் இல்லை, எந்த கரைக்கடரும் இல்லை ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு இல்லை, எனவே இது தண்ணீரில் கரைக்க உதவும் எந்த வழிமுறையும் இல்லை, இது அடிப்படையில் துருவமற்ற கையேடு இதுவும் துருவமற்றது. இவை இரண்டும் ஹைட்ரோகார்பன்கள் தான், எனவே இந்த நுழைவாயில் பென்சீனை கரைக்கும் ஆனால் தண்ணீரில் கரைவதில்லை, எனவே இந்த துருவ கரைப்பானது போலாவில் கரைகிறது என்று முடிவு செய்யலாம். r கரைப்பான் மற்றும் துருவமற்ற கரைப்பான் கரைக்கும் துருவமற்ற கரைப்பான் கரைப்பான் கரைப்பான் கரைப்பானில் கரைப்பான் சேர்க்கப்படும் போது கரைப்பான் செறிவு அதிகரிக்கிறது என்று நாம் கூறலாம், அது கரைப்பு என்று அழைக்கப்படுகிறது, ஆனால் அதே நேரத்தில் கரைப்பான் மூலக்கூறுகள் அல்லது கரைப்பான்கள் மற்றொரு செயல்முறை நடக்கிறது. மற்ற கரைப்பானைத் திடமான வெப்பத்தைத் தாக்கப் போகிறது, இந்தச் செயல்பாட்டில் சில படிக்கமயமாக்கல் இருக்கலாம், அது கரைசலில் இருந்து வெளிவருகிறது, அது மழைப்பொழிவு என்று அழைக்கப்படுகிறது, இந்த இரண்டு செயல்முறைகளும் எல்லா நேரத்திலும் நடக்கின்றன, எனவே எங்களிடம் கரைப்பான் மற்றும் கரைப்பான் உள்ளது. நாம் தீர்வைப் பெறுகிறோமா, எனவே முன்னோக்கி கரைப்பு நிகழ்கிறது மற்றும் பின்தங்கிய திசையில் மழைப்பொழிவு நடக்கிறது, பின்னர் ஒரு மாறும் சமநிலை உள்ளது, எனவே கரைப்பானில் கரைப்பான் செல்லும் விகிதத்தில் அல்லது திடமான கரைப்பான் வெளியேறும் விகிதத்தில் இரண்டு வீதமும் சமமாகும்போது தீர்வு நமக்கு சமநிலையைப் பெறுகிறது, மேலும் கரைப்பானைச் சேர்ப்பதைத் தொடரும்போது கரைப்பானுக்குச் செல்லும் கரைப்பான் இல்லை என்ற நிலையை அடைகிறோம். நீண்ட நேரம் சாத்தியம் மற்றும் நம்மிடம் அதிக கரைப்பு இல்லை, அந்த நேரத்தில் நாம் திட சாத்தியமான அதிகபட்ச செறிவை அடைந்தோம், அது நிறைவுற்ற கரைசல் நிறைவுற்ற கரைசல் என்று அழைக்கப்படுகிறது. கரைப்பானில் உள்ள திடக் கரைசலை கரைக்கவும் அல்லது கரையாத கரைசலை கரையாமல் கரைசலில் இருந்து வெளியேறும் இந்த நிலையில் கரைசலில் கரைசலில் நிறைவுற்றது என்று கூறலாம். எனவே இப்போது நாம் விளைவைப் பற்றி விவாதிக்க வேண்டும், எனவே இது ஒரு எதிர்வினையாக நாம் கருதலாம் மற்றும் முந்தைய கொள்கையில் லீஷ் என்று அழைக்கப்படுவதைப் பின்பற்ற வேண்டும் இந்த செயற்கைக்கோள் கொள்கை ah எனவே இந்த எதிர்வினை மீதான அழுத்தம் மற்றும் வெப்பநிலை மற்றும் வெப்பநிலையின் விளைவைப் படிக்கலாம். இந்த தைனமிக் சமநிலையில் சரி, கரைப்பானது என்பதைச் சொல்லலாம், முதலில் திட மற்றும் திரவத்தைப் பற்றி விவாதிப்போம், இதில் கரைப்பான் திடமாகவும் கரைப்பான் திரவமாகவும் இருக்கும், அதன் விளைவு என்னவாக இருக்கும் அழுத்தத்தால் அழுத்தத்தின் விளைவு அதிகமாக இருக்காது, ஏனென்றால் பெரும்பாலான திட மற்றும் கரைப்பான் பொதுவாக மிகவும் அதிகமாக அழுக்க முடியாததாக இருக்கும், எனவே அழுத்தத்தை அதிகரித்தால், எதிர்வினைப் பொருளின் எதிர்வினையின் அளவு மாற்றத்தில் எந்த மாற்றமும் இல்லை. அழுத்தம் மாற்றம் காரணமாக எதிர்வினையின் திசையில் அதிக மாற்றம் ஏற்படப்போவதில்லை ஆனால் ஒரு என்டல்பி இருந்தால் வெப்பநிலை மாற்றம் நிறைய விளைவை ஏற்படுத்தும் டெல்டா h இந்த

எதிர்வினை வெளிவெப்பமாக இருந்தால் டெல்டா h எதிர்மறையாக இருக்கும், அதாவது எதிர்வினை எதிர்வினை முன்னோக்கி செல்கிறது வெப்பம் விடுவிக்கப்படுகிறது நாம் ஆற்றலைப் பெறுகிறோம், எனவே வெப்பநிலையில் அதிகரிப்பு பின்தங்கிய திசையில் எதிர்வினையை எடுக்கும், ஏனெனில் இது ஆஹ்வை குறைக்க விரும்புவதால், வெப்பநிலையின் தாக்கத்தை குறைக்க வேண்டும் . டெல்டா எச் அகற்றப்பட்டால் கணினியில் அதிக வெப்பம் இருப்பதால் வெப்பநிலை அதிகரிக்கும் ஆனால் மீள்கூடியேற்றம் செய்பவர் வினையானது மன அழுத்தத்தைக் குறைக்கக்கூடிய திசையில் நகரும். நாம் வெப்பநிலையை அதிகப்படுத்தினால் வெப்பம் உறிஞ்சப்படும் திசையில் நகர வேண்டும், எனவே டெல்டாவுக்கு வெளிவெப்ப எதிர்வினை எதிர்வினை பின்னோக்கி செல்லும் என்பது தெளிவாகிறது , அதே தர்க்கத்திலிருந்து பின்தங்கிய திசையில் நகரும் டெல்டா h அதிகமாக இருந்தால் நாம் இப்போது முடிவு செய்யலாம். 