

எனவே நாம் விவாதிக்கப் போகும் அடுத்த
தலைப்பு கூட்டுச் சொத்து
ஆகும் கரைசலில் கரைப்பானின் மோல் பகுதியால் பெருக்கப்படுகிறது

•
தூய கரைப்பானின் நீராவி அழுத்தத்தால் பெருக்கப்படுகிறது.
நிச்சயமாக நீராவி அழுத்தத்தில் ஏற்படும் மாற்றத்தை
தூய

கரைப்பானின் நீராவி அழுத்தம் என்று
எழுதலாம் $p_1 - p_1^0$ என்பது $p_1 - p_1^0$ க்கு சமம், மேலும் இது x_1
என்பது கரைப்பானின் மோல் பின்னம் என்பது எங்களுக்குத் தெரியும், எனவே 1 கழித்தல் x_1
என்பது கரைப்பானின் மோல் பின்னம் எனவே $p_1 - p_1^0$
 x_1 கிடைக்கும் பைனரி ah கரைசல் x_2 இல் உள்ள 2 என்பது கரைப்பான் கரைப்பானின்
 ah மோல் பின்னமாகும்
மேலும் ஒன்றுக்கும் மேற்பட்ட கூறுகள் இருந்தால் கரைசலில் இருந்தால் இதுவே
அனைத்து கரைசல்களின் மோல் பின்னமாகும் அடிப்படையில் நாம் ஒரு மோலைச் சேர்க்கப்
போகிறோம்.

ஒவ்வொரு கூறுகளின் e பின்னம், பின்னர் அதைச் சேர்த்து, அதை x_2 என்று அழைக்கப்
போகிறோம்,
எனவே டெல்டா p என்பது x_2 உடன் நேரடியாக தொடர்புடையது, எனவே டெல்டா p என்பது x_2
 x_2 க்கு சமமான $p_1 - p_1^0$ ஆல் வகுக்கப்படும் டெல்டா p என எழுதலாம்.

கரைசலில் உள்ள கரைசல் மற்றும் இந்த x_2 ஐ நாம் ஏற்கனவே கற்றுக்கொண்டது போல்
எழுதலாம்.

இந்த முழு சமன்பாட்டையும் u
 Δp என எழுதலாம் p_1 ஆல் வகுத்து, இந்தச் சமன்பாடு
அறியப்படாத கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடையைத் தீர்மானிக்கப் பயன்படுகிறது.
 n_2 என்பது n_1 ஆகும் கரைப்பானின்
மூலக்கூறு எடை கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடையால் வகுக்கப்படும் கரைப்பானின் எடை
கரைப்பானின் கரைப்பான் எடை கரைப்பானின்
மூலக்கூறு எடையால் வகுத்தால் கரைப்பானின்
எடையால் வகுத்தால் கரைப்பானின் எடை என வரையறுக்கப்படுகிறது.

தீர்வு மற்றும்
கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடையைக் கணக்கிடுவதற்கு இந்தத் தகவலைப் பயன்படுத்தலாம்
சரி, உடற்பயிற்சி சரி செய்யலாம், எனவே இது
பாடப்புத்தகத்திலிருந்து ஒரு உதாரணம் ஆஹா நான் இதைச் செய்யப் போகிறேன் பிரச்சனை
ஒரு குறிப்பிட்ட வெப்பநிலையில் தூய பென்சீனின் நீராவி
அழுத்தம் 0.

850 பார் ஒகே எனவே பேண்ட் மரபணுவிற்கு தூய ஆற்றலின் நீராவி அழுத்தம்
கொடுக்கப்படுகிறது
அதாவது ஒரு குறிப்பிட்ட வெப்பநிலையில் $p_1 - p_1^0$ முதல் 0.
850 பட்டி வரை

0.
5 கிராம் எடையுள்ள ஒரு ஆவியாகாத எலக்ட்ரோலைட் அல்லாத திடத்தில்
எங்களிடம் உள்ளது இந்த கரைப்பானில் 0.

5 கிராம் பென்சீனில் சேர்க்கிறோம் மற்றும் எவ்வளவு பென்சீன்
39 கிராம் பென்சீனைச் சேர்க்கிறோம், எனவே எங்களிடம் நிறைய u_h கரைசல்
கொடுக்கப்படுகிறது, மேலும்

இந்த அறியப்படாத கரைப்பானை 39 கிராம் அளவுகளில் கரைக்கிறோம்.
கரைப்பான் மற்றும் அது பென்சீன் என்பதால்
எஞ்சினின் மூலக்கூறு எடை

12 இலிருந்து 6 c6 பிளஸ் h6 ஆக 6 ஆக 78 ஆக இருக்கும் என்பதை நாங்கள் அறிவோம், எனவே
இப்போது கரைசலின் நீராவி அழுத்தம் கரைசலின் நீராவி அழுத்தம் ஆகும்.

0.

845 இது ஆவியாகாத கரைப்பானாகும், எனவே கரைப்பானில் இருந்து எந்தப் பங்களிப்பும் இருக்காது, எனவே இந்த முழு நீராவி அழுத்தமும் பென்சீனில் இருந்து வருகிறது.

வெறுமனே பாயிண்ட் ஆ, இதைக் கழித்தால், 5ல் இருந்து 10 கழித்தல் 3 பட்டியை p p1 ஆல் வகுத்தால், அது p1 ஆக 0. 845 ஆக இருக்கும், அது கரைப்பானின் எடைக்கு சமம், இது 0. 5 கிராம் மூலக்கூறு எடையால் வகுக்கப்படும் கரைப்பானின் எடையால் வகுக்கப்படும்.

கரைப்பானின் 39 கிராம் கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடை 78 ஆல் வகுக்கப்படுவதால் ah கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடையை இப்போது கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடையை இந்தக் கரைப்பான் தகவல் மற்றவர்களுக்கு இந்தப் பக்கம்,

அதனால் நான் 0.

845 ஐ 0.

005 ஆல் வகுக்கப் போகிறேன், அது எனக்கு மூலக்கூறு எடையைக் கொடுக்கப் போகிறது, எனவே

அறியப்படாத கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடை ஒரு மோலுக்கு 169 கிராம், எனவே நீராவி அழுத்தத்தில் இதைக் குறைத்துள்ளோம்.

