

পরবর্তীতে আমরা colligative সম্পত্তির অধীনে একটি অত্যন্ত গুরুত্বপূর্ণ বিষয় নিয়ে আলোচনা করতে যাচ্ছি যেটি হল প্রসাধনী চাপ অভিস্রবণ এবং অসমোটিক চাপ ঠিক আছে, আসুন আমরা বোঝার চেষ্টা করি যে এই অসমোটিক চাপ কী তা হল

এই বীকারে আমার কাছে বিশুদ্ধ দ্রাবক শুধুমাত্র বিশুদ্ধ

দ্রাবক এবং আরেকটি বীকার আছে আমার কাছে দ্রবণ দ্রবণ আছে এবং এখন এই দুটি

বীকার একটি টিউব দ্বারা সংযুক্ত কিন্তু এর মাঝে কিছু আছে যা

বলে সেমি ভেদ্যমেবল মেমব্রেন আধা ভেদ্য ঝিল্লি কি সেমি ভেদযোগ্য

ঝিল্লি এটি ছোট দ্রাবক অণুকে পার হতে দেবে কিন্তু কোনো দ্রাবককে অনুমতি দেবে না অণুকে অতিক্রম করতে হবে

তাই এখানে আমাদের কাছে বিশুদ্ধ দ্রাবক রয়েছে আমাদের

কাছে একটি সমাধান রয়েছে

তাই এই দিকে আমাদের কাছে কিছু দ্রাবক অণু রয়েছে যা দিয়ে যাবে না

তাই এখানে এটি সর্বদা বিশুদ্ধ দ্রাবক থেকে যাবে শুধুমাত্র দ্রাবক অণুটি

এই আহ সেমি থেকে পাস করতে পারে ভেদযোগ্য ঝিল্লি এবং তারপরে আমরা উত্থান দেখতে পাব সেখানে কিছু

ah দ্রাবক অণু থাকবে যা এই দিক থেকে এই দিকে যাবে পাশ এবং তারপরে এই দিকটি

নিচে চলে যাবে এবং এই থ্রেডটি উপরে উঠবে এবং উচ্চতার এই পরিবর্তনটি সরাসরি চাপের সাথে সম্পর্কিত হতে পারে

এবং এটিকে অসমোটিক চাপ বলা হয় ঠিক আছে এবং এটি আবার আমি এখানে একটি চাপ প্রয়োগ করতে পারি

যাতে এমন উদ্বেগ

উচ্চতা উভয় দিকে একই হয়ে যায় যে চাপ অসমোটিক চাপের সমান হতে হবে

এবং এই অসমোটিক চাপ পরীক্ষামূলকভাবে যাচাই করা হয়েছে এটি

অসমোটিক চাপের সমান ঘনত্বের সমান এটি হল মোলারিটি গ্যাস ধ্রুবক তাপমাত্রা দ্বারা গুণিত

এটি একটি অত্যন্ত গুরুত্বপূর্ণ বিপরীত আশ্রবণ দ্বারা পরিষ্কার তারের জল পেতে এই পরিমাণটি ঠিক ব্যবহার করা হয়

যে যদি আমি অসমোটিক চাপের চেয়ে বেশি চাপ প্রয়োগ করি তাহলে আমি পাঠাতে পারি আমি

দ্রাবক স্থানান্তর করতে পারি যা আধা ভেদযোগ্য ঝিল্লির মধ্য দিয়ে অন্য দিকে যেতে চলেছে এবং এই

দিকে থাকবে শুধুমাত্র বিশুদ্ধ দ্রাবক পানীয় জল ঠিক আছে এবং এটির অনেক প্রযুক্তিগত গুরুত্ব রয়েছে যেমন আমরা দেখেছি যদি আমার

কাছে আরও একটি পয়েন্ট ওয়ান মোল থাকে lution যদি আমার কাছে 0.

1 মোলাল দ্রবণ থাকে তাহলে

স্ফুটনাক্ষের পরিবর্তন ডেল্টা t হতে চলেছে kb m এবং সেই kb হবে প্রায়

0.

5

তাই ডেল্টা t প্রায় 0.

05 ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড হতে চলেছে

ফুটন্ত আহ বিন্দুতে খুব ছোট পরিবর্তন কিন্তু এই সম্পর্কে কি চলুন দেখি ঠিক আছে আমি এই ক্ষেত্রে ধরে নিতে পারি

এটি একটি খুব পাতলা দ্রবণ

তাই 0.

1 মোলাল প্রায় 0.

1 মোলারের সমান ঠিক আছে আসুন আমরা

মোলালিটি মোলারিটির সংজ্ঞা দেখি দ্রাবের ওজন দ্বারা বিভক্ত

দ্রাবকের মোলারিটি কি? মোলারিটি দ্রবণের মোলগুলিকে

দ্রবণের আয়তন দ্বারা বিভক্ত করে,

তাই যদি আমরা ধরে নিই একটি লিটার দ্রবণে একটি পাতলা দ্রবণে এটির

এক কেজির বেশি বা কম থাকে যা জলের জন্য মোটামুটি ভাল একটি অনুমান সেই ক্ষেত্রে মোলালিটি এবং

মোলারিটি এখন একই হতে চলেছে

তাই ঘরের তাপমাত্রায়

0.

1 মোলার আনুমানিক হতে চলেছে 0.

1 মোলার আনুমানিক 0.

1 মোলার হতে চলেছে

তাই 0.

1 মোলাল দ্রবণ ডেল্টার

জন্য ফুটন্ত তাপমাত্রার পরিবর্তন 0.

052 কিন্তু অসমোটিক ক্ষেত্রে চাপের

হিসাব করি

তাই 0.

1 মোলার দ্রবণের জন্য এটি 0.

1 দ্বারা গুণিত হবে

কম অনুমান করুন তাপমাত্রা প্রায় 0 ডিগ্রী সেন্টিগ্রেড

তাই এই rt হল

22.

4 লিটার atm

তাই আমি চাপে 2.

2 atm পরিবর্তন পেতে যাচ্ছি যা বিশাল এটি সহজেই পরিমাপযোগ্য যা

বায়ুমণ্ডলের দ্বারা প্রযোজিত চাপের দ্বিগুণের চেয়ে বেশি আপনি দেখছেন যে এটি একটি বিন্দু শূন্য পাঁচ চার পয়েন্ট এক মোল এবং এটি 2.

