

آج کے لیکچر میں خوش آمدید تاکہ آپ دیکھ سکیں کہ یہ ایک لیکچر نمبر نو ہے کیمیکل کائناتے ٹکس کے موضوع پر آج ہم کیا کریں گے یاد رہے کہ کل کا اخذ کرنا معلوم ہے۔ اور آہ فرسٹ آرڈر ریٹ indegree law ہم فرسٹ آرڈر ریٹ کی مساوات سے نمٹ رہے تھے اور آپ کو اسی کے مساوات کی کچھ خصوصیات جو ہم نے بھی متعارف کروائیں وہ آہ کے ساتھ تھیں آپ کو معلوم ہے کہ تمام عام چیزیں آرام کے وقت کا تصور تھا اور آرام کا وقت کیسے آہ سکتا ہے آپ جانتے ہیں کہ اس کا اظہار انٹیگریٹڈ سے حاصل کیا جا سکتا ہے۔ شرح مساوات سیکنڈ آرڈر کی مساوات پر ایک فوری نظر ڈالیں گے لہذا سیکنڈ آرڈر کی مساوات کے لیے آپ جانتے ہیں کہ ah تو آج ہم ایک قدم آگے بڑھیں گے سب کچھ وہی رہتا ہے صرف یہ کہ یہ آہ سیکنڈ آرڈر بن جاتا ہے ٹھیک ہے تو آپ کو بتاتے ہیں پھر سیکنڈ آرڈر کے رد عمل کے بارے میں بات کریں یہ وہ رد عمل ہے جو سیکنڈ آرڈر کینیٹکس کی پیروی کرتے ہیں لہذا ہم ایک مربع کے برابر ہے $e r k a$ عام رد عمل پر واپس جائیں گے ہمیشہ اس طرح ہوتا ہے کہ پی دائیں طرف جانا اور یہاں ہم کہتے ہیں کہ چوہا لہذا ایک بار جب آپ کو معلوم ہو جائے کہ ہمارے پاس یہ ہے تو ہم کیا کریں ہم آگے بڑھیں اور شرح کی مساوات کو اخذ کرنے یا اخذ کرنے کی کوشش کریں

کے طور پر ظاہر کیا گیا ہے لہذا ہمارے پاس ہے مساوات کے دو رخ d کے مائنس d کے زیادہ t تو دوبارہ شرح جو آپ کو معلوم ہے اسے تو ایک طرف یہ ہے ارتکاز میں تبدیلی کے لحاظ سے شرح کا اظہار اور دوسرا رخ یہ ہے جیسا کہ شرح کا اظہار قوت دو میں اضافے کے ارتکاز کے لحاظ سے دے گا یہ دوسرا حکم ہے شرح مساوات ٹھیک ہے لہذا آپ کو معلوم ہے کہ اس معاملے میں آہ میں کیا کروں گا میں آہ کروں گا بس آگے بڑھیں اور اس کے ساتھ شروع کریں کہ یہ ایک ہے اور اس دوسرے آرڈر کے رد عمل کے لئے یہ دو ٹھیک ہے تو اب ہم کیا کرتے ہیں ہم دونوں اطراف کو برابر کرتے ہیں ہم کیا کرتے ہیں ہم کہتے ہیں کہ ٹھیک ہے اب ہمارے پاس ریٹ کے لیے یہ دو مختلف گنا ایک مربع رائٹ کے k کے برابر ہے $d t$ ایکسپریشنز ہیں اور ہم کہتے ہیں کہ ٹھیک ہے مائنس ڈی اوور تو اس کو ہمیشہ کی طرح تین ہونے دیں جیسا کہ ہم نے پہلے کیا تھا۔ اس طرف ایک لائن ٹھیک ہے ہم ڈی ٹی کو دوسری طرف لے جاتے ہیں اب ہم انضمام کرتے ہیں

کے برابر ہے kdt مربع مائنس $r a$ تو اوو کی حدود میں

صفر کے برابر ہے t تو پھر کیا حدیں ہیں یاد رکھیں

کے برابر ہوگا یہ ٹھیک ہوگا لہذا یہ یاد رکھیں جیسا کہ ہم اس اصطلاح کو استعمال کرنے سے پہلے استعمال کرتے رہے $t t$ تو یہ θ ہوگا جب k ہیں۔ اسے ترتیب دیں آپ تقریباً وہاں ہیں لہذا آپ صرف انٹیگریٹ کرتے ہیں یہ معیاری انٹیگریٹرز ہیں دوبارہ یاد رکھیں کہ آپ کے دائیں طرف جو کہ ایک مستقل شرح ہے اسے انٹیگریٹ رائٹ سے باہر نکالا جا سکتا ہے لہذا آپ کے پاس جو باقی ہے اس پر مبنی ہے۔ یہ وہی ہے جو آپ نے چھوڑا ہے

تو میرے پاس منفی نشان کے ساتھ 1 ہائے مائنس 1 بذریعہ کوئی بھی منفی نشان کے برابر ہے مائنس کے ٹی ٹھیک ہے کیونکہ آپ جو کر رہے ہیں آپ ایک معیاری انٹیگریٹ کر رہے ہیں یاد رکھیں منفی نشان ہوگا

مائنس تو مائنس ٹو پلس ون کے برابر ہے اور سامنے کا منفی سائن اوٹ ہے اور پھر آپ کے پاس یہاں منفی سائن اوٹ ہے اور پھر یہ n تو یہ دو کے برابر ہے لہذا میں دونوں طرف سے منفی علامات کو منسوخ kt یہ مائنس n انٹیگریٹ ون سے آ رہا ہے۔ وقت صفر یا یہ ابتدائی ارتکاز ہے۔ کے یا یہ حتمی شکل ہے ایک kt کر سکتا ہوں اور پھر میں اسے دوبارہ لکھ سکتا ہوں جیسے ایک بذریعہ مائنس ون بذریعہ کوئی چیز برابر نہیں اور اسے نمبر چار ہونے دیں at is equal to one by a naught plus kt بذریعہ