தெரியாத கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடையை கணக்கிடுங்கள் இந்த கரைப்பானில் உள்ள அறியப்படாத கரைப்பானின் அளவு, நீராவி அழுத்தத்தை நம்மால் கணக்கிட முடிந்தால், இந்த மூலக்கூறு எடை மற்றும் மூலக்கூறு எடையை அறிந்து கொள்ளலாம் விவாதிக்கப் போவது கொதிநிலையின் உயர்வைக் குறிக்கிறது, இந்த நேரத்தில் நான் ஒரு தூய கரைப்பானின் கட்ட வரைபடம் என்ன என்பதைப் பற்றி விவாதிக்க சிறிது நேரம் செலவிட விரும்புகிறேன், சரி என்னிடம் ஒரு மூடிய பிளாஸ்க் இருக்கிறது என்று பார்ப்போம் சரி வெளியேற்றப்பட்டால் அதில் ஒன்றும் இல்லை, அது ஒரு சுத்தமான மிக நல்ல வெற்றிடம் மற்றும் இதில் நான் சில கரைப்பான்களை அறிமுகப்படுத்தினேன், அதனால் என்னிடம் ஒரு கரைப்பான் உள்ளது, மேலும் இந்த கரைப்பான் ஆவியாகப் போகிறது, சரி என்று முந்தைய வகுப்பில் கற்றுக்கொண்டோம்.

திரவ நிலை இந்த நீராவி நிலைக்குச் செல்லப் போகிறது, இது ஒரு திரவ கட்டத்தில் ஒரு கலவை என்று சொல்லலாம் மற்றும் வாயு நிலைக்குச் செல்கிறது, இது ஒரு மாறும் சமநிலை, அது சமநிலையை அடையும் மற்றும் .

இந்த திரவத்தின் மேற்பரப்பில் இந்த வாயு செலுத்தும் அழுத்தம், இந்த கொள்கலனில் நீராவி அழுத்தம் சரி என அழைக்கப்படுகிறது கரைப்பானில் மற்றும் திரவ கரைப்பான் அதன் சொந்த நீராவியின் காரணமாக உள்ளது மேலும் நான் வெப்பநிலையை அதிகரிக்க ஆரம்பித்தால் sys க்கு சிறிது வெப்பத்தை வழங்க ஆரம்பித்தால் sys நான் வெப்பநிலையை அதிகரிக்கும்போது நிச்சயமாக மூலக்கூறு கரைப்பான் கரைப்பான் மூலக்கூறு திரவ நிலையில் இருந்து வாயு நிலைக்குத் தப்பித்து போக்கை மற்றும் ஒவ்வொரு முறையும் ஒவ்வொரு முறையும் நாம் வெப்பநிலையை அதிகரிக்கும் போது ஒரு புதிய மாறும் சமநிலை இருக்கும் நீராவி அழுத்தம் அதிகரித்துக்கொண்டே இருக்கும், மேலும் இந்த அழுத்த அழுத்தத்திற்கு எதிராக வெறும் வெப்பநிலையை நான் திட்டமிட்டால்

கரைப்பான் நீராவி திரவத்தின் மீது செலுத்தும் அழுத்த அழுத்தத்தை அழுத்த பிறகு நான் ஒரு வழக்கமான வளைவைப் பெறப் போகிறேன், அதனால் வெப்பநிலை அதிகரிக்கும் போது அழுத்தம் அதிகரிக்கும் மற்றும் நாம் ஒரு புள்ளியில் தொடங்குகிறோம், ஏனெனில் இந்த புள்ளிக்கு கீழே உள்ள திரவம் உறைந்துவிடும்

அதனால் ஒரு நீராவி

திட மற்றும் வாயு இடையே ஒரு

வளைவை நாம் பெறுவோம் நான்

இதில் சிறிது கரைசலைச் சேர்த்தால்

உள்ளவிடின் கரைந்த அழுத்தத்தால் அழுத்தத்தை செய்யப் போகிறேன் uh

கரைசலில் உள்ள மூலக்கூறு ஆனால் நான் சேர்த்த கரைப்பானது ஆவியாகாதது

எனவே அது நீராவி அழுத்தத்திற்கோ அல்லது

கரைசலின் மீது செலுத்தப்படும் அழுத்தத்திற்கோ பங்களிக்கப் போவதில்லை ஆனால்

இப்போது நீராவியில் குறையப் போகிறது

கொடுக்கப்பட்ட வெப்பநிலையில் உள்ள அழுத்தம், கொடுக்கப்பட்ட வெப்பநிலையில் உள்ள

நீராவி அழுத்தம்,

தூய்மையான uh கரைப்பான் p 1 0 ஆக இருந்தது, இப்போது அது x 1 ah p 1 ஆக இருக்கும்,

எனவே இப்போது நான் இந்த p 1 ஐ ஒரு செயல்பாடாகத் திட்டமிடப் போகிறேன் வெப்பநிலை

எனவே இந்த அளவு x1 ஆல் பெருக்கப்படுகிறது, மேலும் இது போன்ற வளைவைப் பெறப்

போகிறேன்,

எனவே நான் இந்த வெப்பநிலையில் இருந்தேன் என்று வைத்துக் கொள்வோம், சுத்தமான

கரைப்பான் இது நீராவி அழுத்தம் நான் இப்போது புதிய நீராவி

அழுத்தம் இதுவும் இதுதான் நாம் இப்போது வரையறுத்துள்ள டெல்டா p என்பது p 1 0 x 2

ஆகும் புள்ளி சாதாரண

கொதிநிலை என்பது vapo ஆகும் போது r அழுத்தம் p 1 0 ஆனது 1 atm க்கு

சமமாகிறது.

நான் இந்த கொள்கலனை 1 atm க்கு சாதாரண கொதிநிலையில் திறந்து விட்டால்

வெளிப்புற அழுத்தம் மற்றும் நீராவி அழுத்தம் சமமாகிறது மற்றும் அது வெறுமனே

கொதிக்கும்,

அதாவது இவை அனைத்தையும் வைத்திருக்கும் கொதிநிலையை ஒடுக்கும்போது, இந்த ஆ

வாயு மூலக்கூறு

தப்பித்துக்கொண்டே இருக்கும்,

அதனால் ஒரு முழுமையான கொதிநிலை இருக்கும், அது எல்லாம் சரியாகி விடும்,

இது ஒரு ஏடிஎம் என்று வைத்துக்கொள்வோம், எனவே இது சாதாரண கொதிநிலை, எனவே

இந்த எண்ணிக்கையை சுத்தம் செய்வேன்.