2 atm

তাই এই পরিমাণ এই অসমোটিক চাপটি

অত্যন্ত গুরুত্বপূর্ণ হয়ে ওঠে যখন আমরা ঘনত্ব বা আণবিক ওজন গণনা করার চেষ্টা করি

একটি জৈবিক ব্যবস্থায় যেখানে অণুগুলি বিশাল খুব বড় তাদের একটি খুব বড় ওজন থাকে কিন্তু

ঘনত্ব বেশ ছোট কারণ মোলগুলি এক মোল হতে পারে হাজার হাজার গ্রাম ওজনের হতে পারে

তাই যখন ঘনত্ব খুব খুব ছোট তখনও কম ঘনত্ব একটি মিলিমোলের মতো

এবং একটি ছোট হলে আমরা ডেল্টা টি নগণ্য হতে চলেছে তবে আমরা এখনও

ওসমোটিক চাপে প্রশংসনীয় পরিবর্তন পেতে পারি এবং সেই উল ঘনত্ব গণনা করতে খুব উপযোগী হবে

বা যদি আমরা ঘনত্ব জানতে পারি তাহলে এই জৈবিক প্রোটিনগুলির আণবিক ওজন এবং এই জাতীয়

জিনিস ঠিক আছে আসুন একটি উদাহরণ করি উহ একটি প্রোটিনের জলীয় দ্রবণের 200 সেন্টিমিটার ঘনক্ষেত্রে

1.

2 6 গ্রাম প্রোটিন থাকে 300 কেলভিনে এই জাতীয় দ্রবণের অসমোটিক চাপ

2.

57 থেকে 10 পাওয়ার 3 বার পাওয়া যায় প্রোটিনের মোলার ভর গণনা করুন

আমাকে আরও একবার পড়তে দিন 200 সেন্টিমিটার ঘনক একটি জলীয় দ্রবণের আয়তন হল

200 সেন্টিমিটার ঘন যা 0.

2 লিটার 1.

26 গ্রাম ভর দ্রবণ ধারণ করে 1.

26 গ্রাম প্রোটিন এই

ধরনের দ্রবণের অসমোটিক চাপ 300 কেলভিনে 2.

57 থেকে 10 পাওয়ার বিয়োগ 3 বার

পাওয়া যায় গ হল একটি ঘনত্ব ঠিক আছে এখানে ঘনত্ব

হল একটি মোলার ঘনত্ব

তাই এটিকে দ্রবণের মোল হিসাবে সংজ্ঞায়িত করা হয়েছে দ্রবণের আয়তন দ্বারা বিভক্ত

তাই আমি ধরে নিতে যাচ্ছি যে কনসে থেকে n tration

অত্যন্ত কম হতে চলেছে

তাই

দ্রবণের আয়তন দ্রবণের আয়তনের সমান

তাই আমরা এই পরিমাণ পেতে যাচ্ছি

0.

2 আণবিক ওজন n_2 হল দ্রবণের ওজন 1.

26 গ্রাম দ্বারা বিভক্ত

দ্রবের আণবিক ওজন অজানা পরিমাণ

তাই আমরা এই সমস্ত তথ্য প্লাগ ইন করি

এবং আমরা পাই 1.

26 w 2 এর মধ্যে 0.

2 একটি সঠিক ইউনিটে r এর সমান

তাই আমার

এটি একটি বার ইউনিটে প্রয়োজন এবং এটি তাপমাত্রায় প্রতি কেলভিন প্রতি মোল 0.

083 083 লিটার বার হবে

এটি 300 কেলভিন

তাই শুধুমাত্র w2 অজানা

তাই আমাকে এটি পুনরায় লিখতে দিন

তাই w 2 হবে 1.

26 থেকে 0.

083 তে 300 ভাগ করা 0.

2 দ্বারা

2.

57 তে 10 পাওয়ার বিয়োগ 3

তাই যদি আমি এই সমস্ত তথ্য প্লাগ ইন করি তাহলে

আমি w পেতে যাচ্ছি দুই হিসাবে ষাট এক হাজার শূন্য দুই দুই গ্রাম প্রতি মোল ঠিক আছে

তাই এটি একটি বিশাল প্রোটিন অণু

এখন আমি এটি দর্শকদের জন্য একটি ব্যায়াম হিসেবে রেখে দেবো যে একই

সমাধানের জন্য যদি আমি হিমাঙ্কের পরিবর্তনটি গণনা করতে বলি এবং স্ফুটনাঙ্ক

সত্যিই অবহেলিত হতে চলেছে gible এবং সক্ষম হবে না আমরা সম্ভবত পরীক্ষামূলকভাবে এটি পরিমাপ করব
ঠিক আছে 300 কেলভিন 30 গ্রাম গ্লুকোজ এক লিটারে

উপস্থিত দ্রবণটির অসম্যাটিক চাপ 14.

98 বার হলে দ্রবণের অসম্যাটিক চাপ

1.

52 হয়।

বার একই তাপমাত্রায় এটির ঘনত্ব কত হবে এটি 300 কেলভিন এ

তাই তাপমাত্রা দেওয়া হয় অ্যাজম্যাটিক চাপের জন্য 300 কেলভিন 36

গ্রাম গ্লুকোজ

তাই দ্রবণের কঠিন ওজন 36 গ্রাম 1 লিটারে উপস্থিত থাকে তাই

আয়তন 1 লিটার হয় 4.

98 বারের স্বয়ংক্রিয় চাপ যদি দ্রবণের অসম্যাটিক

চাপ 1.

52 বার হয় তাহলে এর ঘনত্ব কত ঠিক আছে তাই

এই সমীকরণে pi সমান crt এর ফলে চার পয়েন্ট নয় বার সমান c হল 36 গ্রাম বিভাজ্য

গ্লুকোজের আণবিক ওজন দ্বারা c 6 c6h12o6

তাই 72 প্লাস 12 প্লাস 96

তাই 6 10 a 180 in

1 লিটার rt এখন জিজ্ঞাসা করছে যদি 1.

52 বার অসম্যাটিক চাপ হয় তাহলে

ঘনত্ব কি ঠিক মনে হচ্ছে এই তথ্যের কোন মান নেই

তাই c হল সহজভাবে দেওয়া 1.

52 দ্বারা 0.

083 দ্বারা 300 কেলভিনে ভাগ করলে উত্তর আসবে

বিন্দু শূন্য আট তিন ভাগ করে তিনশো পয়েন্ট শূন্য ছয় পয়েন্ট শূন্য ছয় এক মোলার ঠিক আছে

এখন আলোচনা করা যাক আহ অস্বাভাবিক মোলার ভর ঠিক আছে

তাই আমরা ব্যবহার করে দেখেছি colligative

বৈশিষ্ট্যগুলি আমরা ah molar ভর গণনা করতে পারি উদাহরণ স্বরূপ ah molar mass এই সমীকরণটি ব্যবহার

করে ফুটন্ত ডেন্টা টি ব্যবহার করে

আমরা দ্রবের মোলার ভর গণনা করেছি কিন্তু আমরা

অ-আয়নিক দ্রব সম্পর্কে কথা বলেছি আয়নিক দ্রব সম্পর্কে কি হবে যদি ah দ্রবণটি দ্রবণে চলে যায়

এবং এটি ডাইমারাইজ হতে পারে বা এটি বিচ্ছিন্ন হতে পারে উদাহরণ স্বরূপ যদি আমি nsc1 নিই এটিকে একটি পানিতে রাখলে

না প্লাস রিকোয়েস্ট প্লাস মাইনাস x থেকে বিচ্ছিন্ন হয়ে যায় যদি আমি পানিতে ইনভার্ট দিয়ে শুরু করার জন্য পয়েন্ট মোলাল দ্রবণ গ্রহণ করি

তাহলে এটি একটি খুব শক্তিশালী ইলেক্ট্রোলাইট মোটামুটি

কম অনুমান করা যাচ্ছে যে এটি সম্পূর্ণভাবে বিচ্ছিন্ন হয়ে যাচ্ছে এবং আমরা 0.