تو یہ ہمارے رد عمل کی شرح کی مساوات کی آخری شکل ہے جس کے بعد سیکنڈ آرڈر کینیٹکس سیکنڈ آرڈر کینیٹکس اس حقیقت پر مبنی ہے کہ پر جا رہا ہے یہ ایک واحد ردعمل ہے اس کی $a pa$ آپ سنگل ری ایکٹنٹ کے بارے میں بات کر رہے ہیں ایک سمت کا مطلب اس طرح ہے جہاں گنا مربع کے طور پر k پر جا رہا ہے اور پھر شرح کو p کی طرح نہیں ہے یہ صرف b جگہ کوئی دوسرا ری ایکٹنٹ نہیں ہے صحیح یہ پلس دیا گیا ہے جس سے ظاہر ہوتا ہے کہ یہ دوسرا آرڈر ہے۔ اس کا ردعمل صرف ان حالات میں ہے یہ مساوات کی قدر اب اس مساوات کی خصوصیات کو دیکھنے کی کوشش کریں کیونکہ آپ دوبارہ محسوس کر سکتے ہیں کہ ہم زیادہ تر آہ لکیری مساوات سے نمٹنے کی کوشش کرتے ہیں لہذا یہ بھی لکیری مساوات ہے جو ہم نے صفر کے لیے کی ہے۔ آرڈر ردعمل ہم نے کیا ہے یہ پہلے آرڈر کے آہ ری ایکشن کے لیے ہم دوسرے آرڈر کے رد عمل کے لیے دوبارہ وہی کام کرنے کی کوشش کر رہے ہیں تو جو ہم دوبارہ دیکھتے ہیں وہ ایک لکیری مساوات ہے وہاں ایک لکیری انحصار ہوتا ہے تو اس کا لکیری انحصار کیا ہے

تو آپ دیکھ سکتے ہیں کہ آیا میں جاتا ہوں اس مساوات 4 کے مطابق صحیح اور میں کہتا ہوں کہ میں اس وقت کا ایک پلاٹ کرتا ہوں جو وقت کے مقابلے میں ایک ہے مجھے مثبت ڈھلوان کے ساتھ سیدھی لکیر ملنی چاہیے، اس کا مطلب ہے کہ اگر میرے پاس ایکس محور پر وقت کے ساتھ محور پر ارتکاز y اس طرح کا پلاٹ ہے معمول کے مطابق اور

تواتر

k تو میرا پلاٹ کچھ اس طرح جائے گا ٹھیک ہے سیکنڈ آرڈر کی مساوات کے لیے اور یہ انٹرسیپٹ وہی ہے جو یہ 1 بذریعہ صفر ہے اور ڈھلوان حاصل کریں ٹھیک ہے k کے برابر ہے ٹھیک ہے یہ ایک مثبت ڈھلوان ہے ویسے بھی آپ یہاں سے براہ راست تو دوسرے لفظوں میں ہم یہ کہہ سکتے ہیں کہ سیکنڈ آرڈر کے رد عمل کا دستخط اس طرح ہے کہ سب اسکرپٹ میں ایک کا پلاٹ جو مختلف اوقات میں وقت کے خلاف ارتکاز ہے لکیری ہے صحیح ہے

تو کے باہمی کا پلاٹ ارتکاز بمقابلہ وقت اس بات سے کوئی فرق نہیں پڑتا ہے کہ یونٹ کچھ بھی ہے صرف اس صورت میں لکیری ہونا چاہئے جب یہ صرف لکیری ہو اور صرف اس صورت میں جب یہ لکیری ہو ہم کہتے ہیں کہ یہ رد عمل دوسرے ترتیب کے حرکیات کی پیروی کرتا ہے ٹھیک ہے

تو ہم نے کیا کیا ہم نے اس وقت سے شروع کیا جب سے ہم شروع کرتے ہیں مربوط شرح مساوات جو ہمیں پہلے نصف زندگی کا صحیح استعمال رد عمل یا مساوات کے لیے کریں گے پھر آہ ہم صفر آرڈر کینیٹکس متعارف ah کرنے کی ضرورت ہے ہم وہی کام یہاں ایک دوسرے آرڈر کے کرتے ہیں جو ہم پہلے آرڈر کینیٹکس کے لیے گئے تھے اور ہم دوسری کر رہے ہیں کینیٹکس کو ترتیب دیں تو آئیے اب نصف زندگی کے بارے میں بات کریں

تو آہ سیکنڈ کے رد عمل کے لیے نصف زندگی

تو ہم یہاں آدھی زندگی کے بارے میں بات کر رہے ہیں ہمیں اب معلوم ہوا ہے کہ آدھی زندگی کا دوبارہ کیا مطلب ہے

کے نصف تک جاتا ہے ٹھیک ہے a naught a naught تو نصف وہ وقت کیا ہے جس پر ابتدائی ارتکاز

کیا ہوتا ہے اس لیے جو وقت لیا جاتا ہے وہ وقت ہے جس میں ارتکاز کو اس کی اصل قدر کے نصف تک گرنے میں لگ جاتا ہے t کا s تو نصف کو گرنے میں جو وقت لگتا ہے وہ دوبارہ نصف ہے جیسا کہ ہم ہمیشہ یہ کہتے ہیں n تو اگر اس کی ابتدائی قدر کی اصل قدر ہے کچھ بھی نہیں ہے kt رہتے ہیں کہ ہم جو کریں گے وہ یہ ہے کہ کوئی بھی اظہار حاصل نہیں کیا جائے گا ہم اس اظہار پر واپس جائیں گے جو ہمارے پاس پہلے تھا لہذا یہ تھا۔ ہماری مساوات چار

آدھا ہے کیونکہ یہ نصف ہے t تو آپ یہاں کیا کرنے جا رہے ہیں کیونکہ یہ
 پر یہ ہے آدھے سے کچھ t آدھے دائیں سے بدل دیتے ہیں اور یہ جو ہوتا ہے اس کے t بن جاتا ہے نصف ہم اسے t تو ہم کیا کریں گے یہ
 نہیں
 تو یہ صرف دو تبدیلیاں ہیں جو ہم مساوات میں کرتے ہیں ہر چیز وہی فرض کرتی ہے جو آپ جانتے ہیں یہی وجہ ہے یا یہ سرخ مساوات کی افادیت
 ہے کہ آپ کچھ چاہتے ہیں جو آپ کو صحیح مساوات سے ملے کیونکہ آپ کے پاس ہے ایک مساوات جو وقت پر ارتکاز کے تغیر کے انحصار کی
 آدھے حق کا اظہار حاصل کیا جاسکے t عکاسی کرتی ہے ٹھیک ہے ٹھیک ہے لہذا ہم ان چیزوں کو مساوات نمبر چار میں داخل کریں گے تاکہ
 تو اسے مجھے اب دوبارہ لکھنے دیں
 کے $naught$ تو پھر میں نے جو کہا وہ یہ ہے ایک بذریعہ آدھا کوئی نہیں مانس ایک بذریعہ کوئی نہیں لہذا میں نے ایک لیا ہے۔ دوسری طرف
 one نصف کو t یا $naught\ right$ مانس ایک پر $naught$ نصف برابر دو اور ایک kt نصف کے یا میں لکھ سکتا ہوں kt برابر ہے
 لکھا جا سکتا ہے $by\ ka\ naught$

