

صبح بخیر سب کو آج میں الیکٹرو کیمسٹری سے شروع کروں گا یہ کیمسٹری کی ایک شاخ ہے جو بجلی اور قابل شناخت کیمیائی تبدیلیوں کے درمیان تعلق کا مطالعہ کرتی ہے جہاں بجلی ہو سکتی ہے یا بجلی آؤٹ پٹ یا اثر ہو سکتی ہے اب رد عمل میں الیکٹروڈز یا الیکٹروڈ کے درمیان الیکٹروک چارج

تو یہ برقی

توانائی اور کیمیائی تبدیلیوں سے نمٹتا ہے اب خود بخود کیمیائی رد عمل سے بجلی کی پیداوار آہ بڑی تعداد میں دہا

توں جیسے کیمیکلز جیسے سوڈیم ہائیڈرو آکسائیڈ پھر کلورین وغیرہ الیکٹرو کیمیکل تکنیکوں سے پیدا ہوتے ہیں بیٹریاں فیل سیلز وغیرہ یہاں بھی الیکٹرو کیمسٹری ایک لازمی جزو ہے۔ حصہ اب آہ رد عمل جو اس الیکٹرو کیمیکل تکنیک کے ساتھ کیا جاتا ہے یہ بنیادی طور پر آپ جانتے ہیں کہ بعض صورتوں

توں میں یہ ماحول دوست ہیں اور آپ جانتے ہیں کہ یہ عام طور پر آلودگی پیدا نہیں کرتے ہیں اب نظام زندگی میں سگنل کی ترسیل بھی اس الیکٹرو الیکٹرو کیمسٹری کے بارے میں پھر پہلی چیز جو آتی ہے وہ یہ کہ $1k$ کیمیکل کے بارے میں جانا جاتا ہے۔ یا اصل میں الیکٹرو کیمیکل اب آہ جب ہم ٹا ہے کہ آپ کنڈکشن جانتے ہیں لہذا کنڈکشن کا مطلب ہے کسی سرکٹ میں برقی چارج کی ترسیل آہ اب بنیادی طور پر یہاں آپ کو معلوم ہے جب

بھی ہم ترسیل کے بارے میں بات کرتے ہیں

نو مختلف قسم کے کنڈکٹرز کو ایک سمجھا جاتا ہے جیسے آپ اس دھاتی کو جانتے ہو۔ کنڈکٹر دوسرا نان کنڈکٹر ہے یا انسولیٹر دوسرا سیمی کنڈکٹر ہے اور چوتھا یہ ہے کہ آپ اس الیکٹرو لائٹ کنڈکٹر کو جانتے ہیں اب الیکٹرو لائٹ کنڈکٹرز کا مطلب ہے کہ جب بھی ہم الیکٹرو لائٹ کنڈکٹرز جیسے مواد میں مزاحمت کی پیمائش کرتے ہیں

تو آپ جانتے ہیں کہ یہ مزاحمت اس کے نتیجے میں پیدا ہوتی ہے۔ کسی چیز کا جو مشاہدہ کیا جاتا ہے اس سے تھوڑا سا مختلف ہے کہ دھاتی کنڈکٹر کہتے ہیں اب دھاتی کنڈکٹرز میں کیا ہو رہا ہے کہ فرض کریں کہ یہ ایک موصل ہے

تو آپ اس سرکٹ میں کچھ ممکنہ فرق کو لاگو کر رہے ہیں تاکہ الیکٹران اس طرف سے اس طرف منتقل ہو جائیں اس طرف سے اس طرف سے اس طرف لے جایا جاتا ہے

تو آہ اس طرح سے باہر اس مواد میں کوئی تبدیلی نہیں ہے جو کنڈکٹر میں ہے اب آہ جب یہ الیکٹرو لائٹ کنڈکٹر کا معاملہ ہے

تو صورت حال تھوڑی مختلف ہے کہ آپ کے پاس حل ٹھیک ہے اور آپ الیکٹروڈ میں ابھر رہے ہیں لہذا ایک پلس دوسرا بے مانس ہے اور جب آپ مزاحمت کی پیمائش کرتے ہیں

تو اس کا مطلب ہے کہ ان دو آہ ان دو الیکٹروڈز کے درمیان کچھ کرنٹ بہ رہا ہے

تو کیا ہو رہا ہے کہ اس صورت میں آپ کو یہ اٹن معلوم ہو گا جو اس محلول کے اندر موجود ہیں یہ ایک سے چارج کی نقل و حمل کے لیے ذمہ دار ہیں۔ اب دوسری جگہ ہے

تو آہ مختلف قسم کے کنڈکٹر جیسے اچھے کنڈکٹر

تو یہ تقریباً مکمل طور پر کنڈکٹر ہیں تقریباً مکمل طور پر کنڈکٹر سیمی کنڈکٹر یہ جزوی طور پر جزوی طور پر کنڈکٹر انسولیٹر ہیں یہ ٹھیک نہیں چل رہے ہیں اب میں نے صرف دھات کے ذریعے اس ترسیل کے بارے میں بات کی ہے الیکٹرو لائٹ حل اب کیا ہے اس دھاتی اور الیکٹرو لائٹ کنڈکٹرز

میں عام فرق کیا ہے لہذا ایم کی صورت میں آہ ایٹاکل کنڈکٹر الیکٹران الیکٹرانز کو ایک بار ایک پوزیشن سے دوسری پوزیشن تک پہنچایا جاتا ہے اور الیکٹرو لائٹ کنڈکٹر اور الیکٹرو لائٹ کنڈکٹر اٹن ذمہ دار اٹن ہوتے ہیں اس کا مطلب ہے جب ہم اٹنوں کے بارے میں بات کرتے ہیں

تو اس کا مطلب یہ ہے کہ وہ مادے جو آہ ہوتے ہیں جب کسی سالوینٹ میں تحلیل ہوتے ہیں

تو وہ پیدا ہوتے ہیں۔ اٹنز اور وہ اٹن جو کچھ لاگو ممکنہ فرق کے خلاف ہیں وہ آپ کو معلوم ہو گا کہ لاگو برقی فیلڈ کی سمت کے لحاظ سے کسی خاص سمت میں حرکت کرتے ہیں ٹھیک ہے لہذا اس معاملے میں دھاتی موصل کی صورت میں

تو مادے کی نقل و حمل کوئی مادے کی نقل و حمل نہیں ہے لیکن اس صورت میں الیکٹرو لائٹ اورینز کو منتقل کیا جاتا ہے یہ اب منتقل کیے جاتے ہیں تیسرا فرق یہ ہو سکتا ہے کہ مزاحمت درجہ حرارت کے تقریباً متناسب ہے اور اس صورت میں عام طور پر درجہ حرارت کے

بڑھنے کے ساتھ مزاحمت کی مزاحمت کم ہو جاتی ہے یہ محض ایک موٹا تخمینہ ہے میں یہ بالکل نہیں بتا رہا ہوں۔ اس کی پیروی کی جاتی ہے لیکن اس معاملے میں الیکٹروڈس میں کیمیائی تبدیلی الیکٹروڈز i_n یہ ایک کھردرا تخمینہ ہے اور اس معاملے میں کوئی کیمیائی تبدیلی نہیں ہوتی لیکن

میں ہوتی ہے ٹھیک ہے

تو یہ چند ہیں میرا مطلب ہے کہ یہ ایک دھاتی کنڈکٹر اور الیکٹرو لائٹ کنڈکٹر کے درمیان فرق ہیں ٹھیک ہے

تو اب ہم ایک اور چیز کی طرف چلتے ہیں جو عام ہے کہ جب بھی ہم پھر اس چالکتا کے بارے میں بات کرتے ہیں یا چالکتا یا مزاحمت کے بارے میں اس کا مطلب ہے کہ جب آہ جب آپ بجلی کی اس ترسیل کے بارے میں بات کرتے ہیں

