সুপ্রভাত এ পর্যন্ত আমরা দেখেছি কিভাবে পাতার ডট স্ট্রাকচার আঁকতে হয় এটা স্পষ্ট যে উম যেমনটি আমি আগে উল্লেখ করেছি ছুটির কাঠামো থেকে আপনি অণুর আকৃতি বলতে বা ভবিষ্যদ্বাণী করতে পারবেন না কিভাবে অণুর আকৃতি জানাবেন
তাই যদি আপনি দেখতে পান কিছু বস্তু আপনি অণুর আকৃতি বলতে পারেন ঠিক আছে এটি একটি গোলক বা আয়তক্ষেত্রাকার বা বর্গক্ষেত্র আপনি যদি বস্তুটি দেখেন তবে আপনি বলতে পারেন যে অণুগুলি আমাদের খালি চোখে দেখা যায় না তাহলে কীভাবে উম আকারটি দেখতে পাবেন এটির আকৃতিটি কী তা বলার জন্য এটি করা যেতে পারে তারপরও কেউ অণুর আকৃতি খুঁজে বের করতে পারে আহ করে চমৎকার বর্ণালী পদ্ধতির আরেকটি পদ্ধতি হল একক ক্রিস্টাল এক্স-রে ডিফ্র্যাকশন পদ্ধতি যা আমরা দেখতে যাচ্ছি না। এখানে কিন্তু কেউ বনাম বনাম ইপি নামে একটি মডেল ব্যবহার করে অণুর আকৃতি বলতে পারে বা মডেলটিকে বলা হয় সুষম শেল ইলেকট্রন জোড়া বিকর্ষণ মডেল ইলেক্ট্রন জোড়া বিকর্ষণ মডেল
তাই এই মডেলটি ব্যবহার করে কেউ অণুর আকৃতির ভবিষ্যদ্বাণী করতে পারে তাহলে এই মডেলের পিছনে নীতিটি কী তা আপনি দেখতে পাচ্ছেন যে উম ঠিক আছে শিরোনাম ভ্যালেন্সিয়া ইলেকট্রন জোড়া বিকর্ষণ
তাই আপনি যদি দুটি ইলেকট্রন গ্রহণ করেন তবে তারা একে অপরকে বিকর্ষণ করে কারণ দুটি ইলেকট্রনের চার্জ একই
তাই তারা যখন একে অপরের কাছে আসে তারা একে অপরকে ঢেলে দেয় তারা কাছাকাছি যেতে পারে না কারণ তাদের একই চার্জ থাকে
তাই ইলেকট্রন জোড়া মানে একজোড়া ইলেকট্রন একটি বন্ধন গঠনে জড়িত থাকে ফলে যখন ঠিক আছে তখন ইলেক্ট্রন জোড়ার মধ্যে একটি বিকর্ষণ থাকে
তাই ইলেকট্রন জোড়া বিকর্ষণ এবং তারপর কোন ইলেক্ট্রন জোড়া বিকর্ষণ ইলেকট্রন জোড়া বিকর্ষন ইলেকট্রন জোড়া বিকর্ষন একটি পরমাণুর ভ্যালেন্স শেলে উপস্থিত থাকে
তাই ঠিক আছে আমরা তাদের উপর ভিত্তি করে অণুর আকার বলতে বা ভবিষ্যদ্বাণী করতে যাচ্ছি ইলেক্ট্রন জোড়া বিকর্ষণ বিকর্ষণ দ্বারা অভিজ্ঞ ভ্যালেন্স শেলে ইলেকট্রন জোড়া উপস্থিত থাকে
তাই এই মডেলটিকে ভ্যালেন্স শেল ইলেক্ট্রন পেয়ার বিকর্ষণ মডেল বলা হয়
তাই যদি আপনি ঠিক করেন তাহলে ইলেক্ট্রন ঘনত্বের একটি অঞ্চল ইলেক্ট্রন ঘনত্বের অঞ্চল আমি এখানে বলতে চাইছি হ্যাঁ ঠিক আছে বন্ধন ইলেকট্রন জোড়া ঠিক আছে
তাই ইলেকট্রন ঘনত্বের অঞ্চল মানে ঠিক আছে
তাই যা বন্ধন ইলেক্ট্রন জোড়ার সমান এবং তারপরে আপনার কাছে একাকী জোড়া ঠিক আছে একাকী জোড়া আছে আপনার কাছে একাকী জোড়া বা ভাগ না করা ইলেকট্রন আছে
তাই যদি আপনি একটি অণু নিন এটির চারপাশে উম ঠিক আছে
তাই আপনার কেন্দ্রে আপনার একটি কেন্দ্রীয় পরমাণু রয়েছে একটি উম টার্মিনাল পরমাণু দ্বারা বেষ্টিত যা বন্ধনের মাধ্যমে কেন্দ্রীয় পরমাণুর সাথে সংযুক্ত থাকে
তাই প্রতিটি বন্ধনে দুটি ইলেক্ট্রন থাকে এবং কেন্দ্রীয় পরমাণুতে একটি একা থাকতে পারে পাস করুন