0 ஐ விட வினையை நகர்த்துவதற்கு ஆற்றல் தேவைப்படுவதால் வினையை முன்னோக்கி நகர்த்துவதற்கு ஆற்றல் உள்வாங்கப்படுகிறது, பின்னர் எதிர்வினை முன்னோக்கி நகரும் சரி, அது திரவத்தில் ஒரு திடமான கரைந்ததைப் பற்றி சரி, ஒரு கரைப்பானில் ஒரு வாயுக் கரைப்பான் கரைக்கப்படுவதைக் கருத்தில் கொள்வோம். திரவ கரைப்பான் இப்போது லிஸ்டீரியா கோட்பாட்டின் மூலம் டெல்டாவின் எதிர்வினை வெளிவெப்பமாக இருந்தால், டெல்டா s பூஜ்ஜியத்தை விட குறைவாக இருக்கும், டெல்டா h பூஜ்ஜியத்தை விட அதிகமாக இருந்தால், எண்டோடெர்மிக் எதிர்வினை முன்னோக்கி செல்கிறது, ஆனால் இந்த சிறப்பு விஷயத்தில் குறைவாக உள்ளது வாயுவானது ஒரு திரவத்திற்கு செல்கிறது என்பதை கருத்தில் கொள்ள வேண்டும், இது திரவத்திலிருந்து வாயுவிற்கு செல்லும் ஒரு ஓடுக்கம் ஆகும், இது அடிப்படையில் கொதிநிலையில் இருக்கும் நமக்கு ஆற்றல் தேவை எனவே வாயுவிலிருந்து செல்லும் eous அல்லது திரவ வாயு ஆற்றல் உருவாகும், எனவே இந்த எதிர்வினை வெளிப்புற வெப்பம் மற்றும் டெல்டா h பூஜ்ஜியத்தை விட குறைவாக உள்ளது, எனவே வெப்பநிலை அதிகரிப்பால் எதிர்வினை பின்னோக்கி செல்லும் என்று சொல்லலாம், அதாவது கரைசலில் வாயு வாயுவின் கரைதிறன் அதிகரிக்கும் போது குறைகிறது வெப்பநிலை சரி இப்போது அழுத்தத்தைப் பற்றி சிந்திப்போம், எனவே இது எனது பாத்திரத்தில் எனது தீர்வு இருக்கிறது கணினியில் இப்போது அழுத்தம் அதிகரித்தால் என்ன நடக்கப் போகிறது தீர்வு மிகவும் அழுக்க முடியாததாக இருப்பதால் அது சுருக்கப்படாது, ஆனால் வாயு சுருங்கும், இப்போது என்னிடம் அதிக வாயுத் துகள் சிறிய அளவில் சேமிக்கப்பட்டுள்ளது, எனவே பட்டியலிடப்பட்ட ரிலே அழுத்தத்தைக் குறைக்க என்ன சொல்லும் ஒரு திசையில் செல்ல வேண்டும் ஆ அது மன அழுத்தத்தை குறைக்கும் எனவே நிச்சயமாக செறிவு கொண்ட இந்த கரைப்பான துகள் இந்த பகுதியில் அதிகரித்துள்ளது, இதில் செறிவு கூட நிலையாக உள்ளது nt, ஏனெனில் இது அழுத்தத்தின் விளைவைக் குறைப்பதற்கான தீர்வுக்குச் செல்லத் தொடங்கும், மேலும் வாயுக் கரைப்பானின் அழுத்தக் கரைதிறனை அதிகரிக்கும்போது கரைசலில் அதிகரிக்கிறது என்பது மிகத் தெளிவாகத் தெரிகிறது . ஹென்ரியின் கரைசலில் வாயுத் துகள்களின் கரைதிறன் மற்றும் சட்டம் p என்பது khx க்கு சமம் என்று கூறுகிறது, இதில் p என்பது கரைசலின் மேல் உள்ள கரைப்பானின் அழுத்தம் x என்பது கரைசலில் உள்ள கரைப்பானின் செறிவு ஆகும், எனவே அழுத்தம் மோல் அதிகரிக்கும் பின்னம் கரைப்பானின் செறிவு அதிகரிக்கிறது மற்றும் அதன் தெளிவாக நாம் அதை p க்கு kh ஆல் வகுத்தால் அதை வேறு வழியில் வைக்கலாம் ஹென்ரி மாறிலி கரைசலில் வாயு கரைதிறன் குறைவு கரைசலில் வாயுக் கரைசலின் கரைதிறன் சரி சரி திரவ திரவக் கரைசலின் நீராவி அழுத்தத்தைப் பற்றி விவாதிப்போம், எனவே முதலில் தூய்மையானதைக் கருத்தில் கொள்வோம். திரவம் என்னிடம் ஒரு திரவம் உள்ளது என்று சொல்லலாம், அதை ஒரு மூடிய குடுவையில் வைக்கவும், எனவே நான் இங்கே கொஞ்சம் திரவத்தை அறிமுகப்படுத்தியுள்ளேன், இது ஒரு ஆவியாகும் திரவம் , எனவே இந்த வெப்பநிலையில் இந்த ஆ திரவ மூலக்கூறுகளில் சில தப்பிக்கப் போகின்றன, அவை இந்த வெற்று இடத்திற்குச் செல்லப் போகின்றன, இப்போது இதே திரவத்தின் இந்த வாயு மூலக்கூறு நகர்கிறது, மேலும் அவை மேற்பரப்பைத் தாக்கப் போகின்றன, அவற்றில் சில திரும்பிச் செல்லத் தொடங்குகின்றன. திரவ வடிவில் ஒருவித ஆஹா செயல்முறை நடக்கிறது, அங்கு சோலு கரைசல் திரவம் வாயுவாக செல்கிறது, பின்னர் இந்த வாயு மீண்டும் வருகிறது, எனவே ஒரு எதிர்வினை முன்னோக்கிச் செல்கிறது மற்றும் எதிர்வினை பின்னோக்கி வருகிறது, மேலும் ஒரு இயக்க சமநிலை உள்ளது சமநிலையில் இந்த திரவத்தின் அழுத்தம் அதே திரவத்தின் இந்த வாயு மூலக்கூறு மேற்பரப்பில் சில அழுத்தங்களைச் செலுத்தப் போகிறது, அந்த அழுத்தம் நீராவி அழுத்தம் என்று அழைக்கப்படுகிறது, இதன் காரணமாக நாம் 0 ஐ வைக்கிறோம். எங்களிடம் மற்றொரு வெளியேற்றப்பட்ட பிளாஸ்க் இருந்தால், இந்த திரவத்தை அங்கே வைத்தால், அதுவே நடக்கும் , இந்த காலி இடத்தை நிரப்ப போகிறோம், பின்னர் மீண்டும் நாம் ஒரு மாறும் சமநிலையைப் பெறப் போகிறோம், இந்த வாயு மூலக்கூறு