கொஞ்சம், இது ஒரு ஏடிஎம், இந்த வெப்பநிலையில் உள்ள நீராவி அழுத்தம் இது சாதாரண

கொதிநிலை மற்றும் இந்த

வெப்பநிலையில் நீராவி அழுத்தம் 180 மிமீ மற்றும் இது சாதாரண கொதிநிலை சரி, இப்போது

சாதாரண பந்து ஆ கொதிநிலை என்னவாக இருக்கும் தீர்வு தீர்வு வளைவு இது இது

கரைசலின்

நீராவி அழுத்த வளைவின் நீராவி அழுத்தமாகும்,

இப்போது இந்த வளைவு இந்த கட்டத்தில் 1 ஏடிஎம் நீராவி அழுத்தத்தைக் கொண்டிருக்கப்

போகிறது, இது கொதிநிலை பிஓ ஆகும் தீர்வுக்கான int

மற்றும் இது நமது சோலு கரைப்பான் மற்றும் இந்த வேறுபாடு டெல்டா t என்பது

கொதிநிலையின் அதிகரிப்பு ஆகும், மேலும் தூய கரைப்பானைப் பொறுத்து கரைசலின்

கொதிநிலையை அதிகரிப்பதன் மூலம்

இப்போது ஒரு புள்ளி சில புள்ளிகளைக் கவனிக்க வேண்டும் இந்த வளைவை நான் இந்தத்

தகவலைப் பயன்படுத்திக் கொண்டிருக்கிறேனா,

சரியா,

அதனால் அது கரைப்பானின் மோல் பகுதியின் p10 மற்றும் மோல் பகுதியின் இந்த

வளைவைப் பொறுத்தது, எனவே இந்த வளைவு கரைப்பானின் பண்புகளைச் சார்ந்து

இருக்காது மற்றும் டெல்டா t இன் மாற்றம் சொத்தைப் பொறுத்தது

உண்மையில் இந்த வளைவின் இந்த புள்ளியில் உள்ள இந்த வளைவின் சாய்வு மற்றும் இந்த

செறிவு x1

அல்லது $x^2 \times x^1$ மற்றும் x^2 ஆகியவற்றுடன் தொடர்புடையது x^2 என்பது 1 கழித்தல் x^1 க்கு சமம் எனவே இது

இந்த பண்பு டெல்டா டி நான் இங்கு வரையறுத்திருப்பது வெறும் செறிவுக்கு விகிதாசாரமாகும் மற்றும் விகிதாசார மாறிலி உள்ளது, இது $kb \cdot ah$ என்று அழைக்கப்படுகிறது, இது அடிப்படையில் மோலார் கொதிநிலை உயரும் மாறிலி என்று அழைக்கப்படுகிறது, மேலும் இந்த மாறிலி பண்புகளை மட்டுமே சார்ந்துள்ளது.

கரைப்பான் கரைப்பானில் இல்லை, ஏனெனில் அந்த எண்ணிக்கையில் இருந்து அது மிகவும் தெளிவாக உள்ளது, எனவே இப்போது அறியப்படாத கரைப்பான் நிலையான kb என்பது ஒரு கரைப்பான் குறிப்பிட்டது என்பதை கணக்கிடுவதற்கு இந்த சொத்தை பயன்படுத்தலாம், எனவே இதை எழுதுகிறேன் , இப்போது இதை முயற்சிப்போம்.

கரைசலில் உள்ள ah கரைசலின் மோலாலிட்டி, சரி ஒரு உதாரணத்தைச் செய்வோம், இங்கே நான் படித்தேன் 18 கிராம் குளுக்கோஸ் 18 கிராம் குளுக்கோஸ் $c_6h_{12}o_6$ ஒரு கிலோ தண்ணீரில் 1 கிலோ தண்ணீரில் கரைக்கப்படுகிறது, எந்த வெப்பநிலையில் எந்த வெப்பநிலையில் கொதிக்கும்

கொதிக்க தண்ணீர் ஒரு புள்ளியில் பூஜ்யம் ஒன்று மூன்று பட்டியில் கொதிக்கவும், தண்ணீருக்கு kb பூஜ்ஜிய புள்ளி ஐந்து 2 எனவே டெல்டா டியை கணக்கிடுவதற்கு டெல்டா t ஐக் கணக்கிடும்படி கேட்கப்படும்போது kb மற்றும் அதிக மோலலிட்டி kb இங்கே கொடுக்கப்பட்டுள்ளது, மேலும் நான் மோலலிட்டியைக் கணக்கிட வேண்டும்.

மோலலிட்டி மோலாலிட்டியின் வரையறை என்பது வரையறுக்கப்பட்ட கரைப்பான் மோல்களை நாங்கள் ஏற்கனவே விவாதித்துள்ளோம், எனவே கரைப்பான் மோல்களின் மோல்களை கிலோகிராம் கரைப்பான் எடையால் வகுத்தால் சரி இதை கணக்கிட எனக்கு கரைப்பானின் மோல் தேவை எனக்கு 18 கிராம் பிரித்து b கொடுக்கப்பட்டுள்ளது குளுக்கோஸின் y மூலக்கூறு எடை

அதனால் $ah = 72$ கூட்டல் 12 கூட்டல் $ah = 96$ ஆக இருக்கும், எனவே ஆறு எட்டு பத்து ஒன்று பத்து பதினொரு எட்டு ஒரு எண்பத்தை ஆ கரைப்பான் எடையால் வகுத்தால் ஒரு கிலோ கொடுத்துள்ளோம், எனவே அது வெறும் 0. 1 மோலால் கரைசல்.

எல்லா தகவல்களும் உள்ளன, என்னிடம் kb இருக்க முடியுமா, என்னிடம் m உள்ளது, என்னால் டெல்டா t ஐ எளிதாகக் கணக்கிட முடியும், எனவே டெல்டா t என்பது பூஜ்ஜியப் புள்ளி ஐந்து இரண்டாகப் புள்ளி ஒன்று ஆகப் போகிறது, அதாவது புள்ளி பூஜ்ஜியம் ஐந்து இரண்டு, எனவே ஆரம்பத்தில் தண்ணீர் நூறில் கொதித்தது.

டிகிரி இப்போது அது 100.

052 டிகிரி சென்டிகிரேடில் கொதிக்கும் எனவே இப்போது குளுக்கோஸ் பற்றிய தகவலைக் கொடுத்துள்ளோம்.

ஒரு பயிற்சியைச் செய்வோம் சரி பென்சீனின் கொதிநிலை 353.

23

கெல்வின் எனவே நமக்கு பென்சீனின் சாதாரண கொதிநிலை கொடுக்கப்படுகிறது , அது 353.

23 கெல்வின் ஆகும்

எனவே அதாவது கரைப்பானின் கரைப்பான் எடை 90

கிராம் பென்சீனில் கரைக்கப்படுகிறது 90 கிராம் வாழைப்பழங்கள் கரைப்பான் கொதிநிலையை 354 0.

11 கெல்வினாக உயர்த்தினால் பென்சீனுக்கான கரைப்பான் kb இன் மோலார் வெகுஜனத்தைக்

கணக்கிடுங்கள் பென்சீனுக்கான இந்த

மாறிலி இரண்டாகக் கொடுக்கப்பட்டுள்ளது.