تو ایک چیز جو بہت اہم ہے ایک پیرامیٹر جو بہت اہم ہے وہ ہے درمیانے درجے کی مزاحمت کی اس کی مزاحمت اب یہ بنیادی طور پر ہے کنڈکٹر متناسب r کی لمبائی کے متناسب ہے اور یہ کنڈکٹر کے کراس سیکشنل ایریا کے الٹا متناسب ہے لہذا کمپاؤنڈ تغیر کے لیے ہم کہہ سکتے ہیں کہ

بنیادی طور پر ہے درمیانے درجے کی مخصوص $a \text{ it is } \rho$ کے برابر ہے بذریعہ ρ یا ہم لکھ سکتے ہیں a بذریعہ 1 ہے مزاحمت یا مزاحمتی صلاحیت ٹھیک ہے لہذا یہ ایک میٹر لمبی مزاحمت ہے جسے آپ کنڈکٹر جانتے ہیں اور اگر کراس سیکشنل ایریا l ہے ایچ یونٹ

ہے تو یہ حل کے کنڈکٹنس کے لحاظ سے اب متعلقہ ریزسٹوٹی کہلائے گا عام طور پر استعمال ہونے والی اصطلاح کنڈکٹنس ہے میرا مطلب ہے میرا مطلب یہ نہیں ہے کہ اس کا اظہار مزاحمت کے لحاظ سے نہیں کیا جاتا ہے بلکہ اس کا اظہار کنڈکٹنس کے لحاظ سے ہوتا ہے لہذا کنڈکٹنس کچھ

نہیں ہے مگر الٹا مزاحمت کی

تو کنڈکٹنس مزاحمت کا الٹا ہے ٹھیک ہے

تو آپ کیا لکھ سکتے ہیں

مطلب یہاں سے ہم اس طرح لکھ سکتے ہیں $a \text{ by } l$ میں ρ تو کنڈکٹنس 1 کے برابر ہے

ہے لہذا مزاحمت کی اکائی conductance یا conductivity تھی اور یہ مخصوص resistivity تو یہ مخصوص مزاحمت یا $a \text{ by } l$ سسٹم میں یہ سیمینٹ ٹھیک ہے لہذا ہم کنڈکٹنس کو مخصوص یا چالکتا کو si گھر ہے اور کنڈکٹنس کی اکائی الٹا یا ایم ایچ او ہے اور

a میں کنڈکٹنس کے برابر ہے بذریعہ 1 لکھ سکتے ہیں۔ کنڈکٹنس conductive میں لکھ سکتے ہیں یا ہم یہاں سے لکھ سکتے ہیں ہم مخصوص جو کہ بنیادی طور پر ایک اصطلاح ہے جس کو ایک نیا نام دیا جاتا ہے سیل مستقل کیوں آہ ہم سیل مستقل کیوں لکھتے ہیں میں اس مخصوص کنڈکٹنس

اور ہم مخصوص کنڈکٹنس کی اکائی کے بارے میں بات کرتے ہیں مخصوص کنڈکٹنس سیل کنڈکٹنس میں کنڈکٹنس کے برابر ہے 1 پر آ رہا ہوں لہذا لمبائی معکوس ٹھیک ہے اس کا مطلب ہے سیمینٹ اگر یہ سیمینٹ میٹر ہے 1 بذریعہ 1 سیل مستقل کنڈکٹنس میں سیمینٹ ہے

تو سیمینٹ میٹر الٹا یا اگر یہ آہ میٹر ہے پھر یہ میٹر الٹا ہے ٹھیک ہے

تو یہ ہے اگر یہ میٹر ہے

سسٹم ہے اس لیے سیمینٹ میٹر کے بجائے میٹر کا استعمال کرنا بہتر ہے ٹھیک si تو سیمینٹ میٹر الٹا ہے اگر اسے میٹر میں ظاہر کیا جائے لیکن یہ

بے لہذا مخصوص کنڈکٹنس کو ایک علامت کا پا دیا گیا ہے۔

تو کا پا سیل کانٹینٹ میں کنڈکٹنس کے برابر ہے اب اُپے اس نکتے پر آتے ہیں کہ اب یہ سیل مستقل کیوں ہے جب بھی ہم کسی نامعلوم مزاحمت کی پیمائش کرتے ہیں ٹھیک ہے جب بھی ہم کسی نامعلوم مزاحمت کی پیمائش کرتے ہیں تو ہم عام طور پر اس مشہور گندم کے پتھر کے پل کے اصول کو استعمال کرتے ہیں اب یہ ویبٹ اسٹون پل کا اصول ہے۔ بنیادی طور پر یہ خاکہ تو ہے آپ کے پاس ایک ایسا آلہ ہے جو زیادہ تر صور r_1 r نما نمائندگی ہے کہو کہ یہ آپ کی نامعلوم مزاحمت لہذا جب انحراف ہوتا ہے جب یہ ہوتا ہے $urce$ توں میں گیلوانومیٹر ہوتا ہے۔ بجلی کا تو کوئی انحطاط نہیں ہوتا ہے یعنی پل م

توازن ہے

تو ان دونوں کا تناسب اس کے برابر ہے اس کے برابر ہے

r_3 by r_4 دو برابر ہے r ایک کے ساتھ r تو

میں لکھ سکتے ہیں لہذا اگر یہ اور یہ ایک متغیر مزاحمت ہے r_2 سے r_4 کو r_3 آپ r_1 تو اس سے

تو آپ اس گیلوانومیٹر کے انحراف کا یہ

توازن حاصل کر سکتے ہیں اس پل کا

کی کچھ مناسب قدر ہے r_2 توازن ہے جب میرا مطلب ہے کہ

تو آپ کر سکتے ہیں بیلنس پوائنٹ پر م

توازن نقطہ ٹھیک ہے

کا پتہ لگا سکتے ہیں ٹھیک ہے r_1 تو اس طرح آپ نامعلوم مزاحمت

تو اب جب یہ حل حل ہے

تو اس کا مطلب ہے کہ آپ کے پاس ایک الیکٹرو لائٹ کنڈکٹر ہے اس کے علاوہ میرا مطلب ہے کہ یہ عام نہیں ہے یہ دھاتی کنڈکٹر یا کسی اور قسم

کا کنڈکٹر پھر آپ کے پاس یہ دو الیکٹروڈ ہیں اور آپ کے پاس ہے آپ کو ان دو الیکٹروڈز کے درمیان مزاحمت کی پیمائش کرنی ہے ٹھیک ہے

تو ان دو الیکٹروڈز کے پار کا مطلب ہے کہ آپ کو ایک الیکٹروڈ یہاں پر دوسرا الیکٹروڈ ہونا چاہئے اور پھر یہ دو تاریں بنیادی ہیں ان دو تاروں کے

ساتھ میرا مطلب ہے کہ آپ کو اس کو جوڑنا ہے اس کو اس طرح دکھایا گیا ہے آپ کے الیکٹرو لائٹ سیل کو اس طرح دکھایا گیا ہے ٹھیک ہے

کہتے ہیں R_1 تو یہ ایک نامعلوم ریزسٹنس ہے

تو آپ اسے یہاں رکھیں ٹھیک ہے

تو آپ کا یہ خاکہ اس طرح لگتا ہے لہذا آپ کو اسے اس سے تبدیل کرنا ہوگا ٹھیک ہے اب اس الیکٹرو لائٹ کنڈکٹر کی اس مزاحمت یا کنڈکٹنس کو

ماپنے میں تھوڑی دشواری ہے یہ اس حقیقت کی وجہ سے ہے کہ جیسا کہ میں نے پہلے آپ کو ایک دھاتی موصل کے درمیان فرق پر بات کرتے