1 মোলাল এবং একটি প্লাস

এবং 0.

1 মোলাল ক্ল বিয়োগ পেতে যাচ্ছি এবং কিছুই অবশিষ্ট থাকবে না

তাই এটা অনুমান মোটামুটি ভাল একটি ঠিক আছে এবং আমরা

জানি যে colligative সম্পত্তি আপনি কোন দ্রবণ ব্যবহার করছেন তার উপর নির্ভর করে না এটি নির্ভর করে

শুধুমাত্র প্রতিটির ঘনত্বের উপর এবং প্রতিটি ah solute যোগ করা হয়েছে

তাই গুণগত বৈশিষ্ট্যগুলি গণনা করতে

এখন আমাদের কাছে শূন্য পয়েন্ট রয়েছে একটি মোলার এবং প্রয়োগ করা হয়েছে জিরো পয়েন্ট ওয়ান মোলার ক্ল বিয়োগ এবং মোট ঘনত্ব যা এই সমীকরণে যেতে চলেছে তা 0.

2 মোলার হবে

যদি উদাহরণস্বরূপ এটি শুধুমাত্র 50 শতাংশকে বিচ্ছিন্ন করে তবে আমরা জানি এটি বিচ্ছিন্ন হবে না এটি

আরও অনেক বেশি দ্রবীভূত হবে কিন্তু আসুন আমরা ধরে নিই যে শুধুমাত্র পঞ্চাশ শতাংশ বিচ্ছিন্ন করতে যাচ্ছে তারপর শূন্য পয়েন্টের মধ্যে এক মোল $naCl$ যা বাকি আছে তা হল শূন্য পয়েন্ট শূন্য পয়েন্ট শূন্য পাঁচ মোলার এনএসসিএল এবং অবশিষ্টগুলি

na প্লাস এবং $c1$ বিয়োগ 0.

05 এবং 0.

05 এ রূপান্তরিত হবে

তাই মোট ঘনত্ব মোলারিটি যা

পেতে চলেছে এই সমীকরণে আপনি এই তিনটি পৃথক রাশি যোগ করতে চলেছেন

তাই সমাধানে

প্রাথমিক উপস্থিত যেকোন যোগ বর্তমান $c1$ বিয়োগ আছে

তাই এই সমীকরণের জন্য এটা কোন ব্যাপার না

কি উপস্থিত আছে আপনি শুধু চাই সমস্ত দ্রবণ উপস্থিতের ঘনত্ব

তাই মোট

ঘনত্ব এখন 0.

1 মোলার নয় বরং 0.

15 মোল হবে যদি আমরা বিচ্ছিন্নতার মাত্রাকে সংজ্ঞায়িত করতে পারি

উদাহরণস্বরূপ যদি বিচ্ছেদের ডিগ্রী আলফা হয় তাহলে 0.

1 থেকে 1 বিয়োগ আলফা

দ্রবণে থাকবে এবং বাকিগুলি এই না প্লাস এবং $c1$ বিয়োগ i তে রূপান্তরিত হবে যা 0.

1 আলফা এবং 0.

1 1 হবে

তাই মোট ঘনত্ব

কেবল এই তিনটি পরিমাণ যোগ করা হবে এবং এটি চলে যাবে এটি এবং ব্যবহার করে যদি আমি জানি

ডেল্টা টি যদি আমি জানি kb এবং যদি আমি জানি কতটা $naCl$ যোগ করে শুরুতে আমি গণনা করতে পারি

বিচ্ছিন্নতার ডিগ্রী যেটি একটি অত্যন্ত গুরুত্বপূর্ণ পরিমাণ শুধু বিয়োজন নয় মাঝে মাঝে আমাদের

একটি ব্যাস হতে পারে আমাদের কাছে কিছু যোগ আছে যেটি আমার ব্যাসে দ্রবণে রাখলে

এটি পলিমারাইজেশন পলিমারাইজ করতে পারে

তাই যদি আমি n এর ঘনত্ব দিয়ে শুরু করি

এবং পলিমারাইজেশনের ডিগ্রী আলফা হয় তাহলে যা অবশিষ্ট থাকে তা হল n ওয়ান মাইনাস আলফা

a এবং আমরা কতটা 2 পেতে যাচ্ছি,

তাই n মোলের মধ্যে n আলফা

মোলগুলি 2 তে রূপান্তরিত হয়েছে এবং 2-এর 2 মোল দ্বারা n আলফাকে জন্ম দিয়েছে।

তাই

মোট ঘনত্ব গণনা করার সময় মোলের পরিমাণ যা গণনায় যেতে যাচ্ছি এই প্লাস

এটা

তাই এই ক্ষেত্রে ঘনত্ব কমে গেছে উদাহরণ স্বরূপ এখন যদি আমার কাছে একটি

সাধারণ ah যৌগ থাকে তাহলে ধরা যাক a am bn ঘনত্ব হল c ডিগ্রী

ডিসোসিয়েশন হল এক বিয়োগ আলফা দুঃখিত ডিগ্রী অফ ডিসোসিয়েশন আলফা তাহলে এই

যৌগ যা দ্রবণে থাকবে তা হল এত বেশি এবং আমরা একটি আয়ন পাব যে

সেই আয়নের ঘনত্ব হবে c $a\alpha$ m এবং

b আয়নের ঘনত্ব হবে c $a\alpha$ ah n

তাই মোট ঘনত্ব

হতে চলেছে এই প্লাস এই প্লাস এই ঠিক আছে আসুন এই ধারণাটি বোঝার জন্য কিছু ব্যায়াম করি

তাই এই উদাহরণ 2.

12 আমি পড়ি 2 গ্রাম বেনজোইক অ্যাসিড

25 গ্রাম বেনজিনে দ্রবীভূত হয়

তাই একটি বিষণ্ণতা এবং হিমাঙ্ক পয়েন্ট 1.

62 এর সমান কেলভিন মোলার ডিপ্রেশন

বেনজিনের ধ্রুবক হল 4.

9 কেলভিন কেজি প্রতি মোলে অ্যাসিডের শতাংশ অ্যাসোসিয়েশন কত যদি এটি দ্রবণে ডাইমার গঠন করে ঠিক আছে

তাই আমাদের দেওয়া হল 2 গ্রাম বেনজোয়িক অ্যাসিড যাতে দ্রবণ হয় তাই দ্রবণের ওজন 2 গ্রাম বেনজোয়িক অ্যাসিড হয় C_6H_5COOH 25 গ্রাম বেনজিনে দ্রবীভূত হয় যাতে দ্রাবক হয়

তাই এটি 25 গ্রাম বেনজিন দ্রবীভূত করে

তাই হিমাঙ্কের বিষণ্ণতা

1.