புள்ளி ஐந்து மூன்று கெல்வின் கிலோ ஒரு மோலுக்கு சரி, எனவே இந்த

தகவல் கொடுக்கப்பட்டுள்ளது, இப்போது நாம் ஏற்கனவே பார்த்த சூத்திரத்தைப் பயன்படுத்தப் போகிறோம்

அதாவது டெல்டா t என்பது kb m க்கு சமம் டெல்டா t ஏற்கனவே கொடுக்கப்பட்டுள்ளது என்று பார்ப்போம் தூய கரைப்பானின் கொதிநிலை இது கரைசலின் கொதிநிலையாகும், எனவே டெல்டா t என்பது வெறுமனே வேறுபாடு டெல்டா t

வித்தியாசத்திற்கு சமமான வித்தியாசம் எட்டு கெல்வின் ஆகும், இது kb kb க்கு சமமாக இருக்கும்
மேலும் 2.

53 பெருக்கத்தால் மோலாலிட்டி கொடுக்கப்பட்டுள்ளது இப்போது மோலாரிட்டியைக் கணக்கிடுவதற்கு மோலாரிட்டியின் வரையறை கரைப்பானின் எடையால் வகுக்கப்பட்ட கரைப்பானின் மச்சம் கிலோவில் கரைப்பான் மோல்களைக் கணக்கிடுவது சரி கரைப்பானின் எடை

1.

80 கிராம் என்பதை மூலக்கூறு எடையால் வகுக்கிறோம்.

ht கரைப்பான் கரைப்பானின் எடையால் வகுக்கப்படும்

இது 90 கிராம் ஆனால் கிலோவில் 1000ஐப் பிரிப்பதைப் பயன்படுத்த வேண்டும்.

இப்போது இந்த தகவலைச் செருகினால்

எல்லாத் தகவல்களும் எங்களிடம் உள்ளன,

எனவே சமன்பாடு புள்ளி எட்டாக இருக்கும்.

எட்டு கெல்வின் இரண்டு புள்ளி ஐந்திற்கு சமம்.

எனவே நாம் 57.

2

மூலக்கூறு எடையைப் பெறப் போகிறோம், எனவே ஒரு மோலுக்கு 57.

57.

5 மோல் கிராம் பெறப் போகிறோம், இதன்மூலம்

இந்த அறியப்படாத கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடையைக் கணக்கிடலாம்.

சரி இந்த விஷயத்தின் கீழ் நாம் விவாதிக்கப் போகும் அடுத்த

தலைப்பு மனச்சோர்வு.

உறைபனிப் புள்ளியின் உயரம் அல்லது கொதிநிலை

புள்ளி புள்ளி

விளக்கத்தால் நான் சதி செய்துள்ள அதே வரைபடத்தின் மூலம் இதைப் புரிந்துகொள்ள

முடியும், எனவே இது கட்ட வரைபடம்

சில வெப்பநிலையில் திரவ மற்றும் நீராவி இடையே கிராம் , நாம்

திட மற்றும் யூகிக்க கட்ட வரைபடம் ஒரு கட்ட வரைபடம் ஒரு கட்ட வரைபடம் வேண்டும்

மற்றும் நிச்சயமாக நாம்

இந்த கட்டத்தில் திட மற்றும் திரவ இடையே ஒரு கட்ட வரைபடம் வேண்டும் அல்லது இந்த

திசையில் வெப்பநிலையை நான் தொடர்ந்து குறைத்துக்கொண்டால், திரவம் உறைந்து

போகிறது,

அதனால் வெப்பநிலை அதிகரித்து வருகிறது, எனவே

திசை வெப்பநிலை குறைகிறது நான் முன்பே திட்டமிட்டபடி தீர்வு

மற்றும் வளைவு ஏதோ இப்படி இருக்கும்

அதனால் ஆரம்பத்தில் கொதித்தது

இது ஒரு ஏடிஎம் வரிசையாக இருந்தது, இதனால் கொதித்தது இது கொதிநிலையில் மாற்றம்

மற்றும் அதே வழியில் உறைபனியில் மாற்றம் ஏற்பட போகிறது பாயிண்ட் எனவே இது

சாதாரண

உறைநிலைப் புள்ளியாக இருந்தது, இது தீர்வின் உறைபனி உம் புள்ளியாகும், மீண்டும் இந்த

சரியான ஆ இந்த வரியானது சொத்தை சார்ந்தது அல்ல

இது செறிவு மற்றும் இந்த வரியின் மீது மட்டுமே சார்ந்துள்ளது, மேலும் இது எவ்வளவு மாற்றம்

நிகழப் போகிறது

என்பது இந்த கோட்டின்

வளைவைப் பொறுத்து இருக்கும் தீர்வு சரி எங்கே kf நிலையானது, இது உறைபனிப்

புள்ளி மனச்சோர்வு மாறிலி என்று அழைக்கப்படுகிறது சரி இது மீண்டும் அதே வகையான

சூத்திரம்,
இது மிகவும் முக்கியமானது துருவப் பகுதியில் உள்ள நீர்வாழ் உயிரினங்களுக்கு இது மிகவும் முக்கியமானது, அங்கு வெப்பநிலை நாம் உறைபனியை விட பல டிகிரிக்கு கீழே செல்லலாம் இன்னும் கடல் நீரில் தண்ணீரில் உப்பு அதிக அளவில் இருப்பதால் தண்ணீர் உறையப் போவதில்லை, அதுவே வாழ்க்கையில் பணம் போன்ற நீர்வாழ் உயிரினங்கள் நாம் செய்யக்கூடிய அதே மாதிரியான சூத்திரத்தில் சரியாக வாழ முடியும் என்பதற்கு இதுவே காரணம்.