ہوئے بتایا تھا۔ ایک الیکٹرو لائٹ کنڈکٹر جو ہے وہاں الیکٹروڈ میں کچھ کیمیائی تبدیلی ہوتی ہے ٹھیک ہے لہذا چونکہ الیکٹروڈ میں کیمیائی تبدیلی ہوتی

ہے

تو پھر اس مخصوص خلیے کی مزاحمت کی پیمائش کے دوران اس مواد کی یہ خصوصیت حاصل ہوتی ہے۔ متاثر ٹھیک ہے اس لیے آپ کو ایک سیل

اس طرح بنانا ہوگا کہ آپ نے اپنا نامعلوم محلول یہاں رکھا ہوا ہے الیکٹرو لائٹ محلول رکھا ہوا ہے۔ یہاں آپ دو الیکٹروڈ ڈپ کرتے ہیں اور پھر آپ

مزاحمت کی پیمائش کرتے ہیں لیکن مزاحمت کی پیمائش کرتے وقت آپ کو بہت محتاط رہنا ہوگا کہ اس معاملے میں زیادہ تر معاملات میں جب آپ

سوچ اسٹون برج کا استعمال کرتے ہیں

تو اس صورت میں آپ ڈی سی کرنٹ ٹھیک کرتے ہیں۔ نامعلوم مزاحمت کی پیمائش میں کوئی حرج نہیں ہے لیکن جس لمحے آپ اس کے لیے ڈی سی

کرنٹ استعمال کریں گے

تو الیکٹرو لائٹسز یا الیکٹروڈ کے مختلف عمل ہوں گے اس لیے الیکٹروڈ متاثر ہو رہا ہے اور اگر الیکٹروڈ متاثر ہو رہا ہے

کی قدر r_1 تو آپ کو صحیح نہیں ملے گا۔

تو اس معاملے میں ٹھیک ہے

ac تو آپ کو کیا کرنا ہے آپ کو ایک مختلف تکنیک کا استعمال کرنا ہوگا لیکن بڈسن برج کا وہی اصول ہے لیکن یہاں ڈی سی سیلائی کی جگہ آپ کو

کا استعمال کرنا ہوگا

کا مطلب ہے یہ ایک کوسائن پروفائل ہے اس معاملے میں فیلڈ کی شدت میں وقت کے فنکشن کے طور پر اور یہ آپ کا وقت ہے ac تو

تو کیا ہو رہا ہے کہ پہلے پہلے مثبت نصف سائیکل میں اگر یہ الیکٹروڈ مثبت ہے

تو دوسرا الیکٹروڈ منفی ہے یہاں اگلے نصف چکر میں قطبیت کو الٹ دیا جاتا ہے یہ مانس بن جاتا ہے یہ پلس بن جاتا ہے اور اگر یہ ردوبدل ہم آہنگ

ہے جو کہ یہاں وکر کے نیچے کا رقبہ ہے اور یہاں کے منحنی خطوط کے نیچے کا رقبہ یہ دونوں ملتے ہیں

تو پھر کیا ہو رہا ہے آہ پھر میں مثبت نصف سائیکل جو کچھ بھی یہاں پیدا ہوتا ہے اور یہاں بھی ریورس پیدا ہوتا ہے لیکن نقطہ یہ ہے کہ کیا ہو رہا

ہے اگر ایک سادہ الیکٹروڈ استعمال کیا جاتا ہے

تو مختلف مواد کا جمع ہونا ہے خاص طور پر جب آپ پانی کو سالوینٹ کے طور پر استعمال کرتے ہیں پھر الیکٹرو لیسس پانی کی پیداوار جو آکسیجن

اور ہائیڈروجن ہیں یہ ہر ایک الیکٹروڈ پر مساوی مقدار میں پیدا ہوتے ہیں اس لیے الیکٹروڈ متاثر ہوگا الیکٹروڈ اس لحاظ سے متاثر ہوگا کہ یہ ان

گیسوں سے ڈھک جائے گا اس لیے الیکٹروڈ کی خصوصیت بدل جائے گی اس لیے اس صورت میں اگر آپ پلاٹیناڈ پلاٹینم الیکٹروڈ پلاٹیناڈ پلاٹینم

الیکٹروڈ استعمال کرتے ہیں

تو اس کا مطلب یہ ہے کہ یہ ایک ہموار پلاٹینم پلیٹ ہے جس پر یہ باریک ڈیوڈ ڈیڈ پلاٹینم ذرات اس پر جمع ہوتے ہیں اور یہ کام کر رہے ہیں

یہ کام کر سکتا ہے کیونکہ یہ پانی پیدا کرنے کے لیے آکسیجن اور ہائیڈروجن کے دوبارہ ملاپ کے لیے ایک انٹیریک کے طور پر کام کر سکتا ہے

اس لیے الیکٹروڈ الیکٹروڈ ہو گا، آپ کو معلوم ہے کہ ان جمع ہونے والی گیسوں سے آزاد ہو جائے گا، اس لیے الیکٹروڈ خصوصیات کو تبدیل نہیں

کیا جائے گا اور جس کے نتیجے میں آپ ان دو الیکٹروڈز میں حقیقی مزاحمت کی پیمائش کر سکتے ہیں لہذا بنیادی طور پر آپ اس سیل کو یہاں

پر ڈال رہے ہیں اسی وجہ سے سیل مستقل یہاں آ رہا ہے لہذا سیل مستقل کچھ بھی نہیں ہے۔ لیکن یہ ان دو الیکٹروڈز کے درمیان لمبائی کی لمبائی

بذریعہ l یہ وہ علاقہ ہے جس کے بارے میں آپ بات کر رہے ہیں ٹھیک ہے لہذا a ہے اور ایک مطلب یہ ہے آپ کا l کا تناسب ہے یہ آپ کا

سیل مستقل ٹھیک ہے

سیلائی کو مزاحمت کی پیمائش کے لیے استعمال کرتے ہیں میرا مطلب ہے سیل کے کنڈکٹنس یعنی سیل کا AC تو اس طرح اس طرح آپ اس

کنڈکٹنس جس میں آپ کا مطلوبہ مواد موجود ہے اب کیسے کیا آپ اس گندم کے پتھر کے پل کے بیلنس پوائنٹ کی شناخت کیسے کریں گے یہ کچھ

کی فریکوئنسی تقریباً 500 ہے کہنے کے لیے 1000 ہرٹز یا اس سے ملتی جلتی قدریں ہیں اور جب AC مختلف طریقے سے کیا گیا ہے لہذا یہاں

یہ پل م

کو اس طرح ایڈجسٹ کرتے ہیں کہ اگر آپ یہاں بیڈ فون لگاتے r_2 کو تبدیل کرتے ہیں یا آپ اپنے r_2 توازن ہے اس کا مطلب ہے کہ آپ اپنے

تو کم سے کم آواز آئے گی آپ کو معلوم ہوگا کہ وہاں موجود ہے اور اس وجہ سے آپ کے ہونے کی تصدیق ہو جائے گی۔ تصدیق حاصل کریں کہ یہ پل م توازن ہے اور کیا اس کا استعمال اپنی نامعلوم مزاحمت کی قدر r_2 اور r_3 r_4 توازن کے نقطہ پر ان میں سے جو بھی قدریں ہیں میرا مطلب ہے کہ معلوم کرنے کے لیے کریں جس کا مطلب ہے کہ بدلے میں آپ پیمائش کریں آپ کے نامعلوم محلول کا کنڈکٹنس ٹھیک ہے تو آہ