62 কেলভিনের সমান

তাই ডেল্টা টি হল 1.

62 কেলপি মোলার ডিপ্রেশন ধ্রুবক বেনজিনের জন্য ধ্রুবক হল k_f কেলভিন প্রতি k_f

অ্যাসিডের শতকরা বিচ্ছেদ কত

অ্যাসোসিয়েশন ঠিক আছে

তাই শতাংশ জিজ্ঞাসা করছে ঠিক আছে

তাই আমরা আমাদের পরিচিত সমীকরণ দিয়ে শুরু করব

যাতে ডেল্টা টি সমান এটি হিমায়িত বিন্দুর সমান

তাই বিষণ্ণতা

তাই এটি $k_f m k_f$ এখানে দেওয়া

আছে এবং আমাদের সকল প্রজাতির মোলালিটি প্রয়োজন যে প্রজাতিটি উপস্থিত রয়েছে

সেগুলি হল C_6H_5COH এবং এর ডাইমার বেনজোয়িক অ্যাসিড এবং এর ডাইমার

তাই আমরা 2 গ্রাম দিয়ে শুরু করেছি মোলালিটি গণনা করতে

আমাদের এই 2 গ্রামটিকে বেনজোয়িক অ্যাসিডের মোলে রূপান্তর করতে হবে

তাই আমাদের প্রয়োজন আণবিক

ওজন

তাই আণবিক ওজন হতে চলেছে একটি কার্বন যাতে 84 690

যোগ 32

তাই বাইশ

তাই আমরা বেনজিন অ্যাসিডের আহ মোল

দুটি বিভাজক এক বাইশ হিসাবে পাব এবং তারপরে আমরা একটি

কিছু তির্যককরণ করতে যাচ্ছি

তাই বর্তমান তির্যককরণ ধরা যাক মাত্রার ডিগ্রী

হল আলফা

তাই আমরা 1 বিয়োগ আলফা পেতে যাচ্ছি এবং আমরা এই ব্যাসটি 2

বাই 122 আলফা পেতে যাচ্ছি যেটি অনেক বেনজোয়িক অ্যাসিডের ব্যাস হয়ে গেছে এবং ব্যাসের কারণে এর ঘনত্ব

তার অর্ধেক হতে চলেছে

তাই মোট ঘনত্ব

এটি হতে চলেছে এবং এটি ঠিক আছে আমি দুঃখিত, আমাদের এখনও

উদ্বেগের হিসাব করতে হবে সমাধানে উপস্থিত বেনজোয়িক অ্যাসিড এর মোলের সংখ্যা এটি এবং এর

মোল দ্রবণে উপস্থিত ব্যাস এটি হতে চলেছে

তাই আমাদেরকে দ্রাবকের ওজন দেওয়া হয়েছে

তাই molality উভয় ah প্রজাতির মোট মোলালিটি উভয় দ্রবণ ঠিক

যোগ করা হবে

তাই আমরা 2 ভাগ করব 1 22 দিয়ে এক যোগ এক বিয়োগ আলফা প্লাস আলফা

দুই দ্বারা

তাই এই মোলগুলিকে পঁচিশ গ্রাম দ্বারা ভাগ করা হয় এবং আমাদের

কেজিতে রূপান্তর করতে হবে

তাই শুধু শূন্য পয়েন্ট শূন্য পয়েন্ট ছয় ছয় এক বিয়োগ আলফাকে দুই দ্বারা গুণ করুন

যাতে এটি হতে চলেছে মোলারিটি

তাই এখন আমাদের কাছে সমস্ত তথ্য আছে যা আমাদের শুধুমাত্র

আলফা গণনা করতে হবে এবং 100 দিয়ে গুণ করলে যেটি আমাদের ah শতাংশ অ্যাসোসিয়েশন দেবে তাই

ডেল্টা t_f 1.

62 কেলভিন সমান 4.

9 থেকে 0.

661 বিয়োগ আলফা 2 দ্বারা।

তাই আমরা 1 বিয়োগ আলফা পেতে যাচ্ছি 2 দ্বারা 1.

62 ভাগ 4.

9 ভাগ 0.

66 0.

500 সুতরাং আলফা দুই দ্বারা বিন্দু পাঁচ শূন্য শূন্য

তাই আলফা

এক হতে চলেছে

তাই এটি একটি প্রায় শতভাগ উহ অ্যাসোসিয়েশন

তাই বাস্তবে

কিছুই থাকবে না এই সবকিছুর কিছুই থাকবে না ইচ্ছাশক্তি আমি বেনজিনে ব্যাঞ্জাইক এসিড রাখলে ডায়মন্ডে রূপান্তর করা যাক ঠিক আছে আরেকটি সমস্যা করা যাক পরের ব্যায়াম ঠিক আছে আমি এটা পড়ি

0.

6 মিটার অ্যাসিটিক অ্যাসিডের ঘনত্ব 1.

06 গ্রাম প্রতি মিটার এক

লিটার পানিতে দ্রবীভূত হয় হিমাক্স বিন্দুতে বিষণ্ণতা দেখা যায় আনুমানিক শক্তি

0.

0205 ডিগ্রী সেন্টিগ্রেড ভোল্টা ফ্যাক্টর এবং ডিসোসিয়েশন ধ্রুবক গণনা করুন s ঠিক আছে আমি প্রথমে একটি শীর্ষ ফ্যাক্টর কি তা সংজ্ঞায়িত করি

তাই একটি শীর্ষ ফ্যাক্টর হল সমাধানে উপস্থিত প্রজাতির ঘনত্ব,

আমি সেই পরীক্ষামূলক ঘনত্ব এবং তাত্ত্বিক দ্বারা বিভাজন বলি

ঘনত্ব তাত্ত্বিক ঘনত্ব হল সেই ঘনত্ব যা আহ আমি গণনা করছি

যে কোনো প্রতিক্রিয়া ঘটনার আগে যে ঘনত্ব হল সমাধানে যে

কোনো বিয়োজন বা পলিমারাইজেশন ঘটবে

তাই সেই ঘনত্ব

তাত্ত্বিক ঘনত্ব ঠিক আছে এবং এই

ঘনত্বটি একটি মোলারিটি হতে পারে আহ এবং মোলারিটি যেটিই হোক না কেন

তাই যদি আমি গণনা করার চেষ্টা করছি

e বলুন স্বয়ংক্রিয় চাপ পাই হল crt এর সমান

তাই যদি আমি একটি তাত্ত্বিক হিসাবে c প্রতিস্থাপন করি তাহলে

pi হল গণনাকৃত একটিতে যাওয়া এবং i যদি পরীক্ষামূলক হিসাবে c কে প্রতিস্থাপন করি

সমাধানে উপস্থিত প্রকৃত ঘনত্ব তাহলে এটি পরীক্ষামূলক হবে

তাই এটি পরিষ্কার এটি দেখতে যে

এটি মূলত পাই উল্লম্ব দ্বারা পরীক্ষামূলক হতে চলেছে বা আমি যদি গণনা করি তাহলে

হিমাক্স বিন্দুর অবনমন বা স্ফুটনাঙ্ক ah বলি তাহলে ডেল্টা টি আবার kb দ্বারা m এটি একটি