நிச்சயமாக k_f மற்றும் k_b என்பது இந்த வளைவின் பண்புடன் தொடர்புடையது k வளைவு இந்த வளைவைப் பொறுத்தது, இந்த வளைவின் உறைபனி வளைவின் என்டல்பியைப் பொறுத்தது, ஆவியாதல் மற்றும் k_b மற்றும் k_f சூத்திரத்தைக் கொண்டுள்ளது, இதை k_b என எழுதலாம் கொதிநிலைப் புள்ளியால் சதுரத்தை ஆயிரத்தால் பெருக்கி ஆவியாதல் என்டல்பி மற்றும் அதே வழியில் நான் k_f ஐ மோலார் கரைப்பான் நிறையில் எழுதலாம் இந்த கருத்து சரி உதாரணம் பின்வருமாறு 40 கிராம் எத்திலீன் கிளைகோல் 600 கிராம் தண்ணீரில் கலக்கப்படுகிறது உறைபனி நிலை தாழ்வு நிலையை கணக்கிடுங்கள் கரைசலின் உறைபனி புள்ளியாக இருங்கள் எனவே நாம் 45 கிராம் எத்திலீன் கிளைகோலை 45 கிராம் எத்திலீன் கிளைகோலை கரைக்கிறோம், அதாவது c_{2h_6} o_2 600 கிராம் தண்ணீரில் 600 கிராம் தண்ணீரில் டெல்டா t_f மற்றும் t_f உறைநிலையில் மாற்றம் மற்றும் இலவசத்திற்கு என்ன போகிறது என்று கேட்கிறார் இந்தச் சிக்கலைச் செய்ய இந்த தீர்வின் z_{ing} புள்ளி சரி நமக்கும் k_f தேவை, தண்ணீருக்கான k_f தேவை டெல்டாவில் டெல்டா உள்ளது மன்னிக்கவும் k_f தண்ணீருக்கு ஒரு மோலுக்கு 1. 86 கெல்வின் கிலோ சரி, இப்போது என்னிடம் தேவையான அனைத்து தகவல்களும் உள்ளன, எனவே டெல்டா q இதைத்தான் நாம் கணக்கிட வேண்டும் டெல்டா t_f , இது மோலார் மோல் செறிவினால் பெருக்கப்படும் இந்த மாறிலிக்கு சமம். நமக்கு தேவை மோலார் செறிவை மீண்டும் கணக்கிட வரையறையின்படி மோல் செறிவு என்பது கரைப்பானின் மோல் ஆகும், எனவே கரைப்பானின் மோல்கள் 45 கிராம் மூலக்கூறு எடையால் வகுக்கப்படும், எனவே மூலக்கூறு எடை 24 கூட்டல் 6 கூட்டல் 32 36 62 ஆல் வகுக்கப்படுகிறது.

கரைப்பான் எடையின் மூலம் கிலோவில் அது 0. 6 ஆகும், எனவே இந்த எண்ணை 45 ஐ வகுக்க 62 ஆல் 0. 6 ஆல் வகுத்தால் நான் சரியடைகிறேன் அல்லது நான் இதை 1. 2 ஆகப் பெறப் போகிறேன் இது இந்த e இல் செருகப்பட்டுள்ளது $quation$ இது 1. 86 மற்றும் 1. 2 மற்றும் நான் 2. 2 கெல்வின் என இறுதிப் பதிலைப் பெறப் போகிறேன், எனவே இந்த தீர்வின் உறைபனி ஆ புள்ளி என்னவாக இருக்கும் என்பது எங்களுக்குத் தெரியும் நீர் பூஜ்ஜிய டிகிரி சென்டிகிரேடில் உறைகிறது அல்லது இந்த தீர்வு மைனஸ் இரண்டு புள்ளியில் உறையும். இரண்டு டிகிரி சென்டிகிரேட் சரி இன்னொரு பயிற்சியை செய்வோம் சரி 50 கிராம் பென்சீனில் கரைக்கப்பட்ட ஒரு கிராம் எலக்ட்ரோலைட் அல்லாத கரைப்பானைப்

படிக்கிறேன்.

நான்கு மற்றும் கரைப்பானின் நிறை ஒரு புள்ளி பூஜ்ஜியம் கிராம் எனவே நாம் ஒரு கிராம் எலக்ட்ரோலைட் அல்லாத கரையக்கூடியது 50 கிராம் பென்சீனில் கரைக்கிறோம் எனவே கரைப்பான் நிறை 50 கிராம் உறைபனி தாவர மனச்சோர்வு பென்சீனுக்கு நிலையான 5.

12 கெல்வின் கிலோ ஒரு மோலுக்கு tf கொடுக்கப்பட்டுள்ளது , இது மோலுக்கு 5.

12 கெல்வின் கிலோ

ஆகும் மற்றும் மோலாலிட்டி என்றால் என்ன மோலாலிட்டி தேவை, அது ஒரு கிராம் கரைப்பானின் கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடையால் வகுக்கப்படுகிறது சரி, இது கரைப்பான் எடையால் வகுக்கப்படும் கரைப்பானின் மோல் ஆகும், எனவே இது கிலோவில் கரைப்பான் எடையால் வகுக்கப்படுகிறது, எனவே இது புள்ளி பூஜ்ஜியம் ஐந்தாக இருக்கும்.

இந்த

தொடர்பை இங்கேயே பயன்படுத்தலாம் மற்றும் மூலக்கூறு எடையைக் கணக்கிடலாம், எனவே மூலக்கூறு எடையை 5.

12 ஆல் வகுத்து 0.

05 ஆல் வகுத்து g புள்ளியை 0.

4 ஆல் வகுத்தால் பதில் 256 ஆக இருக்கும்.

எனவே

தெரியாத கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடை 256 சரி உரைச் சிக்கலில் இருந்து இன்னும் சில உதாரணங்களைச்

செய்வோம் சரி

, 298 கெல்வின் தூய நீரின் நீராவி அழுத்தம் 23.

8 மில்லிமீட்டர் விளிம்பு 50 கிராம் யூரியாவை 850

கிராம் தண்ணீரில் கரைத்து, தூய தண்ணீரின் நீராவி அழுத்தத்தைக் கணக்கிடுக என்ற கேள்வியைப் படிக்கிறேன்.

மற்றும் அதன் தொடர்புடைய குறைப்பு சரி, எனவே

290 கெல்வின் தூய நீரின் நீராவி அழுத்தம் கொடுக்கப்படுகிறது, எனவே p_{10} என்பது 23.

8 மில்லிமீட்டர் விளிம்பில் ஐம்பது கிராம் யூரியா கரைக்கப்படுகிறது, எனவே

கரைப்பானது யூரியா எனவே யூரியாவின் எடை 50 கிராம் எங்களுக்கு மூலக்கூறு எடை தேவைப்படும்,

எனவே நான் யூரியாவின்

யூரியாவின் மூலக்கூறு சூத்திரத்தை எழுதப் போகிறேன், அது ns_2co மற்றும் s_2 எனவே 50 கிராம் கரையக்கூடிய இந்த

கரைப்பானை 850 கிராம் தண்ணீரில் முதலில் குறைக்கவும்,

டெல்டா p ஐ ஒரு பூஜ்ஜியமாக குறைக்கவும் கேட்கிறது.

எனவே,

டெல்டா p என்பது $p_{10} \times 2$ ஆக இருக்கும் என்று நாங்கள் விவாதித்த சூத்திரத்தைப் பயன்படுத்தப் போகிறோம், எனவே p_{10} கொடுக்கப்பட்டுள்ளது,

அதனால் 23.