তাই তাদের মধ্যে একটি বিকর্ষণ আছে
তাই বন্ধন ইলেক্ট্রন জোড়ার মধ্যে একটি um বিকর্ষণ হতে পারে উদাহরণস্বরূপ আপনি একটি অণু গ্রহণ করেন এবং এটি একটি অণু b দ্বারা বেষ্টিত হয় ঠিক আছে পরমাণু টার্মিনাল পরমাণু b আরেকটি পরমাণু b
তাই a হল একটি কেন্দ্রীয় পরমাণু b টার্মিনাল পরমাণুগুলি যা কেন্দ্রীয় পরমাণুর সাথে বন্ড দ্বারা সংযুক্ত থাকে
তাই এটি একটি বন্ধন যাতে একটি বন্ধন মানে দুটি ইলেকট্রন আছে ঠিক আছে
তাই এখানে দুটি ইলেকট্রন আছে এখন উম ঠিক আছে পুরো অণুটি ঠিক আছে ab 2 অণু তার পরমাণুর তুলনায় স্থিতিশীল
তাই 2 লাইক পরমাণু উভয় পরমাণুকে পরমাণুর সাথে বন্ধন করতে পছন্দ করে
তাই ঠিক আছে কিন্তু সমস্যা হল b পরমাণুর মধ্যে একটি বিকর্ষণ আছে
তাই তারা একে অপরকে পছন্দ করে না একে অপরকে পছন্দ করে না কিন্তু কেন্দ্রীয় পরমাণু তাদের একসাথে থাকতে পছন্দ করে
তাই কেন্দ্রীয় পরমাণুতে এই দুটি বি পরমাণু থাকতে পারে যা একে অপরকে ঢেকে দিচ্ছে তা হল তাদের যতটা সম্ভব দূরে থাকা ঠিক আছে ঠিক আছে কেন্দ্রীয় পরমাণু একটি যতটা সম্ভব দূরে b পরমাণু থাকতে পছন্দ করে ঠিক আছে তাদের যতটা সম্ভব দূরে থাকতে হবে অন্যথায় তাদের মধ্যে একটি বিকর্ষণ থাকে
তাই যদি b পরমাণু প্রতিটি থেকে b পরমাণুকে দূরে রেখে b পরমাণুর মধ্যে ইলেকট্রন ঘনত্ব ইলেক্ট্রন বিকর্ষণ কমায় অন্যান্য ঠিক আছে এমনভাবে যাতে তাদের মধ্যে একটি ন্যূনতম বিকর্ষণ কম বিকর্ষণ থাকে
তাই b এর চারপাশে যে দুটি পরমাণু ঠিক আছে তা সাজানোর সর্বোত্তম উপায় হল একটি রৈখিক পদ্ধতিতে
তাই যদি আপনি মাঝখানে একটি ঠিক বৃত্ত নেন তাহলে আপনার পরমাণু থাকবে বৃত্তে একটি ঠিক আছে একটি 360 ডিগ্রী ঠিক আছে
তাই যদি আপনি 360 ডিগ্রী ভাগ করুন 180 ডিগ্রী আসবে
তাই আপনি এখানে b পরমাণু রাখতে পারেন
তাই কোণটি 180 ডিগ্রী ঠিক আছে
তাই 180 ডিগ্রী এটি হল কেন্দ্রীয় পরমাণুর চারপাশে পরমাণুকে সাজানোর সর্বোত্তম উপায় একটি ঠিক আছে যে কোনো ব্যবস্থা এই থেকে কম ঠিক আছে যে কোনো বিন্যাস আছে 180 ডিগ্রির কম কোণ আরও বিকর্ষণ তৈরি করবে ফলস্বরূপ গঠন স্থিতিশীল নয় আরও বিকর্ষণ মানে শক্তি ধনাত্মক ঠিক আছে ইলেক্ট্রনের মধ্যে বিকর্ষণ একটি ধনাত্মক শক্তির দিকে নিয়ে যাবে
তাই শক্তি ঋণাত্মক হওয়া উচিত যা আরও স্থিতিশীল
তাই এই ক্ষেত্রে যদি আপনি ব্যবস্থা করেন এই দুটি পরমাণু যেমন একটি উম এখানে ঠিক আছে
তাই এখানে 2 b পরমাণুর মধ্যে কোণটি 90 ডিগ্রি ঠিক আছে এটি এখন 90 ডিগ্রি কারণ এটি 90 ডিগ্রি তারা b পরমাণুর কাছাকাছি উভয় দুটি b পরমাণু একে অপরের কাছাকাছি
তাই বিকর্ষণ বেশি
তাই শক্তি ইতিবাচক শক্তি বেশি যা অনুকূল নয় কিন্তু আপনি যদি এইভাবে b পরমাণু রাখেন ঠিক আছে কোণটি 180 ডিগ্রি হয় দুটি b পরমাণু একে অপরের থেকে দূরে থাকে ফলস্বরূপ ঠিক আছে বিকর্ষণ এড়ানো হয় শক্তি সর্বনিম্ন