মোলারিটি এবং আবার আমরা পেতে যাচ্ছি

তাই যদি আমি তাত্ত্বিক ঘনত্ব প্রতিস্থাপন করুন

তাহলে আমি যে ঘনত্বটি ব্যবহার করছি

বা পরীক্ষামূলক হবে বা তাপমাত্রার পরীক্ষামূলক পরিবর্তনের উদ্বেগ ah হবে সমাধানে

উপস্থিত ah উপাদানটির মোলারিটি ব্যবহার করে অহ হবে

তাই আমরা আবারও

kb kb দ্বারা ডেল্টা টি এর সমান ঘনত্ব প্রতিস্থাপন করতে পারে উভয় উপায়ে বাতিল হবে এবং আবার

আমি ডেল্টা টি পরীক্ষামূলক এবং ডেল্টা টি গণনা করা বা তাত্ত্বিক পাব

তাই আপনি দেখতে পাচ্ছেন যে একটি টাউ ফ্যাক্টর

হল কেবল পরীক্ষামূলক গুণগত বৈশিষ্ট্য পরীক্ষামূলক গুণগত

বৈশিষ্ট্যগুলিকে গণনা করা গণনা করা গণনাকৃত সমষ্টিগত বৈশিষ্ট্য দ্বারা ভাগ করা হয়

যাতে এক শীর্ষ ফ্যাক্টরটিকে সংজ্ঞায়িত করা হয়

তাই উদাহরণস্বরূপ যদি nac1 সম্পূর্ণভাবে বিচ্ছিন্ন হতে চলেছে

তাহলে একটি nac1 আমাকে দুটি দেবে আহ প্রজাতি একটি na প্লাস এবং আরেকটি c

1 বিয়োগ

তাই আমার পরীক্ষামূলক ঘনত্ব তাত্ত্বিক ঘনত্বের দ্বিগুণ হবে তাই

nsc1-এর ক্ষেত্রে একটি শীর্ষ ফ্যাক্টর হবে দুই যদি সম্পূর্ণভাবে বিচ্ছিন্ন হতে যাচ্ছে

তাই সমস্যাটি যা আমরা চেষ্টা করতে যাচ্ছি একটি শীর্ষ ফ্যাক্টর গণনা করতে বলছে ঠিক আছে তাই

এই সমস্যায় আমাদেরকে 0.

6 মিটার অ্যাসিটিক অ্যাসিড লিটার অ্যাসিটিক অ্যাসিড দেওয়া হয়েছে যার ঘনত্ব এটি এক লিটার জলে দ্রবীভূত হয় তাই দ্রাবকের আয়তন এক লিটার হয় বিষণনতা এবং হিমাঙ্ক বিন্দু ডেল্টা টিএফ পরিলক্ষিত হয় শূন্য বিন্দু শূন্য হতে হলে দুই শূন্য পাঁচ ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড গণনা করুন গুণনীয়কের চাহিদা

তাই আমাদেরকে i এবং বিয়োজন কনস্ট গণনা করতে হবে
av ok এর জন্য পিঁপড়া

তাই kb-এর বিয়োজন ধ্রুবককে নিম্নরূপ সংজ্ঞায়িত করা হয়েছে
তাই প্রথমে আমাকে

অ্যাসিটিক অ্যাসিডের প্রতিক্রিয়া লিখতে দিন যা cs_3cooh জলে গেলে
এটি বিচ্ছিন্ন হয় এবং আমাকে অ্যাসিটেট আয়ন দেয় এবং অবশ্যই
এটি একটি অ্যাসিড এইচ প্লাস দিতে ঠিক আছে এবং

তাই kb কে সংজ্ঞায়িত করা হয়েছে

অ্যাসিডিক আয়নের ঘনত্বের h প্লাস ঘনত্বকে cs থ্রি কোহ এর ঘনত্ব দিয়ে ভাগ করে এবং এখানে যে
ঘনত্বের একক ব্যবহার করা হয়েছে তা মোলারিটি ঠিক আছে এবং আমাদের আপনাকে এই সমীকরণটিও ব্যবহার
করতে হবে যেটি সংজ্ঞায়িত করা হয়েছে যেমন kf কে m দ্বারা গুণ করা হয়

তাই এটি মোলারিটি

তাই কিন্তু এই সমস্যাটিতে আমরা বিবেচনা করতে যাচ্ছি

মোলারিটি এবং মোলারিটি একই রকম হয় কেন আমরা বিবেচনা করতে যাচ্ছি যে
এক লিটার পানি এক কেজি পানির সমান এবং যদি আমি 0.

6 যোগ করি মিলি অ্যাসিটিক অ্যাসিড এটি

দ্রবণের আয়তন পরিবর্তন করতে যাচ্ছে না

তাই আমরা ধরে নিচ্ছি 1 লিটার জল

1 কেজি দ্রাবকের সমান এবং এটি 1 লিটার আহ দ্রাবের সমান

তাই যদি আমি

ঘনত্ব গণনা করতে যাচ্ছি t টুপিটি দ্রবণের মোল হবে

তাই এটি কঠিনের ওজন

যা আমরা ঘনত্ব দ্বারা গুণিত দ্রবের আয়তন দ্বারা গণনা করতে পারি তাই
দ্রবের ওজন 0.

6 থেকে 1.

06 ভাগ করে ah এটি দ্রবের ওজন এবং আমরা যদি
আণবিক ওজন দ্বারা ভাগ করি দ্রবণ যা 12 বা 24 যোগ 4.

38 যোগ 32 12 15 20 60 60 হবে

তাই দ্রবের ওজন বিভক্ত আণবিক ওজন যা দ্রাবকের ওজন

দ্বারা বিভক্ত দ্রাবকের মোল যেহেতু আমরা ধরে নিচ্ছি

1 লিটার জল 1 কেজি জলের সমান

তাই আমরা করতে পারি 1 কেজি দিয়ে ভাগ করুন তাই

এটি আমাকে মোলারিটি দেবে এবং যদি আমি মোলারিটি গণনা করতে চাই তাহলে আমি আবার

ধরে নিয়েছি যে 1 কেজি জল বা 1 লিটার দ্রাবক যদি আমি এতে দ্রবণ যোগ করি তাহলে

এর আয়তন পরিবর্তন হবে না

তাই একটি বহন i এর পরিবর্তে এক লিটার ব্যবহার করুন এবং আমি আবার

একই উত্তর পাব এটা সহজভাবে 0.