نصف آپ کو بتاتا ہے t تو یہ ایک سیکنڈ کے لیے نصف زندگی کا اظہار ہے۔ آرڈر ری ایکشن یہ کیا ہے جو آپ جانتے ہیں
 نصف کا اظہار اس طرح دیا گیا ہے کہ یہ t تو یہ نصف آپ کو بتا رہا ہے کہ اس کی اصل قیمت کے نصف تک جانے میں لگنے والا وقت ہے اور
 نصف الٹا t ایک کے حساب سے ایک کے برابر ہے۔ شرح مستقل ایک مستقل ہے لیکن یہ ارتکاز کے حق پر بھی منحصر ہے جس کا مطلب ہے کہ
 متناسب ہے آپ کے سوال میں موجود ری ایکٹنٹ کے ارتکاز کے ابتدائی غور کے برعکس متناسب ہے
 کے برابر ہے کوئی بات نہیں k تو اس کا کیا مطلب ہے اس کا کیا مطلب ہے ہم کہہ رہے ہیں کہ نصف کی بنیاد پر
 تو اظہار ہم نے ابھی اخذ کیا ہے ہم کہتے ہیں کہ نصف زندگی نصف زندگی متناسب ہے باہم متناسب ہے اس کا مطلب ہے کہ ایک معکوس ارتکاز
 کے باہمی متناسب ہے اس کا کیا مطلب ہے اس کا کیا مطلب ہے کہ زیادہ ارتکاز کم ہے نصف زندگی بڑی ہے ارتکاز کم ہے نصف زندگی اتنی بڑی
 ہے کہ ارتکاز کم ہے نصف زندگی دوبارہ ہے یہ آپ کو بتاتا ہے کہ یہ دوسری ترتیب کے حرکیات کے بعد ردعمل کی ایک خصوصیت یا خصوصیت
 ہے دوسرے لفظوں میں ہم اس نصف زندگی کے بارے میں جو حتمی بیان دیتے ہیں وہ یہ ہے تاکہ آپ یہ سمجھ سکیں کہ جیسے جیسے میرا ارتکاز
 کا ارتکاز درست ہو a صحیح طور پر کم ہوتا ہے اس کا مطلب ہے جیسے جیسے میرا ارتکاز بڑھ رہا ہے جیسا کہ میرا رد عمل آگے بڑھ رہا ہے
 نصف ایک چار اور اسی طرح اور چونکہ یہ ارتکاز کم ہو رہا ہے t رہا ہے اور یاد رکھیں کہ ہم مختلف اوقات میں آدھی زندگی گزار سکتے ہیں۔
 جو ہونے والا ہے اور یہ الٹا متناسب ہے لہذا آپ کی نصف زندگی صحیح بڑھنے والی ہے کیونکہ الٹا متناسب اس لیے اب ہم کیا کہہ سکتے ہیں
 تو یہ ہے کہ نصف عمر بڑھ جاتی ہے۔ جیسا کہ رد عمل آگے بڑھتا ہے ردعمل آگے بڑھتا ہے اور یہ دوسرے آرڈر کے رد عمل کے لیے ہے
 دوسرے لفظوں میں دوسرے آرڈر کے رد عمل کے لیے کیونکہ رد عمل آگے بڑھے گا۔ ری ایکٹنٹ کا ارتکاز کم ہو جائے گا اور چونکہ یہ نصف
 زندگی ایک الٹا انحصار ظاہر کرتی ہے جس کا مطلب ہے کہ ارتکاز کے باہم متناسب ہے اس لیے نصف زندگی میں اضافہ ہونا چاہیے اس لیے یہ آپ
 کو ایک بار پھر اس حقیقت کی یاد دلاتا ہے کہ نصف ہم رد عمل کی قسم کی ابتدائی جانچ پڑتال کرتے ہیں۔ باتہ میں ہے
 تو آئیے ایک لمحے کے لیے رکھیں اور اس نصف نصف کے بارے میں سوچیں یاد رکھیں جب ہم نے نصف نصف کے بارے میں بات کی تھی اور یہ
 اس سے پہلے تھا کہ ہم نے شرح کی مساوات کے ساتھ شروع کیا تھا ہم نے کہا تھا کہ نصف آپ کو رہنمائی دے سکتا ہے کہ آپ کس قسم کے رد
 عمل کا اظہار کرتے ہیں۔ نگرانی کر رہے ہیں یا یہ ممکنہ گائیڈ ہو سکتا ہے اور پھر ہم آگے بڑھے ہم نے صفر آرڈر کے ساتھ شروع کیا ہم نے دیکھا
 کہ نصف ارتکاز کے متناسب ہے یعنی جیسے جیسے ارتکاز بڑھے گا اسی طرح نصف سیکنڈ میں ہم پہلے آرڈر کے لیے گئے ہمیں پہلی ترتیب کیا
 آدھے کا ارتکاز پر کوئی انحصار نہیں ہے اس kt کے قدرتی لاگ کے برابر ہے یا 0.693 اور k کا 2 اور t ملی ہمیں پہلی ترتیب ملی کہ
 رد عمل میں کسی بھی وقت دیے گئے نقطہ پر جو ارتکاز ہوتا ہے اس کا تعین کریں دوسری ترتیب کے حرکیات m سے کوئی فرق نہیں پڑتا ہے
 نصف ارتکاز کے الٹا متناسب ہے جس کا مطلب ہے کہ جیسے جیسے رد عمل آگے بڑھتا ہے ارتکاز کم ہوتا جاتا ہے اور t کے بعد رد عمل پھر
 نصف زندگی بڑھتی جاتی ہے امید ہے کہ اب آپ سمجھ گئے ہیں کہ یہ نصف واقعی ایک ابتدائی جانچ کے طور پر استعمال کیا جا سکتا ہے۔ آپ جس
 قسم کے رد عمل کی نگرانی کر رہے ہیں یا جس قسم کے رد عمل کا آپ مطالعہ کرنا چاہتے ہیں یا آپ صحیح تحقیق کرنا چاہتے ہیں یہ نصف یا
 نصف زندگی کی اہمیت ہے اب آپ کو احساس ہے کہ ان مشنقات کو انجام دینے کے بعد آپ کے لیے آہ کرنا آسان ہو جائے گا۔ آپ جانتے ہیں کہ
 شرح کی مساواتیں ترتیب دیں اور کچھ اور اخذ کریں جو آپ اب کرنا چاہتے ہیں اگر آپ ایک قدم پیچھے ہٹتے ہیں اور سوچتے ہیں کہ ہم نے ابھی کیا
 پر جا رہے ہیں اب یاد رکھیں پہلے آرڈر کائے ٹکس کے لیے ہم نے ایک ایکوی کچھ کیا ایک عام مساوات p اخذ کیا ہے کیا یہ تھا ہم نے کہا کہ
 گنا کے k کے اشتہار سے ایک مربع کے d کے اور t جا رہا ہے اس کا مطلب ہے کہ اب شرح مانس 1 کے برابر ہے جو $aa\ p$ جہاں
 برابر ہے، کیا ایسا نہیں ہے
 تو میں آپ سے اس طرح کے ردعمل کے لیے کرنا چاہتا ہوں جو کہ دوسرے آرڈر کی پیروی کرتا ہے کائینیٹکس رائٹ ڈیریو انٹیگریٹڈ ریٹ لا حاصل
 میں آ رہا ہے اب OK stoichiometric coefficient کرتا ہے انٹیگریٹ لاء کو حاصل کرتا ہے اور دیکھیں کہ یہ کہاں سے نکلتا ہے
 ایک اور پہلو ہے
 تو یہ ایک ہے یہ وہی ہے جو ہم نے کہا ہم نے کہا کہ ٹھیک ہے میں ابھی بھی ایک واحد ری ایکٹنٹ رکھ رہا ہوں یہ فرق کرتا ہے کہ اب بھی ایک
 stoichiometric میں a پر جا رہا ہے یہی ہم میں ابھی اخذ کیا گیا ہے میں کہہ رہا ہوں کہ ٹھیک ہے یہ $a\ p$ واحد ری ایکٹنٹ کیس
 ایک a مساوات جو ایک ہو سکتی ہے اگر stoichiometric جنرل ah ہے ایک عام جو آپ جانتے ہو کہ آپ جانتے ہیں stoichiometric
 کے برابر ہے
 نہیں ہے ایک کے برابر کہو اگر ایک دو کے برابر ہے ایک نظر آنے والا تین کیا ہے۔ پھر میرے پاس یہ چیز a تو میں اس پر واپس آ رہا ہوں اگر
 ہے کہ مجھے صحیح خیال رکھنا ہے اور اسی وجہ سے آپ نے شرح کا قانون اخذ کیا اب اس کا ایک اور نکتہ یہ ہے کہ ہاں ہم نے واحد ری ایکٹنٹ
 میں ٹھیک رکھتے ہیں اب یہاں کیا ہوگا لہذا شرح یہ b کو b کیس کیا ہے اور دو ہونے کا کیا ہوگا مختلف ری ایکٹنٹس مثال کے طور پر ایک پلس
 گنا ہوگی لہذا آپ نے جو بتایا وہ یہ ہے کہ آپ کو دیا گیا k کے مستقل کے گنا کے ارتکاز کے b سیکنڈ آرڈر کی مساوات ہونے کی وجہ سے
 ہے سیکنڈ آرڈر کی مساوات یا اس طرح یہ مساوات سیکنڈ آرڈر کینیٹکس کی پیروی کرتی ہے صحیح اس کی پیروی کرتی ہے اس اظہار کی شرح
 دونوں کو طاقت ایک پر اٹھایا جاتا ہے لہذا ایک جمع ایک دو کے برابر ہے اور اس b گنا ارتکاز کے ایک بار کے ارتکاز کے $ah\ k$ کے برابر ہے
 کا ارتکاز b کے حق a وجہ سے یہ ہے ایک سیکنڈ آرڈر کی مساوات یا رد عمل دوسرے آرڈر کے حرکیات کے بعد اچھا ہے اب کیا ہوتا ہے اگر
 کے ارتکاز کے برابر ہے b کا ارتکاز a پر غور کرنے کے برابر ہے اگر
 مربع کے برابر دوبارہ لکھ سکتا ہوں یہ کہنا ہے کہ چھ ہے اب سات ہے ایک بار جب ہمارے پاس یہ ہو جائے $k\ a$ کو r تو میں
 مربع کے برابر ہے بالکل ایسا ہی ہے جیسا کہ ایک واحد ری ایکٹنٹ کے ہونے سے کوئی k برابر ہے r تو آپ کو احساس ہو جائے گا کہ یہ
 کا a کے غور کرنے کے برابر تاہم اگر b کی حراستی a مسئلہ نہیں اب یہ صرف لاگو ہے یا تب ہی ممکن ہے جب میں یہ کہوں کہ میری
 کے ارتکاز کے برابر نہیں ہے b کا غور a تو اس کا مطلب ہے کہ اگر
 کے ارتکاز کے برابر نہیں ہے b کا غور a تو میں اسے مزید نہیں لکھ سکتا میرا
 ہمیشہ برابر ہوتا ہے۔ r تو میں اسے مزید نہیں لکھ سکتا میں اسے مزید نہیں لکھ سکتا لہذا میرا