تو اس لیے وہ کون سا اظہار ہے جسے آپ عام طور پر استعمال کرتے ہیں مخصوص کنڈکٹنس سیل مستقل میں کنڈکٹنس کے برابر ہوتا ہے ٹھیک ہے اب ہمیں مختلف کنڈکٹرز مختلف مواد کے بارے میں کچھ خیال ہے جہاں تک ان کی کنڈکٹنس ویلیو کی قدروں کا تعلق ہے تو اگر آپ میٹریل جیسے مواد پر غور کریں اور ان کا کنڈکٹنس سیمینز میٹر کے الٹا ٹھیک ہے تو کہیں کہ مثال کے طور پر تانبے کی دھات اس کی قیمت تقریباً 6 سے 10 کی طاقت 3 چاندی ہے اس کی قدر تقریباً بہت زیادہ ہے۔ اس قدر کے قریب میرا مطلب ہے کہ کاپر ویلیو ٹھیک ہے گلاس اس کی چالکتا بہت کم ہے یہ تقریباً 1 میں 10 سے پاور مائنس 16 خالص پانی ہے یہ تقریباً 4 میں 10 سے پاور مائنس 5 ہے مثال کے طور پر اگر یہ 0.1 ڈاڑھ ایچ سی ایل ہے تو اس کی قدر چار جرمینیم کے قریب ہے یہ دو کے قریب ہے لہذا آپ دیکھیں کہ اگر آپ یہ سوچتے ہیں کہ ان دونوں کے بارے میں سوچیں اور اس دھاتی موصل کے بارے میں سوچیں تو یہ اس کی قدر ہے میرا مطلب ہے کہ یہ چالکتا بہت زیادہ ہے اگر خالص پانی کی صورت میں یہ بہت کم ہے لیکن یہ یہ شیشے یا کسی دوسرے نان کنڈکٹنگ میٹریل سے بہت بہتر ہے اگر آپ کو یہ بات معلوم ہے کہ ایک ڈاڑھ ایچ سی ایل یہ خالص پانی سے 10 سے 5 گنا زیادہ پاور ہے تو ٹھیک ہے

تو ایسا کیوں ہو رہا ہے میرا مطلب ہے کہ واضح جواب یہ ہے یونٹ ایک مولر ایچ سی ایل میں آپ کے پاس ایچ پلس اور سی ایل مائنس کا نشان ہے لہذا یہ ایک پوزیشن سے دوسری پوزیشن تک برقی چارج کی نقل و حمل کے لئے ذمہ دار ہیں خالص پانی کی صورت میں یہ فیملی آئنائزڈ ہے پانی کو ایچ پلس میں فیملی آئنائز کیا جاتا ہے اور کون سا مائنس بہت فہمی ہے آئنائزڈ اس لیے چونکہ آئن پانی میں خالص پانی میں موجود ہیں اس لیے یہ تعداد میں بہت کم ہیں اس لیے چالکتا کافی کم ہے ٹھیک ہے اس لیے اس سے آپ کو مختلف مادوں کی چالکتا کے بارے میں کچھ اندازہ ہوتا ہے اگلا ہم کہا جاتا molar conductivity molar molar conductance molar conductance ایک اور مقدار کی طرف بڑھیں گے۔ ہے ایک محلول کا کنڈکٹنس جس میں ایک ڈاڑھ کا مادہ پانی میں تحلیل ہوتا ہے اور اسے دو الیکٹروڈز سے ناپا جاتا ہے جو ان کے ذریعے الگ ہوتے ہیں یہ دو الیکٹروڈ یونٹ کے فاصلے سے الگ ہوتے ہیں ایک میٹر ٹھیک ہے اور آپ کو جو بھی کنڈکٹنس ویلیو مل رہی ہے اسے مولر کنڈکٹنس کہا جاتا ہے ٹھیک ہے لہذا مولر کنڈکٹنس بنیادی طور پر نوٹیشن لیمبڈا ایم اور لیمبڈا ایم میں دیا جاتا ہے۔ اس کا اظہار کیا کے بطور ارتکاز کے ذریعہ کیا جاتا ہے جہاں لیمبڈا ایم میں یونٹ سیمینز میٹر مربع مول الٹا ہے جہاں کاپا کو سیمینٹ میٹر میں ظاہر کیا جاتا ہے الٹا ارتکاز مول فی میٹر کیوبڈ ہے ٹھیک ہے اب اگر ہم جاننا چاہیں گے کہ یہ ڈاڑھ کی چال کیسے ہوگی مواد کے ارتکاز پر منحصر ہے لیکن اس سے پہلے ہمیں کچھ اندازہ ہو جائے کہ ، ارتکاز اور دیگر عوامل کے ساتھ کس طرح سادہ کنڈکٹنس مختلف ہو گی تو اس سے پہلے ہمیں کچھ اندازہ ہو جائے کہ کنڈکٹنس جیسا کہ میں نے ذکر کیا ہے کہ اس کی وجہ الیکٹروڈ کے پار آئنوں کی نقل و حمل لہذا آئنوں کا مطلب ہے آئنوں کا مطلب ہے کہ چیزوں پر غور کیا جانا ہے بنیادی طور پر آپ کو آئنوں کی تعداد معلوم ہے لہذا اس کا مطلب ہے کہ اگر مواد میں آئنوں کی زیادہ تعداد موجود ہے تو

تو توقع کی جاتی ہے کہ چارج کی مقدار جو الیکٹروڈ کے پار منتقل کیا جائے گا اس لیے آئنوں کی تعداد بہت کم ہے یہ ایک اہم عنصر ہے پھر آئن کا چارج چارج ٹھیک ہے چارج کا مطلب ہے فرض کریں کہ آپ کیا آپ نے ایم پلس کہنا ہے کہ ایم ون پلس کہو ایم ٹو ٹو پلس اور بولو ایم تھری تھری پلس ٹھیک ہے فرض کریں کہ آپ کے پاس ایم ون آئن ہے جس میں یونی مثبت چارج ہے کہو کہ دو آئن ایم ایک آئن ایم ٹو آئن اور ایم تھری آئن دو تھری آئن ٹرائی پازیٹو چارج کے ساتھ یعنی ایک آئن تین یونٹ چارجز پر مشتمل ہے یہ آئن دو یونٹ چارجز پر مشتمل m مثبت چارج کے ساتھ اور ہے اور یہ آئن صرف سنگل چارج پر مشتمل ہے

تو فرض کریں کہ اگر اس آئن کو ان دو الیکٹروڈز کے درمیان یہاں سے یہاں تک منتقل کیا جائے تو پلس منتقل کیا جائے m پلس کہتے ہیں۔ چارج کا صرف ایک یونٹ یہاں سے یہاں تک پہنچایا جائے گا اگر m one تو دو جمع کو یہاں سے یہاں منتقل کیا جائے