செயல்படப் போகிறது. t நிலையானது மேற்பரப்பில் உள்ள சரியான அழுத்தம் மற்றும் இது pb 0 ஐ தூய b தூய திரவத்தின் நீராவி அழுத்தம் b OK என்று அழைக்கப் போகிறது, நிச்சயமாக இதில் நான் இதை வெளியேற்றப்பட்ட குடுவை என்று கருதுகிறேன், எனவே அழுத்தம் மட்டுமே இதன் காரணமாக இருக்கும். மோல் வாயு மூலக்கூறு b மற்றும் அதே விஷயம் இங்கே அழுத்தம் திரவத்தின் வாயு மூலக்கூறின் காரணமாக மட்டுமே இருக்கப் போகிறது, இப்போது அவற்றை ஒன்றாகக் கலக்கலாம், இப்போது அவற்றை ஒன்றாகக் கலக்கப் போகிறோம், இப்போது நமக்கு இங்கே பிளஸ் பி உள்ளது. a plus b எங்களிடம் a மற்றும் தீர்வு a மற்றும் b இன் திரவ வடிவத்திலும், ah வாயு a மற்றும் b வாயு வடிவத்திலும் உள்ளது, இப்போது இவற்றுக்கு இடையே சில தொடர்பு இருக்க வேண்டும் a ஆல் செலுத்தப்படும் அழுத்தம் என்ன, b ஆல் செலுத்தப்படும் அழுத்தம் என்ன மொத்த அழுத்தம் t எனவே இது b க்கு ஒரு பகுதி அழுத்தம் காரணமாக ஏற்படும் பகுதி அழுத்தம் மற்றும் இது மொத்த அழுத்தமாகும், இது வாயு கட்டத்தை எவ்வாறு வகைப்படுத்த முடியும், ஆனால் திரவ நிலை திரவ கட்டத்தைப் பற்றி நான் மோல் பகுதியின் மோல் பகுதியால் வகைப்படுத்தலாம் b of b எனவே ஒருமுறை நாம் எதை i

வகைப்படுத்தினோம் s ah இந்த அளவு மற்றும் இது ரோல்ஸ் சட்டம் மூலம் கொடுக்கப்பட்ட உறவு, இந்த pa என்பது xb க்கு விகிதாசாரமாக xab விகிதத்தில் உள்ளது என்று கூறுகிறது pa பூஜ்ஜியத்திற்கு சமம் மற்றும் xb ஒன்றுக்கு சமம், பின்னர் pb என்பது pb பூஜ்ஜியத்திற்கு சமம், எனவே விகிதாசார மாறிலியை உடனடியாகப் பெறுகிறோம், இந்த சமன்பாட்டை நான் இந்த வடிவத்தில் எழுதலாம், எனவே நான் என்ன திட்டமிடுகிறேன் என்பதை இந்த வரைபடத்தில் பார்க்கலாம். a மற்றும் b இன் அழுத்தம் பகுதி அழுத்தம் இது ஒரு மோல் பின்னம் எனவே இங்கே ஒரு மோல் பின்னம் xa 0 க்கு சமம் மற்றும் xa ஒன்றுக்கு சமம் மற்றும் அதே வழியில் இங்கே நாம் xb க்கு சமமான பூஜ்ஜியமும் xb க்கு சமமும் இருக்கும் போது எங்களிடம் ஒரு தூய்மையான b உள்ளது, b இன் பகுதி அழுத்தம் காரணமாக ஏற்படும் பகுதி ah பகுதி அழுத்தம் pb பூஜ்ஜியமாகவும் a இன் பகுதி அழுத்தம் பூஜ்ஜியமாகவும் இருக்கும் pa பூஜ்ஜியத்தின் காரணமாகவும், b இன் பகுதி அழுத்தம் பூஜ்ஜியமாக இருக்கும், உங்களால் ஒன்று முடியும் நான் $xapa$ ஐ மாற்றும்போது இது ஒரு நேர்கோடு என்பதை நீங்கள் காணலாம், எனவே நான் xa ஐ 0 இலிருந்து 1 க்கு மாற்றப் போகிறேன் என்றால் a இன் பகுதி அழுத்தம் நேரியல் ரீதியாக அதிகரிக்கப் போகிறது மன்னிக்கவும் இது ஒரு நேர்கோட்டை சரி செய்ய முயற்சிக்கவும். அதே விஷயம், சுத்தமான திரவம் b இருக்கும் போது துகள் அழுத்தம் போது, b இன் பாகங்கள் செறிவு அதிகரிப்பதால், b இன் பகுதி அழுத்தமும் அதிகரிக்கும், ah ஒரு நேர்கோட்டில் இருக்கும், மேலும் மொத்த அழுத்தத்தைப் பற்றி நாம் இதைப் பெறுகிறோம். இந்த சமன்பாட்டிலிருந்து கணக்கிட முடியும் எனவே மொத்த அழுத்தம் pa zero xa plus pb zero xv மற்றும் i can ah மாற்று xb என்பது ஒரு கழித்தல் xa க்கு சமம் எனவே நாம் pa zero xa மற்றும் pb பூஜ்ஜியம் ஒன்று கழித்தல் xa ஐப் பெறுகிறோம், அதனால் நான் pb 0 கூட்டல் ph 0 மைனஸ் pb ஐப் பெறுகிறோம் 0 xa எனவே இது மீண்டும் ஒரு நேர்கோட்டில் செறிவூட்டல் சார்புடையது மற்றும் நிச்சயமாக நாம் இந்த நேர்கோட்டைப் பெறப் போகிறோம், இது உண்மையில் இந்த 2 வரிகளின் கூட்டுத்தொகையாகும், இது p மொத்தமாகும், இது ஒரு கவலைக்குரிய பகுதி அழுத்தம் ஆகும் a இது b இன் ஒரு பகுதி அழுத்தம் மற்றும் இது p மொத்தமாகும் pa plus p ok