کے غور کرنے کے برابر نہیں ہے آپ کو بتایا جاتا ہے b کا ارتکاز a تو پھر آپ سے میرا سوال ان حالات میں ہے جہاں آپ کو بتایا جاتا ہے کہ کی قسم کا ہے۔ اور یہ کہ اس شرح اظہار یا شرح قانون کے بعد یہ ایک دوسری ترتیب b جمع a کہ آپ جس ردعمل کی پیروی کر رہے ہیں وہ کی مساوات ہے جس طرح اوپر بیان کیا گیا رد عمل کے لیے مربوط شرح کا قانون اخذ کریں جس کا مطلب یہ ہے جہاں آپ کو بتایا گیا ہے کہ بر جاتا ہے اور یہ کہ رد عمل دوسرے آرڈر کے حرکیات کی پیروی کر رہا ہے b جمع a کے ارتکاز کے برابر نہیں ہے کہ b ارتکاز کے اوقات غور کرنے پر یہ ایک بار پھر آپ کے لئے ایک اور مسئلہ ہے براہ کرم اسے b کے اوقات غور کرنے پر k برابر ہوتا ہے r جہاں آزمائیں آپ کو دلچسپ معلوم ہوگا کہ آپ کو کیا ملتا ہے ٹھیک ہے۔ اس طرح کے متعدد ری ایکٹنٹس پر مشتمل ردعمل کے بارے میں بات کریں تو اسے ایک الگ سرخی دیں