تو اگر دیگر عوامل وہی باقی ہیں

تو آپ کہہ رہے ہوں گے کہ آپ ہوں گے آپ بتا سکتے ہیں کہ میں ایک ہی وقت یا ایک ہی دورانیے میں فرض کریں کہ یہ دونوں اس طرف ایک ہی ایک بار اور یہاں بھی ایک بار t وقت میں پہنچ رہے ہیں جیسے تو چارج کی مقدار جو یہاں سے یہاں تک لے کر جائے گی اس کے لئے دوگنا ہو جائے گا۔ اس کے لئے تین گنا ہو تو وہاں کنڈکشن کے عمل میں لوہے کا اگلا چارج بہت کم ہوتا ہے اس لیے کنڈکٹنس کا انحصار بھی آئنوں کے چارج پر ہوگا اور اگلا ایک آئنوں کی رفتار کی رفتار ہے فرض کریں کہ آپ کے پاس دو آئن ہیں ایک آئن دیکھیں اور دوسرا آئن ٹو ہے کہتے ہیں کہ یہ بھی یونی پازیٹو ہے یہ بھی یونی پازیٹو ہے لیکن بات یہ ہے کہ فرض کریں کہ یہ اس سے زیادہ تیزی سے تیر سکتا ہے جو کہ اس کی نقل و حرکت اس سے زیادہ ہے تو اسی وقت کے وقفے میں چارج کی مقدار مؤثر طریقے سے منتقل کرے گی۔ اس سے زیادہ چارجز کیونکہ یہ اس سے زیادہ تیزی سے آگے بڑھ سکتا ہے لہذا یہی وجہ ہے کہ یہ تین اہم پیرامیٹرز اہم عوامل ہیں جن پر غور کرنے کی ضرورت ہے جب کہ آپ جانتے ہیں کہ حل کے کنڈکٹنس پر بحث کرتے وقت ٹھیک ہے لہذا اس وجہ سے جب ایک حل کو پتلا کیا جاتا ہے آپ کیا حل فرض کریں naci1 توقع کرتے ہیں فرض کریں کہ آپ کے پاس ایک ڈاڑھ ہے فرض کریں کہ آپ نے کہا ہے مثال کے طور پر آہ ایک ڈاڑھ کہو کہ آپ نے دس کو مائنس ٹو پاور کہنا گھٹا دیا ڈاڑھ اور پھر آپ اس کے کنڈکٹنس کی پیمائش کرتے ہیں ٹھیک ہے کچھ قدر جس کی آپ اپنے آلے کی مدد سے

توقع کر سکتے ہیں کہ کیا آپ سفید پتھر کے پل کے اصول کو استعمال کرتے ہوئے یہ جانتے ہیں لہذا آپ کچھ قدر کی ہے اب ناپا گیا کنڈکٹنس اب آپ اسے پتلا کرتے ہیں کہ آدھے سے 10 کو پاور x توقع کر سکتے ہیں جو کہ مثال کے طور پر کہہ سکتے ہیں کہ مائنس 2 ڈاڑھ کہتے ہیں ٹھیک ہے شروع میں یہ اتنا تھا اب یہ مائنس ٹو ڈاڑھ میں آدھا 10 ہے پھر کنڈکٹنس کم ہونے کی توقع کی جاتی ہے اس کی وجہ یہ کیوں ہے حقیقت یہ ہے کہ آئنوں کی تعداد ٹھیک ہے آئنوں کی تعداد جو ایک دیے ہوئے حجم میں موجود ہے اب کم ہو گئی ہے ٹھیک ہے آئنوں کی تعداد کم ہو گئی ہے اور چونکہ آئنوں کی تعداد کم ہو گئی ہے اس لیے کنڈکٹنس کم ہونے کی امید ہے لہذا فارمولہ مخصوص کنڈکٹنس برابر پر واپس جائیں سیل کنڈکٹنس میں کنڈکٹنس کے لیے سیل کانسٹینٹ ایک ہی رہتا ہے لہذا آپ جو کچھ کر رہے ہیں آپ محلول کو گھٹا رہے ہیں

دو الیکٹروڈ یونٹ کے درمیان فاصلے i s تو مخصوص کنڈکٹنس کا کیا ہوتا ہے مخصوص کنڈکٹنس کیا ہوتا ہے یہ اس محلول کا کنڈکٹنس ہے جو پر ایک میٹر کا فاصلہ ہے اور یہ بھی کہ الیکٹروڈز میں ایک میٹر مربع کراس سیکشنل ایریا ایک میٹر مربع کراس سیکشنل ایریا ہے لہذا اگر آپ اسے شروع میں پتلا کرتے ہیں

کہنا اس یونٹ کیوب میں اُنٹوں کی بنیادی تعداد موجود تھی اب اگر x مثال کے طور پر کہیں کہ x تو مثال کے طور پر کہیں کہ اُنٹوں کی تعداد آپ اسے آدھا پتلا کرتے ہیں

پرانم بن جاتا ہے ٹھیک ہے x تو یہ 2 سے

کا مطلب ہے کہ آپ کے چارج کیریئر کی تعداد کم ہو کر آدھی رہ جاتی ہے $2x$ تو اُنٹوں کی تعداد کم ہو جاتی ہے پھر اُنٹوں کے ذریعے چارج ہوتا ہے۔ اُنٹوں پر چارج کوئی تبدیلی نہیں ہے اور اُنٹوں کی رفتار یہ بھی سب کچھ ہے آپ جانتے ہیں کہ آپ اس پر غور کر سکتے ہیں کہ یہ بھی کوئی تبدیلی نہیں ہے لہذا چونکہ اُنٹوں کی تعداد کم ہوتی ہے مخصوص کنڈکٹنس کم ہوتی ہے سیل کا مستقل مقرر ہوتا ہے لہذا کنڈکٹنس کی

توقع کی جاتی ہے کہ ہو جائے ٹھیک ہے لہذا اس لیے دوبارہ واپس آؤ دوبارہ داڑھ کی مصنوعات پر واپس آؤ تاکہ ہم نے اس کے بارے میں بات کرنا مختلف عوامل پر منحصر ہے اور ہم جانتے ہیں کہ آپ نے آپ کو ce شروع کر دی اور درمیان میں ہم آپ کو جاننا چاہتے تھے کہ کنڈکٹنس کیسے سمجھایا ہے کہ یہ بڑے ہیں میرا مطلب ہے کہ تین عوامل ہیں ایک اُنٹوں کی تعداد ہے دوسرا اُنٹوں کی رفتار اور اُنٹوں پر چارج ہے لہذا داڑھ کی مول فی میٹر مکعب ہے اور کیا سیمنٹ میٹر الٹا c جہاں c ترسیل لیمبڈا ایم ہے جو کچھ بھی نہیں ہے۔ لیکن آپ کا مخصوص کنڈکٹنس کا پا بذریعہ ہے اب اگر آپ اب پلاٹ کرتے ہیں

تو اگر آپ اب پلاٹ کرتے ہیں

تو مولر کنڈکٹنس جو کہ ارتکاز کی مربع جڑ کے ساتھ لیمبڈا ایم ہے پتہ چلا ہے کہ اس کے لیے پتہ چلا کہ مضبوط الیکٹرولائیٹ کے لیے منحصر خطوط اس طرح ہوتا ہے کہ اگر آپ اسے اس سمت میں پتلا کرتے ہیں اگر آپ اسے پتلا کرتے ہیں تو داڑھ کی چالکتا بڑھ جاتی ہے

کو بڑھنا چاہیے جب آپ جانتے ہیں کہ جب آپ ابھی محلول کو پتلا کرتے ہیں اب ایک بار y molar conductivity ah تو ایسا کیوں ہے a پھر لیمبڈا ایل لیمبڈا ایم آپ کا کیا ہے یہ آپ کا کنڈکٹنس ٹھیک ہے پھر مخصوص کنڈکٹنس اور پھر سیل کنسنٹنٹ کا الٹا ٹھیک ہے اس کا مطلب ہے اپنے محلول کو دو الیکٹروڈ کے خلاف یا ان کے درمیان o ٹھیک ہے لہذا خیال یہ ہے کہ آپ کو اپنا حل رکھنا ہوگا جو آپ کے پاس ہے 1 by کے برابر ہے ایک ٹھیک ہے لہذا اگر آپ کے محلول کے حل والیوم کا حجم 1 رکھیں جو یونٹ کی لمبائی یونٹ کی لمبائی