6 এ 1.

06 কে 60 দিয়ে ভাগ করলে আমি হয়

মোলারিটি বা মোলার d এটি একই সংখ্যা

তাই আমি 1.

06

এ 10 পাওয়ার বিয়োগ 2 মোলার বা মোলার পেতে যাচ্ছি এটা কোন ব্যাপার না

তাই আমরা

ঘনত্ব গণনা করেছে i f ডিগ্রী বিয়োজন আলফা তাহলে যদি

প্রারম্ভিক ঘনত্ব c ছিল যা ঠিক এখানে রয়েছে এবং বিয়োগের ডিগ্রী আলফা হয় তাহলে c

1 বিয়োগ আলফা দ্বারা গুণ করলে যে পরিমাণ অ্যাসিটিক অ্যাসিড দ্রবণে থাকবে এবং অবশিষ্ট অংশ

বিচ্ছিন্নকরণে রূপান্তরিত হবে এবং দিতে চলেছে me c alpha of acetate ion এবং c alpha h

plus n তারপর যদি আমি সেই সমস্ত তথ্য নিয়ে এখানে রাখি তাহলে

আমি c আলফা বর্গকে c 1 বিয়োগ দিয়ে ভাগ করলে ঠিক আছে এবং যেখানে c দেওয়া আছে ঠিক এখানে ঠিক আছে
তাই আমরা kb গণনা করার জন্য আমাদেরকে
i গণনা করতে হবে
তাই এখন মোট ঘনত্ব যা আমি গণনা করার সময় ব্যবহার করতে যাচ্ছি
কোলিগেটিভ প্রোপার্টি যা কঠিনের সমস্ত স্বতন্ত্র
ah উপাদানের ঘনত্ব হতে চলেছে
তাই এই তিনটিই দ্রবণে দ্রবণ তাই
মোট ঘনত্ব হবে এই প্লাস এই প্লাস এই এবং সেটা হবে c 1
প্লাস আলফা ঠিক আছে
তাই আমার কাছে এখন সব তথ্য আছে আমাকে শুধু আলফা গণনা করতে হবে যেহেতু আমি জানি
c যদি আমি জানি ই আলফা তাহলে আমি kb গণনা করতে পারি এবং অবশ্যই আমি একটি শীর্ষ ফ্যাক্টরের উপরও i
গণনা করতে পারি
এবং সেটি হবে পরীক্ষামূলক ঘনত্ব যা এই
ঘনত্ব যা বিচ্ছিন্নকরণের পরে থাকে এবং বিয়োজনের আগে
ঘনত্ব c হয়
তাই এটি কেবল একটি প্লাস আলফা
তাই আমাকে শুধু আলফা গণনা করতে হবে এবং আমার
কাজে সমস্ত আহ উত্তর থাকবে আমার প্রয়োজন ঠিক আছে
তাই আমি শুধু এই সমীকরণের সমস্ত তথ্য প্লাগ ইন করতে যাচ্ছি
তাই এর জন্য আমার অবশ্যই kf প্রয়োজন এবং টেবিলে kf দেওয়া আছে এবং যদি আমি
ওখান থেকে এটি নিন এটি 1.
86 ah কেলভিন কেজি প্রতি মোল 1.
86 এবং মোলালিটি আপনি ইতিমধ্যেই সংজ্ঞায়িত করেছেন c যেটি হল এক পয়েন্ট শূন্য ছয় থেকে দশ
শক্তি বিয়োগ দুই গুণিত এক প্লাস আলফা এবং এখন আমি একটি প্লাস আলফা গণনা করতে পারি যা পয়েন্ট হতে চলেছে
শূন্য দুই শূন্য পাঁচ
ভাগ এক পয়েন্ট আট ছয় দিয়ে ভাগ করে পয়েন্ট শূন্য এক শূন্য ছয় এবং উত্তর হল এক পয়েন্ট শূন্য তিন নয় সাত বা এক
পয়েন্ট শূন্য চার এক পয়েন্ট শূন্য তিন নয় সাত
তাই আলফা হবে
পয়েন্ট শূন্য তিন নয় সাত n
তাই একটি শীর্ষ ফ্যাক্টর আমরা ইতিমধ্যেই গণনা করেছি
যেটি হল এক পয়েন্ট শূন্য তিন নয় সাত এখন kb সম্পর্কে কী
তাই যদি আমি এই সমস্ত তথ্য 1.
0 কে 10 বিয়োগ 2 আলফা বর্গক্ষেত্রে রাখি যা 0.
0397 বর্গকে 1 বিয়োগ আলফা দ্বারা ভাগ করে
তাই 1 বিয়োগ 0.
0397 দেখা যাক আমরা কি উত্তর পেয়েছি
তাই ঠিক আছে যে উত্তরটি
আমরা পেতে যাচ্ছি 1.
74 এর মধ্যে 10 পাওয়ার বিয়োগ 5
তাই ভুলের রাউন্ডের মধ্যে
এটি হল আমার মনে হয় উত্তরটি ঠিক আছে টেক্সট থেকে আরও একটি সমস্যা নিয়ে আলোচনা করা যাক
এটি হল 3.
32 ইবুক ক্যালকুলেট পানির হিমাঙ্ক বিন্দুতে ডিপ্রেশন যখন
250 গ্রাম পানিতে 10 গ্রাম ch3 ch2 chc1 coh যোগ করা হয়,
তাই সে ডিপ্রেশন
এবং হিমাঙ্কের হিসাব করতে বলছে
তাই সে ডেল্টা t f আহ ডিজেন্স করছে যখন 10 গ্রাম
তাই দ্রবণের ওজন এবং
টেম্পারাম এবং দ্রবণ ch3 ch2 ch c1 cooh 250 গ্রাম জলে এর 10 গ্রাম যোগ করা হয়
তাই দ্রাবকের ওজন 250 গ্রাম এবং আমাদের দেওয়া হয় ka সমান বিয়োজন ধ্রুবকের সমান
এই অ্যাসিডের জন্য 1.
4 থেকে 10 শক্তি বিয়োগ 3 এবং জলের জন্য kf হয় 1.
86 কেলভিন প্রতি মোল কেজিতে ঠিক আছে
তাই আমাদের বিষণ্ণতা এবং হিমাঙ্কের