8×2

மோல் பின்னமாக $\times 2$ மோல் பின்னம் $\times 2$ மற்றும் 2 வகுக்கப்படுகிறது n_1 கூட்டல் n_2 ஆல் மற்றும் n_2 ஐப் புறக்கணிக்கலாம்

, அதை ஒரு நிமிடத்தில் பார்க்கலாம்

அதனால் n_2 50 கிராம்

மூலக்கூறு எடையால் வகுக்கப்படும், அது 14 முதல் 16 16 32 48 12 60 அறுபது சரி மற்றும் n ஒன்று உள்ளது எட்டு ஐம்பதை 18 ஆல் வகுத்தால்

இது தோராயமாக 1 இன் வரிசை என்பதையும் இது தோராயமாக 50 வரை உள்ள வரிசை என்பதையும் நீங்கள் பார்க்கலாம்.

எனவே

n_1 ஐப் பொறுத்து நான் n_2 ஐப் புறக்கணித்தால் 50 ஐப் பொறுத்து சில அளவு 1 ஐப் புறக்கணிக்கிறேன்.

எனவே இது தோராயமாக 2 சதவீதப் பிழையாகும், இது ஏற்கத்தக்கது என்றாலும் நான் புறக்கணிக்க வேண்டியதில்லை கணக்கீட்டை எளிமையாக்குவதற்கு

அந்த அளவை நாங்கள் வழக்கமாகப் புறக்கணிப்போம், எனவே x இரண்டு என்பது ஐம்பது மற்றும் இரண்டு ஐம்பது முதல் எண்பத்தி எட்டு வரை அறுபதில் இருந்து எண்பத்தி எட்டு, அந்த அளவை இங்கேயே ஐம்பதில் இருந்து பதினெட்டு 60 முதல் 850 வரை 850 என்று வைத்து, கால்குலேட்டரைப் பயன்படுத்தி, நமக்கு என்ன மூன்று கிடைக்கிறது என்பதைப் பார்ப்போம். எனவே நீராவி அழுத்தத்தைக் குறைப்பது புள்ளி நான்கு இரண்டு, இப்போது இந்த அளவு x2 ஐத் தவிர வேறொன்றுமில்லை, நாங்கள் ஏற்கனவே கணக்கிட்டுள்ளோம் எனவே x2 இங்கே கொடுக்கப்பட்டுள்ளது சரி,

இந்த சிக்கலை நாம் மிக எளிதாகக் கையாளலாம் சரி அடுத்த சிக்கலை முயற்சிப்போம் சரி நான் இது உரைக் கேள்வியில் உள்ள சிக்கலைப் படிக்கவும் uh 2.

10 கொதிநிலை நீர் 750 மில்லிமீட்டர் எச்ஜி 99.

63 டிகிரி சென்டிகிரேட் 500 கிராம் தண்ணீரில் எவ்வளவு குறுக்கு சேர்க்க வேண்டும் அது அது

100 டிகிரி சென்டிகிரேடில் கொதிக்கும்.

கொதிநிலை எனவே

தூய கரைப்பானின் கொதிநிலையானது 99.

63 99.

63 டிகிரி சென்டிகிரேட் என 150 மில்லிமீட்டர் விளிம்பில் கொடுக்கப்பட்டுள்ளது, நிச்சயமாக இந்த கொதிநிலை நீரின் கொதிநிலை எவ்வாறு மாறுகிறது என்று ஒருவர் ஆச்சரியப்படலாம்.

மற்றும் சில மலை வாசலில் அதிக உயரத்தில் செல்லும்போது

, நீர் கொதிக்கும் புள்ளி குறைந்த வெப்பநிலையில் கொதித்தது மற்றும் 1 ஏடிஎம்

வெளிப்புற அழுத்தத்தை ஏதோவொரு காரணத்தால், சாதாரண கொதிக்கும் புள்ளி

ஒரு ஏடிஎம்களில் வரையறுக்கப்படுகிறது மற்றும் ஒரு ஏடிஎம் நீர் கொதிக்கப்படுகிறது உம் 100 டிகிரி சென்டிகிரேடில் ஆனால் 750 மில்லிமீட்டரில்

வெளிப்புற அழுத்தத்தில் தண்ணீர் 99.

63 டிகிரி சென்டிகிரேடில் நன்றாகக் கொதிக்கும், பிறகு எவ்வளவு

சுக்ரோஸ் சேர்க்க வேண்டும் எனவே சுக்ரோஸை 500 கிராம் தண்ணீரில் சேர்க்க வேண்டும்,

எனவே கரைப்பானின் எடை எவ்வளவு

? 500 கிராம் தண்ணீர் கொடுக்கப்பட்டால் அது 100 டிகிரி சென்டிகிரேடில்

கொதிக்கும் எனவே தீர்வுக்கான கொதிநிலை 100 டிகிரி சென்டிகிரேட் பரவாயில்லை, எனவே

டெல்டா t என்பது kb க்கு சமமான மோலாலிட்டியால் பெருக்கப்படும் kb க்கு சமமான

பழக்கமான சூத்திரத்தைப் பயன்படுத்தப் போகிறோம்.

ஒரு சாதாரண கொதிநிலையில் பட்டியலிடப்பட்டுள்ளது, மேலும் kb என்பது வெப்பநிலையின் செயல்பாடாக இருப்பதைப் பார்த்தோம், ஆனால்

நாங்கள் ஆச்சரியப்படப் போவதில்லை, நாங்கள் அதைப் பற்றி ஆச்சரியப்படப் போவதில்லை, ஏனெனில்

இது நிறுத்தப்பட்டது e 100 டிகிரி சென்டிகிரேடுக்கு அருகில் இருப்பதால் இந்த அமைப்பிற்கு

kb ஒரே மாதிரியாக இருக்கும் என்று கருதுகிறோம்

மற்றும் வெப்பநிலை 100 டிகிரி சென்டிகிரேட்

கொதிநிலை

** ** ** ** ** ** ** ** ** ** ** **

கரைப்பான் எனக்கு டெல்டா t தரக்கூடிய 0.

37 டிகிரி சென்டிகிரேட் அல்லது தண்ணீருக்கு kb க்கு சமமான கெல்வின்

அட்டவணை ஒன்றில் பட்டியலிடப்பட்டுள்ளது

அதனால் நான் மோலாலிட்டியில் இருக்கிறேன்

மோலாலிட்டியின் abcdemo வரையறைக்கு வருவோம்.