رقبہ ہے کیونکہ آپ کو اپنا پورا محلول دو a برابر ہے۔ ای کو 1 میں ڈالنا کیونکہ v تو مؤثر طریقے سے الیکٹروڈ کا رقبہ کچھ نہیں بلکہ الیکٹروڈز کے درمیان رکھنا ہوگا جو الگ ہیں لیکن یونٹ کی لمبائی سے الگ ہیں اور آپ پر الیکٹروڈز کے رقبہ کی کوئی پابندی نہیں ہے لہذا رقبہ کے برابر ہے v آزادانہ طور پر تبدیل ہوتا ہے محلول کی کمزوری پر آپ یہاں سے لکھ سکتے ہیں

حجم ٹھیک ہے λm is equal to κ تو یہاں سے آپ لکھ سکتے ہیں

کے فعل کے طور پر کیسے تبدیل ہوتا ہے لہذا جب آپ اس کا مطلب پتلا کرتے ہیں حجم بڑھ رہا ہے ٹھیک ہے اور λm dilution تو کیا کے ساتھ کیا ہونے والا ہے بہت آسان کہ جیسا کہ میں نے پہلے ہی آپ کو یہاں سمجھا دیا ہے کہ جب آپ پتلا کرتے ہیں جو گھٹانے کے نتیجے میں کم ہو رہا ہے اور حجم جو کہ گھٹانے کے نتیجے میں pa تو کیا کم ہو جاتا ہے اس لیے دو مخالف عوامل ہیں ایک کاپ۔

بڑھ رہا ہے

کے گھٹانے کے اثر سے کہیں زیادہ ہے۔ کپ کو کم کرنے i تو کیا ہونے والا ہے کہ آخر کار آپ کو معلوم ہوا کہ کنویں کے حجم کی تبدیلی کا اثر کا مطلب اثر ہے لہذا اثر میں لیمبڈا ایم میں اضافہ پایا جاتا ہے لہذا اسی وجہ سے لیمبڈا ایم مربع جڑ کے فنکشن کے طور پر اگر آپ اسے پلاٹ کرتے ہیں

تو یہ اس طرح کے رجحان کی پیروی کرتا ہے لیکن صرف ایک بات یہ ہے کہ نوٹ کرنا ہم نکتہ ہے اس قسم کا لکیری انحصار مضبوط الیکٹرولائیٹ کے لیے اس قسم کا لکیری انحصار دیکھا جاتا ہے مضبوط الیکٹرولائیٹ مضبوط الیکٹرولائیٹ کا مطلب ہے الیکٹرولائیٹ جو کہ مکمل طور پر آئنائز ہو جاتا ہے جب آپ اسے پانی میں تحلیل کرتے ہیں

تو ٹھیک ہے لیکن صورت حال اتنی آسان نہیں ہے میرا مطلب ہے کہ ایسا نہیں ہے۔ کمزور الیکٹرولائیٹ کے لیے لکیری انحصار ٹھیک ہے تو کمزور الیکٹرولائیٹ کے لیے کیا ہو رہا ہے میں اسے دوبارہ کاغذ کے کسی اور ٹکڑے میں کھینچتا ہوں کمزور الیکٹرولائیٹ کے لیے کمزور ہے یہ اس طرح کے رجحان کی پیروی کرتا ہے جب کہ λm کا مربع جڑ ہے اور یہ c الیکٹرولائیٹ کے لیے آہ جو پلاٹ آپ جانتے ہیں مضبوط الیکٹرولائیٹ اس طرح کی پیروی کرتا ہے

یہ آپ کو سمجھ میں آتا ہے میرا مطلب ہے کہ یہ اس طرح کیوں بڑھ رہا ہے KCl ہے اور یہ مثال کے طور پر کہا جاتا ہے CH_3COOH تو یہ لیکن کمزور الیکٹروڈ کی صورت میں آپ دیکھتے ہیں کہ جب آپ اسے پتلا کرتے ہیں

تو زیادہ ارتکاز کی حد میں زیادہ قابل ادراک تبدیلی نہیں ہوتی ہے مثال کے طور پر اگر آپ کا ارتکاز مول فی لیٹر میں ہے اور قدر سیمنٹ سینٹی میٹر مربع مول الٹا ہے

تو مثال کے طور پر کہیں کہ اس کے بارے میں کہنا ہے۔ 200 اور یہاں یہ کہتے ہیں مثال کے طور پر 0.2 0.4 0.4 یہ قدریں ہیں اور پھر آپ دیکھیں گے کہ زیادہ ارتکاز والے خطے میں یہ تقریباً فلیٹ ہے ٹھیک ہے یہ اسی رجحان کی پیروی کر رہا ہے جیسا کہ آپ جانتے ہیں 0.2 کہ یہ محور تقریباً m

محور تک لیکن جب آپ ارتکاز کو کم کرتے ہیں x توازی ہے۔

تو آپ جانتے ہیں کہ اس کا استعمال اس طرح کے رجحان کی پیروی کرتا ہے اور بہت کم ارتکاز والے خطے میں یہ سختی سے بڑھتا ہے اس مضبوط الیکٹرولائیٹ کے برعکس یہ ایک مختلف رجحان کی پیروی i s تو یہ کیوں ہو رہا ہے یہ کچھ عجیب ہے آہ کیوں عجیب ہے کیونکہ یہ یہ ایک کمزور الیکٹرولائیٹ ہے لہذا یہ مکمل طور پر CH_3COOH کر رہا ہے کیوں کہ اب ایسا کیوں ہے کہ آپ کو یہ خیال رکھنا چاہیے کہ یہ نہیں ہے لہذا اگر آپ اسے پتلا کرتے ہیں $ionized$

ماننس لہذا COO تین CH یہ زیادہ تر اس شکل میں ہوتا ہے CH_3COOH بڑھ جاتی ہے۔ اس کا مطلب ہے $ionization$ تو اس کی انحطاط کی ڈگری اگر یہ الفا ہے

تو 1 ماننس الفا پھر الفا لہذا انحراف کی ڈگری چونکہ اعتدال پسند ارتکاز کی حد میں بہت چھوٹی ہے لہذا آپ کو نمبر معلوم ہے چارج کیریئر کے بارے میں کہ کیا آپ اس خطے میں کم جانتے ہیں جس لمحے آپ جاری رکھتے ہیں میرا مطلب ہے کہ آپ اس لمحے میں گھٹاؤ بڑھاتے ہیں جس کا مطلب ہے کہ اگر آپ زیادہ پانی ڈالتے ہیں

تو انحطاط کی ڈگری میرا مطلب ہے کہ انحطاط کی مقدار بڑھ جاتی ہے لہذا کیا ہوتا ہے جو بھی ہو عوامل ایسے تھے جیسے آپ جانتے ہو کہ لیمبڈا کے برابر ہے v ایم کیا میں

اگر آپ اسے پتلا کرتے ہیں $ause$ اسی وقت بڑھتا ہے آپ جانتے ہیں کہ یہ کیا بھی بڑھ رہا ہے v فیکٹر ہے v تو

تو چارج کیریئر کے اُنوں کی تعداد کی تعداد بڑھ جاتی ہے لہذا اگر چارج کیریئر بڑھتا ہے تو کل تعداد کا مطلب ہے کہ آپ کا کیا اگرچہ ایک کمزور اثر ہے لیکن چارج کیریئر کے اس اضافے کا اثر عمل میں آ رہا ہے اور اس کے ch تو پلاٹ ہے لہذا مضبوط c نتیجے میں جو آپ کا ایک غیر لکیری انحصار جانتا ہے کہ اس کا غیر لکیری انحصار اس لیمبڈا ایم بمقابلہ جڑ پر الیکٹرو لائٹ کی صورت میں آپ کو یہ معلوم ہوتا ہے کہ مضبوط الیکٹرو لائٹ لیمبڈا ایم کے لئے یہ ہے کہ مولر کنڈکٹنس اس لیمبڈا جیسی ترین کے ایک مستقل مقدار ہے اور آپ یہاں سے سمجھ سکتے ہیں کہ اگر آپ صفر $\lambda m \theta$ کا مربع جڑ جہاں c جمع θm پیچھے چلتی ہے۔ ارتکاز کے قریب جاتے ہیں جو کہ لامحدود طور پر کمزور حالت ہے