বিন্দু গণনা করতে হবে স্বাভাবিক সূত্রটি হবে $kb \cdot m$ এবং যেখানে সমস্ত উপাদানের মোলারিটি উপস্থিত ঠিক আছে শুধু সরলতার জন্য, আমাকে এটি লিখতে দিন যাতে এই পুরো যৌগটি কেবল h হয় যা বিয়োজন করতে যাচ্ছে এবং সমাধানে আমাকে h প্লাস প্লাস একটি বিয়োগ দেবে এবং আবার যদি ঘনত্বের তাত্ত্বিক ঘনত্ব $ha \cdot c$ এর c হয় তাহলে বিচ্ছিন্নকরণের পরে যদি বিচ্ছিন্নতার মাত্রা আলফা হয় তাহলে বিয়োজনের পরে h এর ঘনত্ব c গুণিত হবে 1 বিয়োগ আলফা দিয়ে h প্লাসের ঘনত্ব c আলফা হয়ে যাবে এবং একটি বিয়োগের ঘনত্ব c আলফা হয়ে যাবে তাই এখন আমি ka লিখতে পারি যা h এর ঘনত্ব হিসাবে সংজ্ঞায়িত করা হয় একটি বিয়োগের ঘনত্বকে গুণ করে ah এর ঘনত্ব দ্বারা ভাগ করে আমরা লিখতে পারি এটি c এবং আলফার পরিপ্রেক্ষিতে তাই h প্লাস c আলফার ঘনত্ব একটি বিয়োগ c আলফা বিবেচনা করুন এবং h এর ঘনত্ব হল c এক বিয়োগ আলফা , তাই এটি স্থাপন করা এবং একটি c সরানো আমরা c আলফা বর্গকে 1 বিয়োগ আলফা দিয়ে ভাগ করলে ঠিক আছে এখন আসুন আমরা গণনা করার চেষ্টা করি যেটি হল দ্রবণে দ্রবণের ঘনত্ব বিভাজনের আগে তাই c হল যদি আমরা মোলারিটিতে লিখতে চাই তাহলে সেটি হবে এর মোলস দ্রবণকে কেজিতে দ্রাবকের ah ওজন দ্বারা ভাগ করলেও আমরা মল্যালিটি এবং মোলারিটিকে একই হিসাবে বিবেচনা করতে চলেছি কারণ আমরা অনুমান করতে যাচ্ছি ah এর দ্রাবকের ওজন 0. 250 গ্রাম এবং দ্রবণের আয়তন 0. 250 লিটার তাই সেক্ষেত্রে মোল্যালিটি বা মোলারিটির পরিপ্রেক্ষিতে ঘনত্ব একই হতে চলেছে ঘনত্ব গণনা করতে আমাদের এই যৌগের একটি আণবিক ওজন প্রয়োজন এবং তাই এই যৌগের আণবিক ওজন হবে 15 যোগ 14 যোগ 13 যোগ 35. 5 এটি 12 যোগ 113 যোগ 30 থেকে 45 তাই এটি হবে 35 যোগ 45 80 80 যোগ 1529 যোগ 13 42 এবং 0. 5 তাই এটি 122. 5 তাই এই যৌগের আণবিক ওজন 122. 5 তাই দ্রবণের মোল এবং 2 এর সহজভাবে $i \cdot 21$ আছে। তথ্য n এখন গণনা করতে হবে c তাই এই ট্যানকে 122. 5 দিয়ে ভাগ করলে দ্রাবকের ওজন 0. 250 কেজি তাই কেজি এবং যদি আমি এই 0. 3265 পয়েন্ট তিন দুই ছয়টি মূল্যায়ন করি এবং এখন আমার ক্যাল থেকে আলফা দরকার তাই আমি এই তথ্যটি দিতে যাচ্ছি এটি এই সমীকরণে তাই আমি বিন্দু পাব তিন দুই ছয় আলফা বর্গকে এক বিয়োগ দিয়ে ভাগ করলে এটি হল দ্বিঘাত সমীকরণ সমাধান করার জন্য তবে আসুন দেখা যাক আমরা প্রথমে অনুমান কম করতে পারি কিনা সেই ক্ষেত্রে আলফা একটির সাপেক্ষে নগণ্য। ah 1. 4 এ 10 বিয়োগ 3 কে 0. 326 দ্বারা ভাগ করা হয় এবং এর বর্গমূল তাই উত্তরটি আলফা পয়েন্ট শূন্য ছয় পাঁচ পাঁচের সমান তাই আমরা আলফার ক্ষেত্রে বিন্দু শূন্য ছয় পাঁচ পাঁচটি উপেক্ষা করেছি

তাই আপনি যদি সমাধানটি পরিমার্জন করতে চান তাহলে
আমরা শুধু ডিনোমিনেটর রিক্যালকুলেটরে এই আলফাকে প্রতিস্থাপন করতে যাচ্ছি কিন্তু
আপনি যদি এই দ্বিঘাত সমীকরণটি সমাধান করতে না চান বা যদি কিছু
ক্ষেত্রে এমনকি উচ্চ ক্রম সমীকরণের ক্ষেত্রেও আমি এটি করতে পারি , তাহলে এটি একটি খুব সুন্দর পদ্ধতি এখানে
আলফা গণনা করুন এবং আপনি যা কিছু আলফা পান শুধু প্রতিস্থাপন এবং দুয়েকটি পুনরাবৃত্তি চালিয়ে যান
সম্ভবত এটি বছবার একত্রিত হবে এবং ভিন্নও হবে কিন্তু আমি বেশিরভাগ সময় এটিকে একত্রিত হতে দেখেছি তাই
শুধু এটিকে প্রতিস্থাপন করছি
তাই আমি কা পেতে যাচ্ছি 0.
326 আলফা বর্গকে
1 বিয়োগ আলফা দ্বারা ভাগ করলে 0.
9345 হবে এবং এখন এই সমীকরণটি ব্যবহার করে যেখানে
k এখানে দেওয়া আছে আমি 63 পাব
তাই আলফা হল বিন্দু মাত্র শূন্য ছয়
তিন তিন
তাই এটি বেশ কাছাকাছি
তাই এখন আমরা আলফা গণনা করেছি
আমাদের ডেল্টা টি গণনা করতে হবে যেখানে m হল সমস্ত প্রজাতির মোট ঘনত্ব হতে চলেছে যে
সমস্ত প্রজাতির মধ্যে রয়েছে হাফ প্লাস একটি বিয়োগ
তাই যদি আমি ঘনত্ব যোগ করি
তাহলে m হবে কেবলমাত্র c গুণিত 1 প্লাস আলফা
তাই যদি আমি
এখানে সমস্ত তথ্য রাখি kb দেওয়া হয় আমি দুঃখিত এই হল k f k f দেওয়া হল 1.
86 গুন করা হল c যা i
আমরা ইতিমধ্যেই কোথাও গণনা করেছি যেটি 0.
326 কে এক যোগ আলফা আলফা দ্বারা গুন করলে পয়েন্ট
শূন্য ছয় হয় ne plus alpha one point zero six three three এবং এখন আমরা গণনা করতে পারি
delta tf হবে 1.
86 গুণিত 0.
326 গুন করলে 1.
0633 হবে এবং উত্তর হবে 0.
645
তাই হিমাক্সের পরিবর্তন হবে
0.
645 ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড বা এক ডিগ্রি কেলভিন চাইলে এক টপ ফ্যাক্টর হিসেব করি তারপর আমরা এটাও
জানি যে এটা একটা প্লাস আলফা
তাই একটা টপ ফ্যাক্টর হল ওয়ান প্লাস আলফা যেটা আমরা
শেষ ক্লাসে আলোচনা করেছি এবং সেটা হল এক পয়েন্ট শূন্য ছয় তিন তিনটা
ঠিক আছে একটা সমাধান করার চেষ্টা করি শেষ সমস্যা এই অধিবেশনে ঠিক আছে পরের সমস্যাটি 500 গ্রাম জলে 19
পয়েন্ট পাঁচ গ্রাম ch টু fc coh দ্রবীভূত হয় 500 গ্রাম জলে বিষণ্ণতা এবং জল দেওয়া
হিমাক্স বিন্দু 1.
0 ডিগ্রী সেন্টিগ্রেড হল ফ্লুরোএসেটিক অ্যাসিডের ফ্যাক্টর
এবং বিচ্ছিন্নতার ধ্রুবক গণনা করুন ঠিক আছে এটি একটি খুব আহ এই সমস্যার সাথে বেশ মিল
রয়েছে যা আমরা আগে আলোচনা করেছি ঠিক আছে
তাই এই অ্যাসিডের
19.
5 গ্রাম
তাই দ্রবণের ওজন 19.
5 গ্রাম এবং দ্রবণটি ch2 fcooh disso 500 গ্রাম জলে lve
তাই দ্রাবকের ওজন হল 500 গ্রাম অবনমন এবং হিমাক্স বিন্দু হল জল
দেখা যায় 1.
0 ডিগ্রী সেন্টিগ্রেড
তাই ডেল্টা টিএফ যা পরিলক্ষিত হয় এক পয়েন্ট শূন্য
ডিগ্রী সেন্টিগ্রেড গণনা করুন একটি শীর্ষ ফ্যাক্টর i এবং বিয়োজন ধ্রুবক আবার ঠিক আছে যদি আমি এই পুরো
সমীকরণটি