கரைப்பானின் எடை எனவே கரைப்பானின் எடையை கரைப்பானின் மோல்களாக மாற்ற
நமக்கு சக்ரோஸின் ஆ மூலக்கூறு
எடை தேவைப்படுகிறது சக்ரோஸ் c 12 h 22 o 11 சரி, இதன் எடை
144 கூட்டல் 22 ஆகவும் ஆக்ஸிஜன் 11 16 ஆகவும் இருக்கும் 11 176 எனவே இது 4 to 6 12 1 8 to
10 14 ah மூன்று மூன்று நாற்பது ah இரண்டு எனவே கரைப்பானின் எடை ah w இரண்டு
எனில்
கரைப்பானின் மச்சம் 342 ஆக இருக்கும், மேலும் அந்தத் தகவலை இங்கே கொடுக்கலாம்.

w2 ஐ 342 ஆல் வகுத்தால் அது 0.

5 கிலோவில் கரைப்பான் எடையால் வகுக்கப்படும், அது 0.

5 ஆக இருக்கும் புள்ளி மூன்று ஏழு பெருக்கல் 342 பெருக்கல் 0.

5 ஆல் வகுக்க 0.

52 எனவே

பதில் தோராயமாக 120 ஏழு டிரா சரி சரி இப்போது அத்தியாயத்தின் முடிவில் இருந்து சில
சிக்கலைப் பார்ப்போம்,

எனவே

நாம் விவாதிக்கப் போகும் அடுத்த சிக்கல் 2.

18 ஆகும்

ஒரு மோலிற்கு 40 கிராம் அளவு ஆவியாகாத கரைப்பான் மோலார் வெகுஜனத்தை 114 கிராம்
ஆக்டேனில் கரைத்து

அதன் சிறந்த நீராவி அழுத்தத்தை 80 சதவீதமாகக் குறைக்க வேண்டும் சரி ஆவியாகாத

கரைப்பானின் வெகுஜனத்தைக் கணக்கிடுங்கள்

எனவே எங்களிடம் கேட்கப்படுகிறோம் வால்ட் அல்லாத நிறை ile திடமான அதன் மோலார்

நிறை ஒரு மோலிற்கு 40 கிராம் ஆகும், இது 114 கிராம் ஆக்டேனில் கரைக்கப்பட வேண்டும்,

எனவே கரைப்பான் நிறை 114 கிராம் மற்றும்

கரைப்பான் ஆக்டேன் ஆகும், அது 18 ah இல் c8 ஆகும் .

நீராவி அழுத்தத்தை 80 சதவீதமாகக் குறைக்கவும்

எனவே ஆக்டேனின் அசல் நீராவி அழுத்தம் p 1 0 எனில் கரைசலின் நீராவி அழுத்தம்

அதில் 80 சதவீதமாக இருக்க வேண்டும்.

எனவே இது நமக்குக் கொடுக்கப்பட்ட ஆ தகவல் சரி

, நீராவி அழுத்தம் என்பது ரோல்ஸ் சட்டத்திலிருந்து எங்களுக்குத் தெரியும் தீர்வு என்பது ah

கரைப்பானின் நீராவி அழுத்தத்தால் பெருக்கப்படும் கரைப்பானின் மோல் பகுதிக்கு சமம்,

எனவே ஒப்பிட்டுப் பார்த்தால் x

ஒன்று பூஜ்ஜியப் புள்ளி எட்டுக்குச் சமம் என்பதை

நாம் அறிவோம்.

x2 x1 என்பது x கூறுகளின் மோல் ஆகும், இது கரைப்பான்

ah n ஒன்று மற்றும் n இரண்டு பைனரி கரைசல் மூலம் வகுக்கப்படுகிறது, எனவே கரைப்பான்

மற்றும் கரைப்பான் மொத்த

மோல்களின் மோல்கள் சரி, எனவே நமக்கு n1 மற்றும் n2 தேவை எனவே n2 அதை

அங்கேயே கண்டுபிடிக்கலாம்

ஒரு m2 ஒரு மோலுக்கு 40.

40 கிராம் என்று வகுக்கப்பட்டது ஓ அது ஒன்று

ஒன்று நான்காக வருகிறது, அது வசதியானது, எனவே n ஒன்று இந்த தகவலை இந்த

சமன்பாட்டில் வைக்கவும், அது ஒன்று கூட்டல் ஒன்று கூட்டல் மீ இரண்டை நான்கு ஆல்

வகுத்தால் இப்போது சிறிது செய்யலாம்

இயற்கணிதம் வகுப்பிலிருந்து எண்களைக் கழித்தால் 0.

8 ஐ 1 கழித்தல் 0.

8 க்கு

சமம் ஒன்று கூட்டல் ஒன்று கூட்டல் மீ 2 நான்கு t கழித்தல் ஒன்று

அதனால் பூஜ்ஜியப் புள்ளி எட்டு பூஜ்ஜியப்

புள்ளி இரண்டால் வகுக்கப்படுவதால் நான்கு நான்கு என்பது ஒன்றால் மீ இரண்டுக்கு நான்கு t

எனவே இது இப்போது

மீ டுவைத் தீர்ப்பதற்கான எளிய சமன்பாடு, நாற்பதுக்கு நான்காக வெளிவருகிறது

எனவே பதில் வெறுமனே பத்து கிராம் சரி இந்தப் பகுதிக்கான கடைசி சிக்கலைப் பற்றி

விவாதிப்போம் சரி 2.

19 அடுத்த பிரச்சனை ஒரு தீர்வு

30 கிராம் அல்லாத volat கொண்டிருக்கும் ile solute சரியாக 90 கிராம் தண்ணீரில் 2.

8 கிலோ பாஸ்கல் நீராவி அழுத்தம் உள்ளது 298 கெல்வினில் மேலும் 18 கிராம் தண்ணீர் பின்னர் கரைசலில் சேர்க்கப்பட்டு , புதிய நீராவி அழுத்தம் 298 கெல்வினில் 2.

9 கிலோ பாஸ்கலாக மாறுகிறது

298 டிகிரி கெல்வினில் தண்ணீர் சரி, எனவே அடிப்படையில் நமக்கு இரண்டு தீர்வு உள்ளது

எங்களிடம் இரண்டாவது

தீர்வு உள்ளது, இந்த கரைசலில் 18 கிராம் தண்ணீரைச் சேர்ப்பதன் மூலம் இரண்டாவது

கரைசல் தயார் செய்யப்படுகிறது, எனவே கரைப்பானின் அளவு அப்படியே உள்ளது,

இது இன்னும் 30 கிராம் கரைப்பானாக உள்ளது இப்போது நாம் 18 கிராம்

தண்ணீரைச் சேர்த்துள்ளோம், எனவே தண்ணீரின் அளவு 108 ஆக மாறும்.

கிராம் தண்ணீர் மற்றும் விளைந்த

கரைசலில் 2.