அதனால் தீர்வு எப்படி இருக்கும் என்றால் புத்தகத்தில் கொடுக்கப்பட்டுள்ள ஒரு உதாரணத்தை செய்வோம் அதை படிக்கிறேன் முதலில் கரும்பலகையை அழிக்கிறேன் சரி புத்தகத்தில் உள்ள உதாரணத்தை செய்வோம் உதாரணம் சொல்கிறது நீராவி அழுத்தம் பின்வருமாறு 298 கெல்வினில் உள்ள குளோரோஃபார்ம் மற்றும் டிக்ளோரோமீத்தேன் ஆகியவை முறையே 200 மில்லிமீட்டர் ஆற்றல் மற்றும் 450 மில்லிமீட்டர் ஆற்றல் குறைவாக உள்ளது, எனவே $c13$ இல் குளோரோஃபார்ம் c உள்ளது, a நம்மிடம் டிக்ளோரோமீத்தேன் $ch2$ $c12$ உள்ளது என்று அழைப்போம், அதை b என்று அழைப்போம், மேலும் இந்த தூய கூறுகளின் நீராவி அழுத்தம் நமக்கு வழங்கப்படுகிறது. p ah p 0 ன் ph 0 200 மில்லிமீட்டர் எட்ஜி மற்றும் pb 0 415 மில்லிமீட்டர் விளிம்பில் இருக்கும் சரி, இப்போது எண் ஒன்று 25.5 கிராம் $cac13$ ஐ கலந்து தயாரிக்கப்பட்ட கரைசலின் நீராவி அழுத்தத்தைக் கணக்கிடுங்கள், எனவே நாம் 25.5 கிராம் கலக்கிறோம் இதில் மற்றும் 40 கிராம் உப்பு திரவம் b மற்றும் எங்களிடம் a மற்றும் b இன் நீராவி அழுத்தம் மற்றும் மொத்த நீராவி அழுத்தம் சரியானது என்று கேட்கப்படுகிறோம், அதனால் என்ன தவறு இப்போது அடிப்படைக்கு திரும்புவோம் மற்றும் சூத்திரம் pa zero pa என்பது $xapa$ பூஜ்ஜியத்திற்கு சமம் pb என்பது xpb பூஜ்ஜியம் இப்போது pa zero மற்றும் pb பூஜ்ஜியம் கொடுக்கப்பட்டுள்ளது இது pa பூஜ்ஜியம் இது pb பூஜ்ஜியம் ஒன்று எனவே எனக்கு மோல் பின்னம் xa மற்றும் xb தேவை xn xb எவ்வாறு வரையறுக்கப்படுகிறது xa என்பது na கூட்டல் nb ஆல் வகுக்கப்படுகிறது மற்றும் அதே வழியில் நான் xb ஐ கணக்கிட முடியும் மேலும் நான் xb ஐ கணக்கிட முடியும் இப்போது 1 மைனஸ் xa க்கு 1 மைனஸ் xa ஆல் கணக்கிடுவதற்கு மூலக்கூறு எடை சரி, எனவே $chc13$ இன் மூலக்கூறு எடையின் மூலக்கூறு எடை 119 மற்றும் $ch2c12$ இன் மூலக்கூறு எடை 85 கிராம் மற்றும் ஒரு மோலுக்கு 85 கிராம் என்று பார்க்கலாம். ஒவ்வொன்றிலும் 25.5 கிராம் ஒரு மோலுக்கு 109.5 கிராமால் வகுக்கப்படும், அது எனக்கு $c13$ இன் மோல்களைக் கொடுக்கும், எனவே 25.5 ஐ 119.5 ஆல் வகுத்து, அதற்குப் பதில் 0.21 ஆகப் பெறுவோம், மேலும் b க்கு நாம் செய்ய வேண்டிய ஒரே விஷயம். அது 40 ஆல் 85 40 ஐ 85 ஆல் வகுத்தல் மற்றும் நான் பெறப் போகும் பதில் 0.470 ஆகும், இப்போது நான் xa மோல் பின்னத்தை எளிமையாகக் கணக்கிட வேண்டும், எனவே அங்கு கொடுக்கப்பட்டுள்ள அனைத்தும் na இரண்டு 0.21 மூன்றை na பூஜ்ஜியப் புள்ளி இரண்டு ஒன்று மூன்று கூட்டல் பூஜ்ஜியப் புள்ளி நான்கு ஏழு பூஜ்ஜியம் எனவே கால்குலேட்டரைப் பயன்படுத்தி புள்ளி இரண்டு ஒரு மூன்று புள்ளி si மூலம் வகுக்கப்படும் x எட்டு மூன்று நான் பதில் மூன்று பூஜ்ஜிய புள்ளி மூன்று ஒன்று இரண்டு மற்றும் நிச்சயமாக இந்த சூத்திரத்தை பயன்படுத்தி 1 கழித்தல் 0.312 நான் 886.68 பெறுகிறேன் இப்போது pa ஆனது xa ஆல் கொடுக்கப்படும் என்று தேவையான அனைத்து தகவல்களும் உள்ளன இங்கே 200, எனவே நான் 62.4 ஐப் பெறுகிறேன், மேலும் pb ஒகே xb இங்கே கொடுக்கப்பட்டுள்ளது, 0.688 ஐ 4 1 5 ஆல் பெருக்கினால் நான் பெறப் போகிறேன் 0.688 ஐ 4 1 5 ஆல் பெருக்கினால் 285 புள்ளி ஐந்து மில்லிமீட்டர் விளிம்பு மற்றும் நிச்சயமாக மொத்த அழுத்தம் வெறுமனே இருக்கும். மொத்த அழுத்தத்தின் இந்த இரண்டு அளவுகளின் கூட்டுத்தொகை 0.94347.9 ஆகப் போகிறது, எனவே மொத்த அழுத்தமாகும், எனவே நாம் இப்போது கணக்கிட்டுள்ளோம் பகுதி ஒரு நீராவி கட்டத்தில் உள்ள ஒவ்வொரு கூறுகளின் நீராவி கட்டத்தில் ஒவ்வொரு கூறுகளின் மோல் பகுதியையும் கேட்கிறது. இந்த இலட்சிய வாயு சட்டத்தை நாம் pv என்பது nrt ok க்கு சமம் என்றும், அது ஒரு பகுதி அழுத்தமாக இருந்தால் $panart$ என்றும் பயன்படுத்தப் போகிறோம், எனவே நீராவி கட்டத்தில் a மற்றும் b இன் மோல் பகுதியைக் கணக்கிட வேண்டும், எனவே மோல் பின்னம் அந்த மூலதனத்தை xa என்று அழைக்கலாம். நான் ஏற்கனவே பயன்படுத்தியது சரியாகிவிடும் எனவே இங்கே ஒரு மிளகு ஒகே போடுவோம், எனவே நீராவிமில் மொத்த மோல்களால் na நீராவி மற்றும் வலையில் nb உடன் வகுக்க

வேண்டும், நான் இங்கிருந்து na ஐ மாற்றினால் பதில் வெறுமனே pa plus pb ஆல் வகுக்கப்படும் மற்றும் என்னிடம் இவை அனைத்தும் உள்ளன தகவல் pa இங்கே கொடுக்கப்பட்டுள்ளது, ah pv மற்றும் pa plus pb என்பது p மொத்தம் தவிர வேறொன்றுமில்லை, எனவே நான் ஆவி கட்டத்தில் ஒரு மோல் பகுதியைப் பெறுகிறேன், அது 62.4 ஐ 347.9 ஆல் வகுக்க வேண்டும், எனவே 62.4 ஐ 347.9 ஆல் வகுத்து 0.179 மற்றும் xb பற்றி என்ன என்று பார்ப்போம் . 1 மைனஸ் x8 ஆக இருங்கள்,