تو یہ ایک ایسا ردعمل ہے جس میں کئی ری ایکٹنٹس شامل ہیں ٹھیک ہے کئی ری ایکٹنٹس ٹھیک ہے

پر جا رہی ہے p تو اس سے ہمارا مطلب یہ ہے کہ ہمارے پاس ایک عمومی شکل ہے جو

وہاں دوسرے b تو اسے کہنے دیں۔ اس طرح اگر یہ ایک ردعمل ہے جہاں آپ دیکھ رہے ہیں کہ ایک ری ایکٹنٹ ہے اور وہاں ایک ری ایکٹنٹ ہے

ری ایکٹنٹ بھی ہوسکتے ہیں لیکن اس کو اتنا پیچیدہ نہیں بنائیں گے جو ہم کہتے ہیں کہ ہم یہاں صرف دو قسم کے ری ایکٹنٹس پر قائم رہیں گے۔

دائیں ان کے متعلقہ سٹوکیومیٹرک گٹانک ہیں جو ایک ہوسکتے ہیں یا جو ایک دائیں سے مختلف ہوسکتے ہیں اور ہمیں قائم کرنے کی ضرورت ہے ہمیں

کے k برابر r قائم کرنے کی ضرورت ہے ہمیں یہ قائم کرنے کی ضرورت ہے کہ آیا شرح کی مساوات کو اس طرح لکھا جاسکتا ہے یا فارم کا

سے پاور بیٹا کی شرح مستقل ہے لہذا یہ سب سے پہلے ہم نے یہ b کی پاور الفا a ہے آپ کو معلوم ہے کہ ah برابر ہے ایک ری ایکٹنٹ

ان کا متعلقہ b اور a پھر b اور a ایک ایسا ردعمل ہے جس میں متعدد ری ایکٹنٹس شامل ہیں اس معاملے میں ایک سے زیادہ

وہ مصنوعات بننے جا رہے ہیں اب ہم کہہ رہے ہیں کہ ہم کیسے قائم کر b چھوٹا ہے a چھوٹا stoichiometric coefficient

پاور بیٹا میں جہاں الفا b گنا ارتکاز کے ساتھ پاور الفا کے برابر ہے لہذا k کے a سکتے ہیں یا ہم قائم کر سکتے ہیں کہ کیا شرح کی مساوات

اور بیٹا ان ری ایکٹنٹس کے حوالے سے آرڈرز ہیں

کے حوالے سے آرڈر ہے اور پھر ری ایکشن کی کل ترتیب الفا پلس بیٹا ہوگی ٹھیک ہے اب کیا مسئلہ یہ b تو الفا بیٹا کے حوالے سے آرڈر ہے

ہے مسئلہ یہ ہے کہ ری ایکشن کی شرح اب ری ایکشن کی شرح کا انحصار اب دونوں ری ایکشنز کے ارتکاز پر ہے لہذا میں صرف

کو نہیں دیکھ سکتا صرف دیکھ نہیں سکتا ہی سی شرح کا انحصار دونوں حق پر ہے لہذا اگر یہ ایک مسئلہ ہے جس کا ہمیں سامنا ہے وہ یہ ai

ہے کہ شراکت کو الگ کرنا مشکل ہے اس کا مطلب ہے کہ اسے الگ کرنا مشکل ہے اس کو الگ کرنا مشکل ہے اس کا مطلب الگ کرنا مشکل ہے ایک

دونوں پر ہے b اور a ری ایکٹنٹ کے ایک ری ایکٹنٹ کا دوسرے ری ایکٹنٹ کا اثر پھر اس کا کیا مطلب ہے اگر شرح کا انحصار

تو میرے لیے ان دونوں ری ایکٹنٹ کی انفرادی شراکت کو کل شرح میں الگ کرنا مشکل ہے اس لیے یہ کہتا ہے کہ اس کو الجھانا مشکل ہے لیکن

پھر آپ جانتے ہیں کہ ہمیشہ اس طرح کے مسائل سے نمٹنے کے طریقے موجود ہوتے ہیں

تو پھر ہم کیا کرتے ہیں ہم بندوبست کرتے ہیں تاکہ راستہ کیا نکلے

تو باہر نکلنے کا راستہ یہ ہے کہ ہم انتظام کرتے ہیں تجرباتی ہیں ہم بندوبست کرتے ہیں۔ ہمارے تجرباتی حالات کو ہم تجرباتی ارتباط کو اس طرح

ترتیب دیتے ہیں کہ ڈیٹا کا تجزیہ آسان ہو جائے

تو ٹھیک ہے

ڈیٹا کے تجزیے کو آسان بنائیں تاکہ یہ وہ کلیدی n تو پھر باہر نکلنے کا راستہ کیا ہے ہم تجربہ کو اس طرح وضع کرتے ہیں یا ڈیزائن کرتے ہیں

لفظ ہے جس کو ہم ترتیب دیتے ہیں یا تجرباتی حالات کو اس طرح سے ڈیزائن کرتے ہیں کہ ڈیٹا کا تجزیہ اتنا پیچیدہ نہ ہو کہ اتنا پیچیدہ نہ ہو اس

لیے جن طریقوں سے آپ جانتے ہیں اس کے دو طریقے ہیں اس لیے دو طریقے ہیں۔ جیسا کہ مندرجہ ذیل نمبر ایک کو الگ تھلگ طریقہ کہا جاتا ہے