قدر کی m تو پھر آپ جس بھی لیمبڈا

توقع کر رہے ہیں وہ کچھ نہیں ہے۔ لیمبڈا ایم θ ۔

تو یہ کچھ نہیں ہے مگر لیمبڈا ایم کی قدر θ ارتکاز تک بڑھا دی گئی ٹھیک ہے اب اس لیے اسے محدود دائرہ کنڈکٹنس یا لامحدود ڈائلیشن دائرہ کوڈو کوئی اس طرح سمجھ سکتا ہے کہ یہ ایک ایسی $ctance$ at infinite by infinite dilution پر مولر کنڈکٹنس کہا جاتا ہے۔

حالت ہے جس میں اگر آپ محلول کو مزید پتلا کرتے ہیں

تو کوئی قابل ادراک تبدیلی نہیں ہوتی ہے یا محلول کی کنڈکٹنس ویلیو میں مزید کوئی تبدیلی نہیں ہوتی ہے لہذا اسے وہ کہتے ہیں۔ اسے لامحدود کمزوری کی حالت کہا جاتا ہے لہذا اگر آپ کے پاس ایک مضبوط الیکٹرو لائٹ ہے اگر آپ اس طرح کی منصوبہ بندی کرتے ہیں

تو آپ کو کچھ پوائنٹس مل گئے ہیں لہذا یہ سب قابل پیمائش چیزیں ہیں لہذا آپ پیمائش کرتے ہیں اور پھر آپ صرف اس وجہ سے ایکسٹراپولیٹ محور کاٹ رہا ہے کچھ نہیں y کرتے ہیں کہ رجحان لکیری ہے لہذا آپ ایکسٹراپولیٹ کرتے ہیں۔ جہاں کہیں بھی یہ اضافی ہے جہاں کہیں بھی یہ ہے سوائے لیمبڈا ایم صفر کے لہذا وہ مضبوط الیکٹرو لائٹ کے لئے یہ کام آسان ہے کہ آپ لامبڈا ایم کی قدر کو لامحدود کمزور حالت پر ناپ سکتے ہیں لیکن مسئلہ تب آتا ہے جب آپ کیا آپ کے پاس یہ کمزور الیکٹرو لائٹ ہے جو ایسٹیک ایسڈ کی طرح ہے

تو آپ لاگو نہیں کر سکتے ہیں آپ اس آہ کو لاگو نہیں کر سکتے اس ایکسٹراپولیٹن طریقہ کار کو تلاش کرنے کے لیے لامحدود کمزور حالت کا پتہ لگائیں یہ لیمبڈا ویلیو ٹھیک ہے اب اس صورت میں آپ کیا کر سکتے ہیں یہ سب سے پہلے کولراس نے بہت عرصہ پہلے تجویز کیا تھا کہ اتنا کوئلہ روسی بہت عرصہ پہلے بیضے کا اسے اُنوں کی آزادانہ منتقلی کا بیضے کا قانون کہا جاتا ہے

تو مشابہہ کیسا تھا اگر آپ ناپتے ہیں

تو کے سی ایل کے لیے لیمبڈا ایم θ اور پھر این اے سی ایل کے لیے لیمبڈا ایم θ اور پھر اگر آپ ابری میں لیمبڈا ایم θ کے وی آر لیمبڈا ایم صفر کی پیمائش کرتے ہیں

تو اس کا مطلب ہے کہ اگر آپ کے سی ایل اور این اے سی ایل کے لیے لیمبڈا ایم صفر کا فرق لیں

یہ پایا جاتا ہے کہ اس کی قیمت 23 سیمنٹ سینٹی میٹر مربع مول کے قریب ہے کسی $\lambda m \theta$ کی θ یا $\lambda m \theta$ کے برابر ہے۔ $\lambda m \theta$ میں $\lambda m \theta$ ماننس $m \theta$ مخصوص درجہ حرارت پر ٹھیک ہے ٹھیک اسی طرح لیمبڈا اور یہ 2 سیمنٹ سینٹی میٹر مربع مول لٹا نکلتا ہے جو کہ لامحدود پھیلاؤ پر آپ کی دائرہ چالکتا ہے اگر آپ فرق $m \theta$ ماننس لیمبڈا kbr لیں

جب آپ tor electrolytic تو پتہ چلتا ہے کہ یہ اس طرح چل رہا ہے لہذا یہ بہت عجیب سلوک ہے جو الیکٹرو لائٹ کنڈکٹ کے لیے

الیکٹرو لائٹ کنڈکٹنس کی بات کرتے ہیں

nai ماننس $nabrki$ ماننس $nacl$ ماننس kcl تو پھر یہ آہ بہت عجیب ہے کہ

آپ ہمیں دیکھتے ہیں اگر ہم چاہیں co ions یہاں بھی co ions تو آپ دیکھتے ہیں کہ یہاں یہ

تو اس لیمبڈا ایم صفر کے فرق کو ایک ہی سکوں کے ساتھ لیں

پلس نا پلس یہ فرق تقریباً اسی طرح ہے جس طرح آپ جانتے ہیں کہ یہ سکے سوڈیم ایک k پلس این اے پلس یہ k پلس نا پلس یہ k تو یہ فرق وہ ایک ہی رجحان کی پیروی کر رہے ہیں لہذا یہ ایک عجیب طرز عمل ہے لہذا یہ br minus $clbr$ minus 1 ہی سکوں کا پوناشیم ہے لہذا تجویز کیا جاتا ہے کہ لامحدود کمزوری پر کچھ ایسا ہو رہا ہے جو بالکل تصوراتی طور پر ہو رہا ہے جس کی میں نے پہلے ہی آپ کو وضاحت کی ہے یا اس پر تبادلہ خیال کیا ہے کہ چالکتا ایک محلول کا انحصار اُنوں کے ذریعہ کئے جانے والے اُنوں کے چارج کی تعداد اور اُنوں کی رفتار پر ہوتا ہے لہذا جب آپ لامحدود کمزوری کی حالت پر پہنچ جاتے ہیں

تو پھر یونٹ کیوب میں موجود اُنوں کی تعداد بھی طے ہوتی ہے پھر چارج اُن پر یہ پہلے سے ہی طے شدہ ہے صرف ایک چیز یہ ہے کہ اُنوں کی رفتار اب اُنوں کی رفتار بجلی کی ایک پوزیشن سے دوسری پوزیشن تک لے جانے کے لئے ایک اہم عنصر ہے اب اگر اُنوں کی رفتار میں مزید تبدیلی نہیں ہو رہی ہے میں نے آپ کو بتایا کہ لامحدود کمزوری کی حالت کچھ بھی نہیں ہے لیکن یہ کنڈکٹنس کے لحاظ سے کہا جا سکتا ہے کہ

اگر آپ محلول کو مزید پتلا کرتے ہیں

تو اس سے محلول کے کنڈکٹنس میں کوئی تبدیلی نہیں آتی ہے اس لیے مزید کوئی تبدیلی بھی نہیں ہوتی۔ اگر آپ پتلا کرتے ہیں

تو اس کا مطلب ہے کہ جب آپ حل کو پتلا کرتے ہیں

تو ایک مرتکز حل کہتے ہیں

تو فرض کریں کہ شروع میں یہ کہتے ہیں کہ اس طرح کے دو اُن ہیں

تو وہ ایک دوسرے کے ساتھ تعامل کر رہے ہیں اور یہ ایک قدرتی نتیجہ ہے کیونکہ یہ چارج کیا جاتا ہے یہ ایک ہے بھی چارج کیا جاتا ہے