அதனால் எனக்கு 1 எட்டு புள்ளி எட்டு இரண்டு ஒன்று சரி, எனவே a இன் மோல் பகுதியையும் b இன் மோல் பகுதியையும் A இன் கரைசல் மோல் பகுதியும் b இன் மோல் பகுதியும் நீராவியில் இருப்பதைக் கவனிக்க வேண்டிய ஒன்று இதுதான் நீராவி ஆனது திரவ கட்டத்தில் b இல் பணக்காரர் பார்க்கவும், b இன் மோல் பகுதி 0.688 ஆக இருந்தது, இப்போது நீராவி கட்டத்தில் b இன் மோல் பின்னம் 0.821 ஆக மாறியுள்ளது, மேலும் இது நிலையற்ற தன்மையுடன் ஏதாவது செய்ய வேண்டும் மற்றும் v அதிக நீராவி அழுத்தம் இருப்பதை நீங்கள் காணலாம். நீராவி கட்டத்திற்கு செல்லும் அதிக போக்கு அது அதிக ஏற்ற இறக்கம் கொண்டது எனவே இது a ஐ விட அதிக ஆவியாகும் சேர்மமாகும், எனவே இது a ஐ விட ஆவியில் செல்லும் அதிக போக்கு உள்ளது, எனவே இது ஒரு நீராவி கட்டத்தில் வளமானதாக இருக்கும், சரி சரி சரி , உரையில் உள்ள கேள்வியில் இருந்து மேலும் ஒரு சிக்கலை செய்வோம் சரி கரும்பலகையை முதலில் சுத்தம் செய்வேன் a மற்றும் b தூய திரவத்தின் நீராவி அழுத்தம் முறையே 450 மற்றும் 700 மில்லிமீட்டர் hg ஆகும், எனவே நாம் a மற்றும் b மற்றும் p 0 pa 0 மற்றும் tb 0 என்பது 450 மற்றும் 700 மில்லிமீட்டர் ஆற்றல் 4 50 மற்றும் 700 மில்லிமீட்டர் விளிம்பு முறையே தூய a இன் நீராவி அழுத்தம் 450 மில்லிமீட்டர் hg நீராவி அழுத்தம் தூய b இன் 700 மில்லிமீட்டர் விளிம்பு இப்போது நிச்சயமாக 350 கெல்வினில் திரவ கலவையின் கலவையைக் கண்டறியவும் அல்லது மொத்த நீராவி அழுத்தம் 600 மில்லிமீட்டர் விளிம்பில் இருந்தால் pt என்றால் 600 மில்லிமீட்டர் ஆற்றல் கண்டறியவும் திரவக் கலவையின் கலவையும் நீராவி கட்டத்தின் கலவையைக் கண்டறிவது சரி, இப்போது முதலில் திரவ கட்டத்தில் a இன் மோல் பின்னம் x என்று வைத்துக் கொள்வோம், பின்னர் நிச்சயமாக b இன் மோல் பின்னம் ஒரு கழித்தல் xa ஆக இருக்கும் , நீராவி அழுத்தம் ஒருமுறை நான் மச்சம் எலும்பு முறிவு வேண்டும் நான் a மற்றும் b இன் நீராவி அழுத்தத்தை xa அடிப்படையில் எழுத முடியும் என்று கருதினால், அது 450 x ஆக இருக்கும் a இன் நீராவி அழுத்தம் 450 xa மற்றும் b இன் நீராவி அழுத்தம் 700 1 minus xa ஆக இருக்கும் மற்றும் கேள்வி எனக்கு மொத்த அழுத்தத்தைக் கூறுகிறது,

அதனால் இதுவும் இதுவும் இதற்குச் சமம்

அதனால் என்னிடம் ஒரு சமன்பாடு உள்ளது, அது 450 xa கூட்டல் 700 1 கழித்தல் xa ஒரு சமன்பாடு ஒன்று தெரியவில்லை அதைத் தீர்க்கவும், எங்களிடம் பதில் உள்ளது, எனவே 450 என்ன கிடைக்கும் என்பதைத் தீர்க்க முயற்சிப்போம். xa கூட்டல் 700 கழித்தல் a 100 xa அதாவது 700 கழித்தல் 250 xa மறுபக்கத்தை 250 ஆல் வகுத்தால் நான் xa ஐப் பெறப் போகிறேன் xa என்பது 100 ஐ 250 ஆல் வகுக்க 0.4 ஆகும், எனவே xa 0.4 ஆக இருப்பதைக் கண்டறிந்துள்ளோம். a இன் அழுத்தம் 450 ஆக 0.4 ஆக இருக்கும், அது 180 ஆகவும், b இன் பகுதி அழுத்தம் 700 பெருக்கல் 1 கழித்தல் அச்சு 0.6 ஆகவும் இருக்கும், எனவே அது 420 ஆக இருக்கும், எனவே மொத்த அழுத்தம் 180 கூட்டல் என்பதைச் சரிபார்க்கலாம். 420 அதாவது 600 மில்லிமீட்டர் ஆற்றல் இப்போது b பகுதியில் அதே கேள்வி நீராவி கட்டத்தின் கலவை மற்றும் t இல் உள்ளது கடைசி உதாரணம் நாம் ஏற்கனவே நீராவி கட்டத்தின் கலவையை பார்த்தோம் மொத்த அழுத்தத்தால் வகுக்கப்படும் ஒரு அழுத்தத்தின் அழுத்தம் 600 ஆல் வகுக்கப்படும் மற்றும் பதில் நேராக முன்னோக்கி 600 ஆல் வகுக்கப்படும், மேலும் எனக்கு 0.3 கிடைக்கும், நான் ah compom என்ற நீராவி அழுத்தத்தில் b இன் மோல் பகுதியை 1 கழித்தல் புள்ளி 3 ஆல் கணக்கிட முடியும், மேலும் 420 வகுக்கப்படுவதைச் சரிபார்ப்பதற்கும் ஒன்றை முயற்சி செய்யலாம். 600.7 என்ற மொத்த அழுத்தத்தின் மூலம், இரண்டு முறையையும் பயன்படுத்தி ஒரே பதிலைப் பெறுகிறேன், மேலும் நான் இந்த பணியை மற்றொரு அடிப்படைக் கொள்கையிலிருந்து தொடங்கி முடித்துவிட்டேன், எனவே அடுத்த தலைப்பு நாம் விவாதிக்கப் போகும் அடுத்த தலைப்பு ஐயாவின் நீராவி அழுத்தத்தின் நீராவி அழுத்தம் திரவ திடத்தில் உள்ள திடப்பொருளின் கரைசல் தண்டுகள் சட்டத்தை அது கூறுவதை மீண்டும் ஒரு முறை ஆராய்வோம் PA ஒரு கூறுகளின் பகுதி அழுத்தம் ஒரு கூறு a xapa பூஜ்ஜியத்திற்கு சமம் மற்றும் pb என்பது xb க்கு சமம் tb பூஜ்ஜியம் எனவே என்னிடம் ஒரு திடமான திடப்பொருள் இருந்தால் , பெரும்பாலான