اور نمبر دو اسے ابتدائی شرح کا طریقہ کہا جاتا ہے ہم ان دونوں طریقوں کو الگ الگ دیکھتے ہیں اور پھر ان شرح مساوات کی ایک اور خصوصیت

بہاں سے آئے گی ٹھیک ہے

تو آئیے ہم ان دونوں کو لیتے ہیں۔ انفرادی طور پر آپ کو جلد ہی احساس ہو جائے گا کہ آہ میں اس حق سے کیوں گزر رہا ہوں یہ آپ کو بہتر

احساس دلاتا ہے کہ کس طرح پیچیدہ وزن کی مساوات کو حل کیا جا سکتا ہے یا تجزیہ کیا جا سکتا ہے، اس لیے آئیے اس الگ تھلگ طریقہ کے بارے

میں بات کریں تاکہ ہم اپنے ابتدائی ردعمل کی طرف واپس جائیں۔ الگ تھلگ کرنے کے طریقہ کار کے بارے میں بات کر رہے ہیں اس ردعمل کو یاد

o c1 ہونے والے ہیں آئیے ہم اس ردعمل کو لیں جو p رکھیں جس کی عمومی شکل ایک پلس بی تھی جس کے متعلقہ سٹوکیومیٹرک کو فیشنٹس

ابھی a cos مائٹس aqueous plus c1 برو جا رہا ہے plus pr minus aqueous مائٹس آبی ہے

پروڈکٹس کا reactants مائٹس یہ br مائٹس c1o reactants تو یہ وہ ردعمل ہے جس میں ایک سے زیادہ ری ایکٹنٹس شامل ہیں دو

مائٹس اگر آپ کو یاد ہے کہ میں لیکچر نمبر دو میں سوچتا ہوں یا تین ہم نے یہ آہ مساوات مساوات کی تصویری c1 مائٹس برو مطلب ہے

نمائندگی کو دیکھنے کے لیے متعارف کرانی تھی جس کا مطلب ہے آہ یا رد عمل جس کا مطلب کانٹے ٹک پروفائلز کو دیکھنا ہے اور اس ردعمل کو

ایک مثال کے طور پر لیا گیا ہے اس لیے ہم اس ردعمل کو واپس لاتے ہیں اور آہ اس ردعمل پر اپنی آنے والی بحث کی بنیاد رکھتے ہیں۔ ٹھیک ہے

تو اب آہ ہونے کے بارے میں آپ کو معلوم ہے کہ اس رد عمل میں آیا ہے لہذا اس ردعمل کو اچھی طرح سے بتانے دیں آئیے اسے ایک نمبر دیں

کہ نو ایک قابل فہم شرح مساوات ایک قابل فہم شرح کی مساوات اس طرح لکھی جاسکتی ہے تاکہ ہم کہہ سکیں کہ اس کے لئے آہ قابل اطمینان شرح

مائٹس بیٹا کے برابر ہے لہذا یہ ایک ممکنہ مساوات ہے جس سے شروع کیا برو مائٹس الفا kclo کے طور پر لکھا گیا r مساوات ہوسکتی ہے۔

سنٹریشن میرا مطلب ہے کہ آپ جس چیز سے concentration مائٹس ابتدائی c1o جائے اسے دس ہونے دیں اس کو غور سے دیکھیں

شروع کر رہے ہیں وہ صفر پوائنٹ ایک مول ہے جو کہ مول ہے لہذا فی لیٹر ہی آر مائٹس ہی کا ارتکاز اس سے کم ہے جو دو پوائنٹ صفر گنا دس

سے پاور مائٹس تھری مولز فی لیٹر ہے ٹھیک ہے

تو آپ سیٹ کریں رد عمل کے حالات جیسے کہ یہ ہائیپرکلورائیڈ اور برومائیڈ کے ارتکاز ہیں جن سے آپ اب شروع کر رہے ہیں جس کا آپ کو جلد

یا مائٹس کے ارتکاز سے بہت زیادہ b ہی احساس ہو جائے گا جو آپ کو جلد ہی احساس ہو جائے گا کہ رنگ مائٹس کا یہ ارتکاز دوسرے الفاظ میں

مائٹس زیادہ c1 مائٹس زیادہ ہے ٹھیک ہے c1o ہے۔ جو ہم کہتے ہیں وہ دوسرے لفظوں میں ہم کہتے ہیں کہ میں اگلے صفحے پر لکھوں گا کہ

مائٹس سے زیادہ ہے اب یہ ایک بہت ہی درست نکتہ ہے جو کہ اگلا منطقی سوال ہے۔ آپ پوچھنے جا رہے ہیں کہ آپ کو معلوم ہے کہ br ہے

ارتکاز کے فرق کے لحاظ سے کیا فرق ہے یا عنصر کیا ہے

تو آئیے ایسا کرتے ہیں

مائٹس کا غور کرنے کے برابر ہے اگر آپ کو یاد ہے br مائٹس سے زیادہ c1o تو پھر

تو یہ صفر پوائنٹ تھا۔ ایک مول فی لیٹر تھا اور یہ تھا دو پوائنٹ صفر گنا دس سے پاور مائٹس تین مول میٹر لٹا ٹھیک ہے آپ ریاضی کریں بہت آسان

مائٹس c1 مائٹس زیادہ ہے یعنی c1 ہے آپ دیکھیں گے کہ یہ تناسب پچاس پچاس پر آتا ہے اس کا کیا مطلب ہے اس کا کیا مطلب ہے یہ دیکھیں

مائٹس اب دیکھتے ہیں کہ اس کا کیا اثر ہوتا ہے اس کا مطلب ہے کہ آپ br مائٹس 50 گنا زیادہ ہے پھر c1 پچاس پچاس گنا زیادہ ہے ٹھیک ہے