9 கிலோ பாஸ்கல் நீராவி அழுத்தம் உள்ளது சரி, இப்போது கரைப்பானின் மோலார் மாஸ் என்றால் என்ன என்று கேட்கிறது

,

அதனால் கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடை மற்றும் அவர் நீரின் நீராவி அழுத்தத்தைக் கேட்கிறார்.

தூய்மையான கரைப்பான் உறுதியாக இருப்பதால், நமக்குத் தெரியாத இரண்டு சமன்பாடுகள் உள்ளன, மேலும் இந்த இரண்டு தீர்வுகளிலிருந்தும் இரண்டு சமன்பாடுகளைப் பெறலாம்.

எனவே

நமது ரோல்ஸ் லா ரோல்ஸ் சட்டத்திற்குச் செல்வோம் p_1 என்பது x_1 p_1 θ க்கு சமம் மற்றும் x ஒன்று x ஒன்று என்றால் என்ன

கூறு ஒன்றின் மோல்களை மொத்த பைனரி சிஸ்டத்தால் வகுக்க இரண்டு கூறுகள் மட்டுமே

சரி, எங்களுக்கு நிறை மட்டுமே கொடுக்கப்பட்டுள்ளது இந்த தகவலை மோல்களுக்குக்

கொடுக்கப்பட்ட நிறை

பரவாயில்லை எனவே 90 கிராம் தண்ணீர், அதாவது நீரின் மூலக்கூறு எடை 18

எனவே எங்களிடம் 5 மச்சங்கள் உள்ளன, எனவே n_1 என்பது 5 என்றால் n_2 n_2 என்றால் 30

கிராம் கரைப்பானைக் கொடுக்கிறோம்

மற்றும் ah மூலக்கூறு எடை தெரியவில்லை அதைக் கண்டுபிடிக்க வேண்டும், எனவே

மூலக்கூறு எடையின் அடிப்படையில் ஆ மோல்களை வைப்போம்.

கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடையால் 30 கிராம்

வகுக்கப்படும், அது கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடையால் பெருக்கப்படும் சரி, இது x_1

இப்போது நாம்

இதை எடுத்து இங்கே வைக்கலாம், மேலும் p_1 என்பது 5 ஆல் வகுக்கப்படும் 13 மூலக்கூறு

எடை கரைப்பான் p_1 θ ஆல் பெருக்கப்படுகிறது மற்றும் அது இரண்டு புள்ளி எட்டு கிலோ pa

ஸ்கேல் மற்றும் எனவே நாம்

க்ளோப் பாஸ்கலிலும் p ஒன் பூஜ்ஜியத்தைக் கணக்கிடப் போகிறோம் இப்போது அதே சமன்பாட்டை

இரண்டாவது தீர்வுக்கு அமைக்கலாம், அது இரண்டு புள்ளி ஒன்பது கிலோ பாஸ்கல் ah x ஒன்றுக்கு சமம் எனவே

இந்த விஷயத்தில் இப்போது x ஐ கணக்கிடலாம் ஒன்று uh இருக்கும் தண்ணீரின் அளவு ஒரு பூஜ்ஜியம் எட்டு

கிராம் மற்றும் அது வசதியாக ஆறு மோல்கள் எனவே ஆ n ஒன்று ஆறு, எனவே x ஒன்று

ஆறு பிளஸ் ஆறு ஆக போகிறது முப்பதால் வகுக்கப்படும் கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடை

p_1 θ ஆல் பெருக்கப்படுகிறது எனவே நமக்கு இரண்டு சமன்பாடுகள் உள்ளன மற்றும்

அறியப்படாத இரண்டு சமன்பாடுகளை இரண்டால் சமன்பாடு இரண்டால் வகுத்தால்

, தெரியாத ஒன்றை அகற்ற, ஆ இரண்டு புள்ளி எட்டை இரண்டு

புள்ளி ஒன்பதால் வகுக்கிறோம், அது ஆ 5-ஐ 5 ஆல் வகுத்து 30-ஐ வகுக்க மூலக்கூறு எடைக்கு

சமம்.

கரைப்பானை இந்த முழு விஷயத்தால் வகுத்தால்
, அது 6 ஆறு மற்றும் முப்பத்தை மூலக்கூறு பீட்டா இரண்டால் பெருக்கும், எனவே இப்போது
இந்த சமன்பாட்டில் ஒரு மாறி ஒன்று தெரியவில்லை சரி எனவே இதை வழக்கமாக 6 கூட்டல்
30 மிமீ மூலக்கூறு எடையை 5 கூட்டல் வகுத்து அமைக்கலாம் முப்பது பகுதி இரண்டு
மூலக்கூறு எடையால் ஐடியாவால்
இரண்டு புள்ளிகளால் எட்டு சமமாக இரண்டு புள்ளி ஒன்பது எண்ணெய்க்கு சமமாக இருக்கும்.
இது இரண்டு
புள்ளிகளால் பெருக்கமாக உள்ளது .
மீண்டும் ஆ வகுப்பிலிருந்து எண்களைக்
கழித்தால் நாம் முழு விஷயத்தையும் எளிமையாக்கலாம் மேலும் கரைப்பானின் மூலக்கூறு
எடையால் 6 கூட்டல் 30
வகுக்க 5 கூட்டல் 30 கரைப்பானின் மூலக்கூறு எடை 6 கழித்தல்
30 மூலக்கூறு எடையை 5 நிமிடம் 5 ஆல் வகுத்தால் 16.
புள்ளி எட்டு எனவே இது
வெறுமனே ரத்துசெய்யப்பட்டு, இங்கிருந்து ah ஆறு கூட்டல் 30-ஐ மூலக்கூறு எடையால்
வகுக்கிறோம் 7.
3 மைனஸ் 7.
3 கழித்தல் மறுபக்கத்திற்குச் சென்றால் கூட்டல் 6
மற்றொரு பக்கத்திற்குச் சென்றால் 1.
3 ஆகவும், நான் பெறுவது 30ஐ மூலக்கூறு எடையால் வகுக்க 1.
3 ஆகவும்,
எனவே மூலக்கூறு எடை வெறுமனே 30 di ஆக மாறும் 1.
3 ஆல் பிரிக்கப்பட்டது
, எனவே 30 ஐ 1.
3 ஆல் வகுத்தோம், எனவே ரவுண்டிங் பிழையில் ah க்குள் தோராயமாக 23 ஆக உள்ளது,
இப்போது நாம் மூலக்கூறு
எடையைக் கொண்டுள்ளோம், இதைப் பயன்படுத்தி இந்த எல்லாத் தகவலையும் இங்கே
வைக்கலாம், மேலும் நான் கணக்கிட முடியும்
p 1 0 சரி
அதனால் நான் அதை விட்டுவிடுகிறேன் உடற்பயிற்சி