திடப்பொருளுக்கு அதன் மேல் நீராவி அழுத்தம் என்னவாக இருக்கும், இந்த திடமானது பொதுவாக ஆவியாகாது என்று நான் கருதுகிறேன், நிச்சயமாக அவை ஆவியாகிவிடும் மற்றும் திடப்பொருளின் பெரும்பகுதிக்கு சில நீராவி அழுத்தம் இருக்கும், எனவே நான் இந்த திடப்பொருளை விட்டால் அது ஆவியாகாது, நான் வெளியேறினால், ஆல்கஹால் அல்லது திரவம் சிறிது நேரம் கழித்து ஆவியாகிவிடும் என்று சொல்லலாம், ஆனால் நான் வெளியேறினால். குறைந்த நிலையான அல்லது உலோகப் பொருளில் உள்ள திடப்பொருள் என் வாழ்நாளில் இயங்கப் போவதில்லை எனவே நிச்சயமாக சில திடப்பொருள்கள் ஆவியாகி விடும் ஆனால் அவற்றில் பெரும்பாலானவை அப்படி இல்லை என்றால் pb 0 இது a கரைப்பான் b என்பது கரைப்பான் என்று சொல்லலாம். திடமான கரைப்பான் பின்னர் அந்த வழக்கில் pb 0 பூஜ்ஜியமாக இருக்கும், எனவே இது பூஜ்ஜியமாக இருக்கும், எனவே கம்பியின் விதி பொதுவாக எந்தவொரு தீர்வுக்கும் எந்த தீர்வையும் கூறுகிறது , ஒவ்வொரு ஆவியாகும் கூறுகளின் பகுதி நீராவி அழுத்தம் தீர்வு அதன் மோல் பகுதிக்கு நேரடியாக விகிதாசாரமாகும் . இந்த வழக்கு வா por அழுத்தம் ஒரு கரைப்பான் காரணமாக மட்டுமே இருக்கும், ஏனெனில் அது சரியான நேரத்தில் ஆவியாகப் போகிறது, ஆனால் b கரைப்பான் எந்த கூறுகளையும் கொடுக்கப் போவதில்லை, அது அழுத்தம் பூஜ்ஜியமாக இருக்கும், எனவே அனைத்து அழுத்தமும் இருக்கும் ஒரு சரியின் பகுதி அழுத்தத்தில் இருந்து வரப் போகிறது, இதை பின்வரும் வரைபடத்தின் மூலமும் புரிந்து கொள்ளலாம், எனவே எங்களிடம் கரைப்பான் தூய கரைப்பான் உள்ளது

மற்றும் அது ஒரு மூடிய வெளியேற்றப்பட்ட குடுவையில் உள்ளது, எனவே இந்த ஃபிளாஷில் இது இந்த கரைப்பான் a மற்றும் அது ஆவியாகப் போகிறது, இது முழுவதையும் கட்டமைக்கப் போகிறது, எனவே இது ஒரு வாயு மற்றும் இது ஒரு திரவமாகும், மேலும் அந்த சமநிலையானது இந்த மேற்பரப்பில் இருந்து மேற்பரப்பைப் பிரித்தெடுக்கும் சில வாயு மூலக்கூறுகள் உள்ளன. கரைசலுக்குச் சென்று, மேற்பரப்பில் இருந்து அவற்றில் சில தப்பிக்க போதுமான ஆற்றலைப் பெறப் போகிறது, நான் இதற்கு கரைப்பானைச் சேர்த்தால், என்ன நடக்கிறது என்பது கரைப்பானின் சில மூலக்கூறுகள் மற்றும் கரைப்பானின் சில மூலக்கூறுகள் உள்ளன, எனவே செறிவு கரைப்பான் மூலக்கூறு மேற்பரப்பில் u_{le} நிச்சயமாக குறைந்துவிட்டது, அது ஆவியாகப் போவதில்லை, இவை அனைத்தும் ஆவியாகாது என்று நாங்கள் கருதினோம், இது பெரும்பாலான சந்தர்ப்பங்களில் உண்மையாக இருக்கிறது, ஆனால் கரைப்பான் ஆவியாகப் போகிறது ஆனால் உள்ளது மேற்பரப்பில் குறைந்த எண்ணிக்கையிலான கரைப்பான் ஆ மூலக்கூறின் ஆவியாதல் குறைகிறது. மாற்றப்படவில்லை எனவே அது அதே விகிதத்தில் வேலைநிறுத்தம் செய்யப் போகிறது, எனவே ஆவியாதல் வீதம் குறைந்துள்ளது, ஆனால் ஒடுக்க விகிதம் மாறவில்லை, அந்த வழக்கில் ஆவியாவதை விட அதிக ஒடுக்கம் இருக்கும் மற்றும் ஒடுக்கம் அதிகரித்ததால் a இன் பகுதி அழுத்தம் செல்கிறது குறையும் மற்றும் நாம் ஒரு புதிய சமநிலையை அடையப் போகிறோம், அங்கு a இன் பகுதி அழுத்தம் இருந்ததை விட குறைவாக இருக்கும், அதை மீண்டும் புரிந்து கொள்ளலாம் ஏனெனில் s_i தூய கரைப்பானில் கரைப்பான் இல்லை என்றால் x என்பது ஒன்று எனவே pa பூஜ்ஜியத்திற்கு சமம் மற்றும் xa ஆனது pa பூஜ்ஜியத்திற்கு சமம் மற்றும் xa ஆனது pa பூஜ்ஜியத்தை விட குறைவாக மாறியது மற்றும் சரியான தொடர்பு அங்கு கொடுக்கப்பட்டுள்ளது சரி அடுத்து நாம் விவாதிக்கப் போகிறோம் சிறந்த தீர்வு மற்றும் இலட்சியமற்ற தீர்வு எனவே ஒரு தீர்வை சிறந்ததாக ஆக்குகிறது, எனவே ஒரு தீர்வு முழு அளவிலான செறிவூட்டலின் ரோல்ஸ் சட்டத்தைப் பின்பற்றினால், இந்த தீர்வு சிறந்த தீர்வு என்று அழைக்கப்படுகிறது, ஆனால் கேள்வி என்னவென்றால், ரோல்ஸ் சட்டத்தைப் பின்பற்றுவதற்கு அவர்களைத் தூண்டுவது என்ன, அதுதான் இரண்டும் வரும். மிக முக்கியமான அளவு அவை கலக்கும் டெல்டா வி மற்றும் டெல்டாவை கலக்கும் என்டல்பி மற்றும் அவை 0 ஆக இருக்க வேண்டும், எனவே நான் கலந்தால் நான் 1 லிட்டர் கரைப்பான் மற்றும் 2 லிட்டர் கரைப்பான் பி கலந்தால், கலந்த பிறகு மொத்த அளவு 3 லிட்டர் என்றால் என்று வைத்துக்கொள்வோம். 