ردعمل کو چلنے دیں اور آپ کیا کرتے ہیں پلاٹ کانٹے ٹک پروفائلز

تو آئیے اب دو ری ایکٹنٹس کے حرکیاتی پروفائلز کو دیکھتے ہیں دو ری ایکٹنٹس ہائیپر کلورائیڈ اور برومائید میں تو آئیے ہم سب سے پہلے ہائیپرکلورائیڈ کے لیے ایک کو دیکھتے ہیں اور ہائیپرکلورائیڈ کے لیے تو ہم کیا کرتے ہیں ہم کہتے ہیں کہ اگر یہ پروفائل بے رد عمل کا ٹھیک ہے اور فرض کریں کہ یہاں کچھ ٹائم پوائنٹس موجود ہیں یہ وہ جگہ ہے جہاں میں نے پوائنٹس اوکے لیے ہیں محور پر اب جس طرح y تو یہ ہائیپرکلورائیڈ کے لیے ہے اور جو میرے محور پر ہے وہ ہے ہائیپرکلورائیڈ کی داڑھ کا ارتکاز ٹھیک ہے ٹھیک ہے محور پر لیبل لگا رہا ہوں اور کم از کم آپ کو معلوم ہے کہ نمبرز درج ذیل ہیں کہ میں کہتا ہوں کہ یہ 100 گنا 10 سے پاور y سے میں اپنے مائنس 3 ہے ٹھیک ہے

تو یہ مائنس 3 پر 100 گنا 10 ہے جو کہ ایک پوائنٹ ہے اور یہاں میں کہتا ہوں کہ ننانوے گنا دس کو پاور مائنس تھری تو کیا ہوا ہے آپ دیکھ رہے ہیں کہ ہائیپر کلورائیڈ اور برومائید کے درمیان رد عمل آگے بڑھنے کے ساتھ ساتھ ہائیپر کلورائیڈ کے لیے میرے پاس ہے اور اس مشاہدے کو کہتے ہیں۔ وقت ٹھیک ہے اب آئیے ہم اسی طرح کا کائنات tn یہی تبدیلی ہے اور کہتا ہوں کہ اس مشاہدے کا وقت محور پر ہے جو ہمارے پاس ہے وہ y پروفائل بنائیں لیکن اس بار برومائید کے لیے ٹھیک ہے ہم نے کیا کیا ہے ہم وہی تجرباتی پوائنٹس لیں گے جو فی لیٹر میں اب یہاں میں جو کروں گا وہ یہ ہے کہ میں ارتکاز کی قدروں میں ڈالوں گا moles سے برومائید کا ارتکاز تو مثال کے طور پر برومائڈ میں دو پوائنٹ صفر سے شروع کرتا ہوں کہ دس پاور مائنس تھری سے اور دیکھتا ہوں کہ میں کہاں ختم ہوتا ہوں تو یہاں یہ کہتے ہیں کہ اس کے بارے میں ایک صفر پوائنٹ پانچ مائنس تین ہے ٹھیک ہے اب کیا ہے؟ چیز یا پروفائل کی اہمیت جو ہم نے ابھی ان دونوں کے لیے کھینچی ہے

تو اوپر والا ہائیپر کلورین سے تعلق رکھتا ہے نیچے والا برومائید سے تعلق رکھتا ہے تو آپ یہاں کیا دیکھ رہے ہیں جیسا کہ ہم نے دیکھا کہ کلورائیڈ ہائیپرکلورائیڈ تھا 50 گنا زیادہ تو یہ وہی ہے جو آپ یہاں دوبارہ دیکھتے ہیں یہ مائنس تھری کا سو گنا ہے اور مائنس تھری کا دو گنا ہے تو اس کا چوین زیادہ ہے ابتدائی ارتکاز ہائیپرکلورائیڈ برومائڈ کے مقابلے میں چوین زیادہ ہے اب آپ برومائڈ کو دیکھتے ہیں کے بجائے ایک ہی وقت کے نقطہ پر دیکھ tn تو اس سے دو یہ ایک بہت ہی کم قیمت پر آ گیا ہے ٹھیک ہے کہ ہم اسے ایک ہی وقت کے محور پر لے رہے ہیں لہذا جب ہم ری ایکٹنٹس کے استعمال کے بارے میں بات کر رہے ہیں تو ہم دیکھ رہے ہیں کہ کتنا برومائید کھایا گیا ہے اور کتنا ہائیپر کلورائیڈ tn اس tn ٹھیک ہے اور tn تو ہم اس ٹائم پوائنٹ پر قائم رہتے ہیں صحیح استعمال کیا گیا ہے

تو ہم برومائید کے لیے کیا دیکھتے ہیں جو برومائید کے لیے دیکھتے ہیں وہ دو سے نیچے صفر کے بالکل قریب آ گیا ہے لیکن دیکھیں ہائیپرک کے ایک ہی وقت کے لئے ہائیپرکلورائیڈ کے لئے کیا ہوا ہے یہ سو سے کم ہو کر ایک قدر پر آ گیا ہے جو سو کے بالکل قریب ہے ٹھیک $hloride$ لے ٹھیک 98 سے نیچے ٹھیک ہے ہم دونوں کی ایک ہی مقدار کھا رہے ہیں کیونکہ اس کا تعلق سٹوکیومیٹری سے ہے۔ مساوات لیکن اس سے بھی زیادہ اہم چیز کو یہاں سمجھنا ضروری ہے کہ آپ یہاں کیا دیکھیں گے کہ برومائید محدود مقدار میں ہونے کی وجہ سے یہ تقریباً مکمل طور پر استعمال ہوتا ہے لہذا میں لکھ سکتا ہوں کہ برومائید آئن تقریباً مکمل طور پر استعمال ہو چکا ہے تاہم ہائیپرکلورائیڈ اتنی زیادہ تھی کہ ہم لکھ سکتے ہیں کہ کلو مائنس بہت کم مقدار میں استعمال ہو رہا ہے اور اس لیے ہم کہہ سکتے ہیں کہ کلو مائنس کا یہ ارتکاز برومائید کے حوالے سے ہے جس کا مطلب ہے برومائید کو مستقل سمجھا جا سکتا ہے اور یہی وہ چیز ہے جس پر بحث کے بعد کے حصے انحصار کریں گے یا اس پر انحصار کریں گے جب میرے پاس ایک ری ایکٹنٹ ہے جو کہ اس میں کئی گنا زیادہ ہے۔ اگر کیس پچاس گنا زیادہ ہے تو دوسرے ری ایکٹنٹ اس صورت میں ہائیپر کلورائیڈ برومائید کے مقابلے میں پچاس گنا زیادہ ہے تو برومائید تقریباً مکمل طور پر استعمال ہوتا ہے لیکن ہائیپر کلورائیڈ بہت کم استعمال ہوتی ہے اس لیے تبدیلی ہائیپر کلورائیڈ کے لیے کم سے کم تبدیلی ہے اور اس لیے ہم کہہ سکتے ہیں یا ہائیپر کلورائیڈ آئن کے ارتکاز کو رد عمل کے پورے دوران مستقل رہنے پر غور کر سکتے ہیں کیونکہ ہائیپر کلورائیڈ کے لیے تبدیلی بہت کم رہی ہے لیکن برومائڈ کے لیے تبدیلی بہت زیادہ رہی ہے اور یہ وہ چیز ہے جس کے بارے میں ہمیں ہمیشہ سوچنا پڑتا ہے جب ہم ان کے بارے میں بات کرتے ہیں۔ وہ رد عمل جہاں ایک ری ایکٹنٹ دوسرے ری ایکٹنٹ کلو مائنس سے کہیں زیادہ ہے یا اس سے زیادہ ارتکاز لازمی طور پر پورے رد عمل میں مستقل رہتا ہے اب اگر ایسا ہے مائنس مستقل رہا clo تو پھر ہم کیا کہتے ہیں کہ اگر