تو چارج چارج کا تعامل ہوگا اور بہت سے دوسرے عوامل حل ہوسکتے ہیں اور دیگر عوامل بھی اب ہیں لہذا جب آپ پتلا کرتے ہیں

اُن اور اس اُن کے کہ ہونے کی امید ہے ٹھیک ہے اس لیے اگر یہ اُن s کے درمیان ہو thi تو اس کا مطلب ہے کہ یہ الگ ہے لہذا تعامل

حرکت کر رہا ہے اگر وہ قریب میں ہیں

تو یہ دونوں جواب قریب میں دیتے ہیں

تو اس اُن کی حرکت اس ایک اور نائب کی حرکت سے متاثر ہونے کی امید ہے۔ اس کے برعکس لیکن اگر آپ پتلا کرتے رہیں گے

تو ایسی صورت حال پہنچ جائے گی جب یہ اُن اور دوسرا اتنا الگ ہو جائے گا کہ عملی طور پر اس پر بین اُنک کشش یا اس اُن کا کوئی اثر نہیں ہوتا ہے اس لیے اُن آزادانہ طور پر حرکت کر سکتے ہیں لہذا جب اُن آزادانہ طور پر حرکت کر سکتے ہیں اس کا مطلب ہے کہ وہ آزادانہ طور پر محلول کے کنڈکٹنس میں حصہ ڈال سکتے ہیں ٹھیک ہے اسی لیے لامحدود کمزور حالت میں یہ آزاد ہے اور یہ آزاد ہے

تو ان کا فرق ان کی کنڈکٹنس یا مولر کنڈکٹنس میں بھی فرق ہے۔ آزاد بھی میرا مطلب ہے کہ یہ کو اُن پر بھی منحصر نہیں ہے کیونکہ نقاط بھی ایک سے الگ ہوتے ہیں میرا مطلب ہے اس سے یہ اُن یا یہ اُن بہت الگ ہو گیا ہے کیوں کہ فرق کچھ بھی نہیں ہے لیکن فرق میرا مطلب ہے یہاں

جہاں وہ ایک ہی رجحان کی پیروی کر رہے ہیں لہذا اسے آہ کہا جاتا ہے جسے آزاد بجز کی ٹھنڈی چھٹی کہا na ماننس $ns1$ kvr ماننس $ns1$ ماننس جاتا ہے اور بنیادی طور پر آپ بنیادی طور پر لکھ سکتے ہیں۔ لامحدود کمزوری پر لیمبڈا ایم θ کے سی ایل کچھ نہیں لیکن لیمبڈا θ ایم کے پلس پلس لیمبڈا θ ایم سوری سی ایل ماننس ٹھیک ہے اسی طرح اگر یہ آہ آپ کو معلوم ہے کہ الیکٹرو لائٹ ام میں ایک سے زیادہ اُن ہیں

تو اس کے مطابق آپ کے پاس کچھ سٹوچیومیٹرک گٹانک ہونا ضروری ہے۔ یہاں شامل کرنا ٹھیک ہے لہذا اس لیے بنیادی طور پر لامحدود کمزور

حالت میں ہر آن حصہ ڈالے گا ہر آن محلول کی کل کنڈکٹنس کی طرف ایک خاص حد تک حصہ ڈالے گا اور مجھے کچھ نمبر لکھنے دو میرا مطلب ہے کہ ان میں سے کچھ نمبر مختلف آنوں کے لیے ہیں چند آن میرے پاس ہیں میں صرف آپ کے لیے لکھوں گا ہے پلس یہ 73.5 k کے لیے الٹا پلس یہ 349.6 ہے جس کے مائنس کے لیے یہ 199.1 h تو لیمبڈا θ یہ سیمنز سینٹی میٹر مربع مول ہے مائنس ہے یہ 76.3 ہے c1

تو آپ دیکھتے ہیں کہ مختلف آنوں کے لیے یہ شراکت مختلف ہے ٹھیک ہے، اس لیے اس آزاد آن کی منتقلی کو دیکھیں اس تصور کو تلاش کرنے میں لاگو کرنا ہوگا۔ آہ کو تلاش کرنے میں آہ کی کنڈکٹنس آہ کنڈکٹنس کا پتہ لگانے میں میرا مطلب ہے کہ لیمبڈا زیرو لیمبڈا یہ لیمبڈا ایم صفر کمزور الیکٹرو لائنس کے لیے میرا مطلب ہے ڈائریکٹ آپ کو معلوم ہے کہ اس آہ لیمبڈا ایم صفر کو کمزور الیکٹرو لائنس کے لیے تلاش کرنا نہیں ہے ممکن نہیں ہے حالانکہ یہ ممکن ہے مضبوط نیوکلیئر کے لیے اس صورت میں بالواسطہ طور پر آپ کو ان آہ ان آنوں کے انفرادی آنوں کے اس ٹھیک تلاش کر سکتے ہیں۔ آج کے لیے $m\theta$ کنٹریبیوشن کی شراکت کا پتہ لگانا ہو گا اور پھر آپ یہ معلوم کر سکتے ہیں کہ آپ یہ لیمبڈا تو ہم اس مسئلے کو اٹھائیں گے میرا مطلب ہے کہ یہ کیسے معلوم کیا جائے میرا مطلب ہے کہ اس لیمبڈا ایم صفر کو ایک ہفتے کے لیے استعمال کمزور الیکٹروڈ کی اہم خصوصیت کی مقدار y کرنے کا طریقہ کچھ اہم مقدار اہم مقدار کا پتہ لگانے میں

تو آج ہم نے جو کچھ سیکھا ہے

تو ہم نے اس کنڈکٹنس کے ساتھ شروعات کی ہے ٹھیک ہے اب ہم نے اس دھاتی کنڈکٹر کے بارے میں بات کی ہے پھر آپ کو کچھ اندازہ ہوگا کہ بنیادی طور پر یہ انسولیٹر پھر سیمی کنڈکٹر کی ہم نے ابھی کچھ مثال دی ہے۔ اور پھر ہم نے ہم نے اس الیکٹرو لائن کنڈکٹر میں داخل کیا ہے کیونکہ الیکٹرو کیمسٹری میں یہ آہ الیکٹرو کیمسٹری میں متعلقہ ہے لہذا الیکٹرو لائن کنڈکٹر ہم نے داخل کیا ہے اور اس کنڈکٹنس کی وجہ پر ہم نے بحث کی ہے اور پھر ہم نے اس تصور کو استعمال کیا ہے۔ کیمسٹری کے سادہ تصور کا یہ جاننے کے لیے کہ اس آہ کو آپ اس کنڈکٹنس اور مخصوص کنڈکٹنس کو کس طرح جانتے ہیں یہ آہ آپ کو ارتکاز کے ایک فنکشن کے طور پر مختلف معلوم ہوں گے اور ہم اس کو ارتکاز کے فعل کے طور پر سمجھنے کی کوشش کرتے ہیں مضبوط الیکٹرو لائن اور الیکٹرو کمزور الیکٹرو لائن کے لیے اس آہ لیمبڈا ایم کا براہ راست تعین بذریعہ الیکٹر اس آہ کی قدر حاصل کرنے $\lambda m \theta$ ممکن نہیں ہے لہذا اس صورت میں ہمیں کمزور الیکٹرو لائنس کے لیے $xtrapolation$ گرافیکل ای پیمائش کا اطلاق کریں گے۔ اگلی کلاس میں $\lambda m \theta$ کے بارے میں کچھ معلوم کرنے کی ضرورت ہے اور کمزوروں کے لیے اس الیکٹرو لائن

تو تب تک آج کے لیے بس آپ کا شکریہ