3 லிட்டர் கரைசல் பின்னர் நிபந்தனை ஒன்றைப் பின்தொடர்கிறது மற்றும் இரண்டாவது நிபந்தனை என்னவென்றால், கலவையின் போது வெப்பம் உருவாகவில்லை என்றால், அதாவது கலவைக்குப் பிறகு வெப்பநிலை மாறாமல் இருந்தால், இது ஒரு சிறந்த தீர்வு, அதாவது வேதியியல் பரிசோதனையின் போது நான் உறுதியாக நம்புகிறேன் μ_{s} நான் செறிவூட்டப்பட்ட s_2s_04 உடன் தண்ணீரைக் கலந்தால், கலவை மிகவும் சூடாக மாறும், அதாவது கலக்கும் டெல்டா h பூஜ்ஜியமற்றதாக இருந்தால், மொத்த அளவு மூன்று லிட்டருக்கு அதிகமாகவோ அல்லது குறைவாகவோ இருந்தால் அல்லது ஆ வெப்பம் உருவாகினால் அது ஒரு வெப்ப வெப்ப எதிர்வினை ஆகும். தீர்வு சிறந்ததல்ல சரி, இதை ஒரு எளிய வரைபடத்தின் மூலம் புரிந்து கொள்ள முயற்சிப்போம், ஒரு கொள்கலனில் கரைப்பான் ஏ உள்ளதா என்று பார்ப்போம், இந்த நீராவி மற்றும் திரவ எல்லை மண்டலத்தில் இப்போது கரைப்பான் மட்டுமே உள்ளது, இப்போது நான் போகிறேன். b ஐச் சேர்ப்பதற்கு முன், என்ன நடக்கிறது என்பதைப் புரிந்துகொள்ள முயற்சிப்போம், எனவே a மற்றும் a இடையேயான தொடர்பு ஒரு தூய்மையான ah கரைப்பானாக இருந்தால், இப்போது நான் கரைப்பான் b ஐச் சேர்க்கப் போகிறேன், எனவே எல்லையில் உள்ள ஒரு மூலக்கூறில் சில மற்றொன்றால் மாற்றப்படும். கரைப்பான் b அது கரைப்பானாக இருக்கலாம் அல்லது நீங்கள் ஐம்பது ஐம்பது சதவிகிதம் தண்ணீர் மற்றும் எத்தனாவைக் கலக்கினால் அது கரையக்கூடியதாக இருக்கலாம், நான் சோடியம் குளோரைடை தண்ணீரில் கலக்கினால், சோடியம் குளோரைடு என்று சொல்லலாம். கரைப்பான் மற்றும் நீர் ஒரு கரைப்பானாக உள்ளது s a ah எனவே இப்போது ஒரு கரைப்பான் உள்ளது மற்றும் இடையில் எங்காவது கரைப்பான் உள்ளது b இது அடிக்கடி நிகழலாம், இது செறிவைப் பொறுத்து கவலை இப்போது ஆரம்பத்தில் தூய கரைப்பான் a மற்றும் இப்போது மற்றொரு ah கரைப்பான் இடையே தொடர்பு கொண்டிருந்தால் அல்லது கரைசல் சேர்க்கப்பட்டது b பின்னர் நமக்கும் a மற்றும் b ஒரு தொடர்பு உள்ளது மற்றும் ஒரு கண்டறிதல் b மற்றும் b ஆகியவற்றைக் கொண்டிருக்கலாம், இப்போது செறிவைப் பொறுத்து இது a மற்றும் ஒரு தொடர்பு ab தொடர்புகளை விட வலுவாக இருக்கும், இதற்குப் பதிலாக ஆரம்பத்தில் சரியாக என்ன நடக்கும். மற்றும் a மற்றும் அந்த தொடர்பு ab தொடர்புகளை விட வலுவானது எனவே a மற்றும் h தொடர்பு வலுவானது மற்றும் ab தொடர்பு பெரியது, எனவே வலுவான தொடர்புகளை பலவீனமான தொடர்புடன் மாற்றியுள்ளோம், இப்போது இந்த மூலக்கூறு a குறைவான நிலையானது, எனவே இது செல்ல அதிக போக்கு உள்ளது. நீராவி கட்டத்திற்கு நீராவி கட்டத்திற்கு செல்ல குறைந்த அளவு ஆற்றல் தேவைப்படுகிறது,

அதனால் என்ன நடக்கும் அது நீராவி அழுத்தம் அதிகரிக்கும் எனவே சரி இந்த வரைபடத்தை வரைய அனுமதிக்கிறேன். முன்பு வரைந்துள்ளோம், அது ஆ, எனவே நாம் மாற்றுவது ஒரு ஓவரின் மோல் பின்னம் இங்கே xa ஒன்று இங்கே xa பூஜ்ஜியம் எனவே a இன் நீராவி அழுத்தம் இதுவே இருக்கும் இது pa 0 மற்றும் இங்கே xb என்றால் அதே விஷயம் 0 xb இங்கே 1 முடிந்துவிட்டது 1 மற்றும் எங்களுக்கு மற்றொரு நிலம் கிடைக்கிறது, இது b இன் நீராவி அழுத்தம், இது நாம் முன்பு செய்தோம், இது pb 0 மற்றும் மொத்த அழுத்தம் இதுவே சிறந்த தீர்வு, ஆனால் இப்போது aa தொடர்பு ab ஐ விட வலுவானது தொடர்பு மற்றும் b மூலக்கூறு வலுவான தொடர்புக்கு இடையூறு விளைவித்தது மற்றும் பலவீனமான தொடர்புக்கு பதிலாக இப்போது இது ஒரு நீராவி நிலைக்கு எளிதாக செல்ல முடியும், அதனால்தான் மொத்த அழுத்தம் அல்லது தனிப்பட்ட நீராவி அழுத்தத்தை அதிகரிக்கிறது, எனவே இப்போது நேர்மறை விலகல் என்று அழைக்கப்படுகிறது. ab தொடர்புகளை விட தொடர்பு வலுவானது, பின்னர் நேர்மறை விலகல் சரி மற்றும்

பிற வழிகளில் aa தொடர்பு ab தொடர்புகளை விட பலவீனமாக இருந்தால், எதிர்மறை விலகல் உள்ளது, எனவே இந்த வரைபடத்தில் நேர்மறை விலகலுக்கான மொத்த நீராவி அழுத்தம் முழு எண்ணாக மாறியுள்ளது. o நேர்மறை திசை மற்றும் தனிப்பட்ட கூறுகளுடன் அதே நேர்மறை திசையிலும் மாறும் மற்றும் எதிர்மறை விலகலுக்கு a மற்றும் b க்கு இடையேயான தொடர்பு a மற்றும் a ஐ விட வலுவானதாக இருக்கும், நாம் ஒரு விலகலை மற்றொரு திசையில் வைத்திருக்கப் போகிறோம், அது எதிர்மறையான பிரிவுக்கு வழிவகுக்கும். சரி எத்தனால் மற்றும் அசிட்டோன் எத்தனால் சி டீ எச் ஃபைவ் ஓ அசிட்டோன் சி தீர் காக்கஸ் தீர் உதாரணத்தைப் பார்ப்போம், எனவே ஆ கரைசலில் உள்ள இந்த மூலக்கூறு நிறைய ஹைட்ரஜன் பிணைப்பைக் கொண்டுள்ளது, இது நிறைய ஹைட்ரஜனைக் கொண்டிருக்கும் ஒரு துருவ ஹைட்ரஜன் உள்ளது அங்கு கிடைக்கிறது