پر بھی اس کے قریب یا اس کے برابر سمجھ سکتا ہوں ابتدائی قدر کیوں کہ یہ بالکل tn مائنس کو clo تو میں کہہ سکتا ہوں کہ ٹھیک ہے میں بھی تبدیل نہیں ہوتی ہے اس لیے کوئی حرج نہیں ہے اگر میں یہ قیاس کر لوں کہ ارتکاز ہائیپرکلورائیڈ میں اتنی زیادہ تبدیلی نہیں آئی ہے تو پھر بنیادی طور پر اس ارتکاز کے برابر ہے جس کے ساتھ میں نے شروع کیا تھا جس کے ساتھ ابتدائی ارتکاز درست ہے تو دوبارہ حرکی پروفائلز کی بنیاد پر جو میں نے یہاں دیکھا ہے وہ یہ ہے کہ ہائیپرکلورائیڈ کلو مائنس کے ارتکاز سے برومائڈ کا یہ ارتکاز نمایاں طور پر تبدیل ہوا ہے تقریباً بالکل نہیں بدلا ہے بہت کم تبدیلی ہے اور ان حالات میں ہم کہہ سکتے ہیں کہ رنگ مائنس کا ارتکاز بنیادی طور پر اس حد تک مستقل رہیں کہ ہم آگے بڑھیں اور یہ تخمینہ لگائیں کہ کالم مائنس کا ارتکاز تقریباً ابتدائی ارتکاز کے برابر ہے جس کا آغاز ہم نے اس کے ساتھ کیا تھا بالکل بھی برا تخمینہ نہیں ہے اب یہ ہماری مدد کیسے کرتا ہے لہذا آپ کو جلد ہی اندازہ ہو جائے گا کہ یہ کیسے ہماری مدد کرتا ہے تو آئیے ہم اس شرح اظہار پر واپس جائیں

یا مائنس بیٹا $ha b$ کے برابر ہے alp مائنس $kclo$ r تو ہم نے جس شرح اظہار کے ساتھ شروع کیا تھا یہ کو بدل رہا $c1$ مائنس θ کے x مائنس الفا کے برابر ہے اس لیے میں مائنس k برابر r تو یہ دس تھا اب اسے تبدیل کیا جا سکتا ہے کیونکہ ہوں کیونکہ یہ بالکل بھی تبدیل نہیں ہوا ہے یہ ابتدائی ارتکاز کے برابر ہونے کا تخمینہ ہے۔ ہی یا مائنس بیٹا کے ساتھ شروع ہوا مائنس θ میں تبدیل کر دیا جس کا مطلب ہے $c1$ مائنس ارتکاز کو clo تو اسے ابھی 11 ہونے دیں جب ہم یہ تخمینہ لگا لیں ایک بار جب ہم نے مائنس ابتدائی ارتکاز مستقل $c1$ ابتدائی ارتکاز پھر آپ دیکھیں گے کہ کیا ہوتا ہے یہ اصطلاح مؤثر طور پر ایک مستقل ہے ' اس کی وجہ یہ ہے کہ کے ساتھ شروع ہونے کے جو کہ k مائنس بالکل بھی تبدیل نہیں ہوا ہے کیونکہ تبدیلی اتنی کم ہے جو ابتدائی ارتکاز کے برابر ہے یہ اوقات $c1$ شرح مستقل ہے جو ظاہر ہے ایک مستقل ہے لہذا میں دوبارہ لکھ سکتا ہوں۔ اس سرخ مساوات یا اس سرخ اظہار کو اس طرح دوبارہ لکھ سکتے ہیں مائنس بار بیٹا br k برابر ہے r برابر ہے r تو یاد رکھیں کہ میرے پاس یہ ہے میں اسے دوبارہ لکھ سکتا ہوں کیونکہ کلو مائنس صفر نتیجہ فی الفا کا اندراج یہ اتنا نمبر تیرہ ہے لہذا یہ ام $conc$ کے برابر ہے اوقات k پرائم کس k تو اسے 12 ہونے دیں جہاں نکتہ ہے لہذا آپ دیکھ سکتے ہیں کہ آپ نے دو ری ایکٹنٹس کے ساتھ آغاز کیا ہے جس کا مطلب ہے کہ کئی ری ایکٹنٹس کی صورت میں ایک دو سے زیادہ اس کے ساتھ شروع کرنا ایک مشکل تجویز تھی کیونکہ ہم کہتے ہیں کہ ہمیں ان دونوں کے اثرات کو ختم کرنا ہے کیونکہ شرح کا انحصار دونوں پر ہے

تو ہم نے کیسے حل کیا ہم نے کہا کہ ٹھیک ہے ایسا کرنے کا ایک طریقہ یہ ہے کہ ری ایکٹر میں سے ایک کلو مائنس لیا جائے جو اس معاملے میں مائنس سے 50 گنا زیادہ ایک بار جب یہ لیا کہ ہم نے جو دیکھا وہ یہ ہے br یا xs چوین سے زیادہ ہے۔ اضافی یا پچاس گنا 50 گنا بجائے 54 k مائنس ارتکاز میں بالکل بھی تبدیلی نہیں آئی ہے لہذا شرح قانون میں جو کہ مجوزہ وزن کا قانون تھا۔ ہم نے کہا کہ ٹھیک ہے پھر یہ $c11$ کہ