লিখি ha এর বিয়োগ আমাকে h প্লাস প্লাস একটি বিয়োগ দেয় যেখানে আমি ধরে নিচ্ছি এটি হল একটি তাহলে যদি প্রাথমিক ঘনত্ব হয় c অবিচ্ছিন্ন ঘনত্ব এবং বিয়োগের পরে ডিগ্রী ঘনত্ব এক বিয়োগ আলফা হতে চলেছে তাহলে h প্লাসের ঘনত্ব হবে ঘনত্বের জন্য c1 হবে এখানে

তাই প্রতিটি

প্রজাতির মোট ঘনত্ব হবে c one প্লাস আলফা

তাই একটি শীর্ষ ফ্যাক্টর যেমন আমরা ইতিমধ্যে

আলোচনা করেছি c 1 প্লাস আলফা হবে c 1 এবং ka দ্বারা ভাগ করা ঘ 1 বিয়োগ আলফা এর ঘনত্ব দ্বারা ha এর ঘনত্বকে গুণিত করে একটি বিয়োগ ভাগ

করা হবে kay এবং আমরা c গণনা করতে পারি

তাই c হচ্ছে

মোলারিটি বা মোলারিটি আবার আমরা এই পাতলা জলীয় দ্রবণে মোলারিটি এবং মোলারিটি

আমরা এটিকে একই বলে ধরে নিচ্ছি

তাই আমাদের ভর দেওয়া হয়েছে এবং আমরা এটিকে মোলে রূপান্তর করতে চাই

তাই মোলে রূপান্তর করতে আমাদের আবার একটি আণবিক ওজন দরকার এই যৌগটির আণবিক ওজন

14 যোগ 9 যোগ 12 13 যোগ 30 45 হতে চলেছে

তাই 4 9 18 1 2 3 7 8।

তাই আণবিক

ওজন 78

তাই ঘনত্ব হল দ্রাবের মোল এটি হবে 19.

5 গ্রাম

বিভক্ত উহ আণবিক ওজন যা 78 দ্রবণের যেকোনো একটি ভলিউম দ্বারা বিভক্ত যা

আমরা দ্রাবের আয়তন বা ah দ্রাবকের ওজনের সমান বিবেচনা

করছি যাতে মোলারিটি গণনা করা হয়

তাই আমরা 0.

5

তাই এটি হল 19.

5 কে 78 দ্বারা বিভক্ত করে পয়েন্ট পাঁচ পয়েন্ট ফাইভ

কিছু কিছু

তাই এটি ওহ এটি একটি থেকে দুই হয়ে বেরিয়ে আসে

তাই সহজভাবে শূন্য পয়েন্ট পাঁচ মোলার বা

মোলার ঠিক আছে

তাই আমাদের কাছে c আছে এবং আমরা ইতিমধ্যে tf দিয়েছি

তাই ডেল্টা tf হল kf m যেখানে m হল ঘনত্বের মোট

ঘনত্ব সমস্ত s পিসি যেগুলো c 1 প্লাস আলফা গুণ করে তাই

এটি kf হতে যাচ্ছে c 1 প্লাস আলফা kf শেষ সমস্যাটি নিজেই দেওয়া হয়েছে তাই

আমরা এটি ব্যবহার করতে পারি পয়েন্ট আট ছয় এক পয়েন্ট আট ছয় গুণ করে বিন্দু

পাঁচ ah দ্বারা গুণিত এক যোগ 1 ঠিক আছে

তাই আমরা গণনা করতে পারি 1 প্লাস আলফা

সমান 1.

0 কে 1.

86 দ্বারা 0.

5 দিয়ে ভাগ করলে 2 কে 1.

86 দিয়ে ভাগ করলে ঠিক আছে এই অনুশীলনে এই প্রশ্নগুলির মধ্যে সমস্যা হল কতগুলি উল্লেখযোগ্য পরিসংখ্যান বহন করতে হবে

তাই ঠিক আছে আমি একটি প্লাস আলফা সো আলফা হিসাবে মাত্র 1.

075 ah বহন করি এটা হয়ে যায়

যদি আমি শুধু দুটি তাৎপর্য বহন করি তবে আমি কোনো উত্তর পাব না

তাই আলফা পয়েন্ট শূন্য সাত পাঁচ

তাই আমরা

ইতিমধ্যেই একটি শীর্ষ ফ্যাক্টর হল 1.

075 এবং ka এখন এটা সোজা c

আমরা ইতিমধ্যেই গণনা করেছি বিন্দু পাঁচকে বিন্দু শূন্য সাত পাঁচ বর্গকে

এক বিয়োগ আলফা দিয়ে ভাগ করলে যেটি হবে পয়েন্ট নয় দুই পাঁচ এবং এখন আমরা
এই তুচ্ছভাবে শূন্য সাত পাঁচ বর্গ হিসাব করতে পারি
তাই তিন পয়েন্ট 0 থেকে 10 বিয়োগ 3 যাতে আমরা
ডিস পাই এই অ্যাসিডের জন্য ociation ধ্রুবক ঠিক আছে যাতে আমরা এই সেশনটি আপনাকে থামাব

Prutor@iitk