அதனால் அது ஹைட்ரஜன் பிணைப்புக்கு வழிவகுக்கும் மற்றும் அசிட்டோனில் அத்தகைய தொடர்பு எதுவும் இல்லை, எனவே இப்போது எத்தனால் மட்டுமே இருக்கும் போது வலுவான a மற்றும் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு காரணமாக ஒரு தொடர்பு மற்றும் இப்போது நான் அதில் அசிட்டோனை சேர்க்கும்போது இந்த ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு பிணையம் தடைப்பட்டதால் இந்த மூலக்கூறு மூலக்கூறாக மாறுகிறது, அது எத்தனால் குறைந்த நிலையாக மாறுகிறது, மேலும் இது நீராவி கட்டத்திற்குச் செல்லும் அதிகப் போக்கைக் கொண்டுள்ளது, மேலும் இது நேர்மறை விலகலுக்கு வழிவகுக்கிறது என்பதைப் பார்ப்போம். குளோரோஃபார்ம் மற்றும் அசிட்டோன் இடையே உள்ள மற்றொரு உதாரணம், அசிட்டோன் அதாவது CH_3COCH_3 மற்றும் குளோரோஃபார்ம் CCl_3H ஆகும் ஆக்சிஜன் ஹைட்ரஜன் மிகவும் சக்திவாய்ந்த எலக்ட்ரான் திரும்பப் பெறும் குழு உள்ளது, எனவே அது எலக்ட்ரான் அடர்த்தியை மிகவும் துருவமாக்குகிறது, இப்போது அவை ஒரு ஆ ஹைட்ரஜன் பிணைப்பைக் கொண்டிருக்கலாம், இது வலுவான தொடர்புக்கு வழிவகுக்கும், எனவே a மற்றும் b இடையே வலுவான தொடர்பு உள்ளது. எதிர்மறையான விலகலுக்கு வழிவகுக்கும் என்று நாம் விவாதித்தபடி, கூறுகளுக்கு இடையிலான தொடர்புகளைப் பார்ப்பதன் மூலம், ஆ நீராவி அழுத்தம் எந்த திசையில் மாறுகிறது என்பதை யூகிக்க முடியும், அது எதிர்மறையான பிரிவாக இருக்குமா அல்லது நேர்மறை வகுத்தல் சரி, பைனரி கரைசலில் மிகப் பெரிய விலகலைக் கொண்டிருக்கும் போது, அவை அஜியோட்ரோப்கள் என்று அழைக்கப்படுவதை உருவாக்குகின்றன, எனவே நீராவி கட்டம் பொதுவாக ரிக் என்று முன்பு பார்த்தோம். அவள் அதிக கொந்தளிப்பான கரைசலில் பணக்கார மற்றும் அதிக ஆவியாகும் கூறுகளில் பணக்காரர் மற்றும் இந்த சொத்தைப் பயன்படுத்தி இந்த இரண்டு கூறுகளையும் பிரிக்க ஒரு வழியை உருவாக்க முடியும். இந்த மின்தேக்கியிலிருந்து நாம் பெறப் போவது கொந்தளிப்பான கூறுகளில் இன்னும் செழுமையாக இருக்கப் போகிறது, அதைத் தொடர்ந்து செய்தால், இரண்டு கூறுகளையும் பிரிக்க முடியும், ஆனால் நீங்கள் ஒரு சிறப்பு வகையான தீர்வைக் கொடுக்கும்போது, திரவ கட்டம் மற்றும் நீராவி கட்டம் ஒரே செறிவு கொண்ட திரவ நிலை திரவ நிலை மற்றும் நீராவி கட்டம் மற்றும் ஆ திரவ முகத்தின் செறிவுக்கும் நீராவி கட்டத்திற்கும் இடையில் வேறுபாடு இல்லை என்றால் அது எனக்கு கொடுக்கப் போகும் நீராவி கட்டத்தை சேகரித்தால் அது தெளிவாக இருக்கும். ஆ கான்சென்சேட் எனக்கு திரவ கட்டத்தின் அதே செறிவைக் கொடுக்கப் போகிறது, அது என்னால் b இலிருந்து பிரிக்க முடியாது, எனவே இரண்டிற்கும் இடையிலான பலவீனமான தொடர்பு பற்றி நாங்கள் ஏற்கனவே விவாதித்தோம். ah கூறு a மற்றும் அல்லது கூறு b ஆகியவற்றுக்கு இடையேயான தொடர்புடன் ஒப்பிடும் போது, அது அதிக நீராவி அழுத்தத்தைக் கொண்டிருப்பதால் நேர்மறைப் பிரிவிற்கு வழிவகுக்கிறது. அதிக கொந்தளிப்பான கூறு கொதிநிலையை குறைக்கிறது, எனவே இந்த விஷயத்தில் பலவீனமான தொடர்பு நேர்மறை விலகல் அதாவது ரோல்ஸ் சட்டத்தால் கணக்கிடப்பட்டதை விட அதிக நீராவி அழுத்தம் மற்றும் இது குறைந்தபட்ச கொதிநிலை இயற்கணிதத்திற்கு வழிவகுக்கும். a மற்றும் a அல்லது b மற்றும் b ஆகியவற்றுக்கு இடையேயான தொடர்பு பின்னர், ரோல்ஸ் சட்டத்தைப் பயன்படுத்தி கணக்கிடப்பட்டால், நீராவி அழுத்தம் அதை விட குறைவாக இருக்கும் எதிர்மறை விலகலைக் கொண்டுள்ளோம். தீர்வுகள் என்னவெனில், தண்ணீரில் 95 எத்தனால் அளவு இருந்தால், அது குறைந்தபட்ச கொதிநிலை அஜியோட்ரோப்களை உருவாக்குகிறது, அதே போல் தண்ணீரில் 68 சதவிகிதம் H_2O எடை இருந்தால் n இது அதிகப்பட்ச கொதிநிலை அஜியோட்ரோப்களை உருவாக்குகிறது, அதனால் நாங்கள் நிறுத்துகிறோம் மிக்க நன்றி