তাই ঠিক আছে আপনি এই ধারণার উপর ভিত্তি করে বলতে পারেন আপনি অণুর আকৃতির ভবিষ্যদ্বাণী করতে পারেন ঠিক আছে
তাই ঠিক আছে এই ধরনের অণুর আকৃতি রৈখিক ঠিক আছে যেমন কার্বন ডাই অক্সাইড আপনি ঠিক আছে কার্বন ডাই অক্সাইড গ্রহণ করুন ঠিক আছে প্রথমে আপনাকে করতে হবে কার্বন ডাই অক্সাইড কার্বন ডাই অক্সাইডের জন্য পাতার ডট স্ট্রাকচার
তাই ভ্যালেন্স ইলেকট্রন চার প্লাস টু ইন ছয় ইলেকট্রন ঠিক আছে কারণ ছয় হল অক্সিজেনের ভ্যালেন্স ইলেকট্রন

তাই আপনার কাছে 12 প্লাস 4 16 ভ্যালেন্স ইলেকট্রন আছে ঠিক আছে
তাই 12 প্লাস 4 16
তাই আপনি তাদের সাজান
তাই c ঠিক আছে আনুমানিক আকৃতি আপনি তাদের সাজাতে পারেন
তাই কার্বন পরমাণুর চারপাশে দুটি অক্সিজেন পরমাণুকে সাজান যাতে আপনি দুটি বন্ধন তৈরি করতে চারটি ইলেকট্রন ব্যয় করতে পারেন যাতে চারটি ইলেকট্রন বিয়োগ চারটি চলে যায়
তাই বাকি বারোটি ইলেকট্রন তাদের চারপাশে থাকে যেমন অক্টেট প্রতিটি পরমাণুর জন্য পৌঁছানো হয়
তাই 12টি ইলেকট্রন আছে কিন্তু আপনি যদি কেন্দ্রীয় কার্বন পরমাণুর দিকে তাকান তবে এটি আটটি ইলেকট্রন অর্জনে উম নয়
তাই আপনাকে এই একা জোড়াকে একটি বন্ধন জোড়ায় রূপান্তর করতে হবে এবং এটিও আপনি রূপান্তর করবেন এবং n আপনার কাছে um c um ডবল বন্ড o এর মতো ঠিক আছে এখন অক্টেট গঠন
তাই ইলেকট্রনের অক্টেট কেন্দ্রীয় পরমাণু দ্বারা অর্জন করা হয় কারণ দুটি ইলেকট্রন দুটি ইলেকট্রন দুটি ইলেকট্রন দুটি ইলেকট্রন এখানে আটটি ইলেকট্রন রয়েছে এখানে আটটি ইলেকট্রন এখানে আটটি ইলেকট্রন রয়েছে
তাই অক্টেট স্ট্রাকচারটি একই স্ট্রাকচারের উপরে আপনিও লিখতে পারেন আপনি কার্বন ডাই অক্সাইডের জন্যও লিখতে পারেন আপনি এইভাবে লিখতে পারেন উভয় স্ট্রাকচার উভয়ই সঠিক ঠিক আছে উভয়ই
তাই আমি বলতে চাচ্ছি এই সেক্টরটি আপনি এভাবেও লিখতে পারেন এবং আপনিও করতে পারেন এইভাবেও লিখুন ঠিক আছে উভয় কাঠামোই সঠিক যতদূর পর্যন্ত এই কাঠামোটি সম্পর্কিত তবে আকৃতিটি কী আপনি এখানে দেখতে পাচ্ছেন যেমন আপনি দেখতে পাচ্ছেন এখানে এই কাঠামোতে দুটি পরমাণু অবস্থান দখল করছে যার 180 ডিগ্রি রয়েছে তারা অনেক দূরে একে অপরের থেকে কিন্তু এই ক্ষেত্রে ঠিক আছে দুটি অক্সিজেন পরমাণুর মধ্যে কোণ 90 ডিগ্রি
তাই কারণ এটি ইলেকট্রন ঘনত্বের একটি অঞ্চল এটি ইলেকট্রন ঘনত্বের একটি অঞ্চল ঠিক আছে ইলেকট্রনগুলি একে অপরকে লহরী করে তারা একে অপরের কাছাকাছি থাকতে পছন্দ করে না তারা একে অপরের থেকে যতটা সম্ভব দূরে থাকতে পছন্দ করে ফলে কার্বন ডাই অক্সাইডের সঠিক কাঠামোটি একটি রৈখিক কাঠামো যদিও এটি উম কার্বন এবং অক্সিজেনের মধ্যে একটি দ্বিগুণ বন্ধন রয়েছে এটিকে একটি ইলেকট্রন অঞ্চল হিসাবে নেওয়া উচিত
তাই এটিতে দুটি বন্ধন জোড়া আছে তবে একটি অক্সিজেন পরমাণুর সাথে সংযুক্ত
তাই এটি একটি একটি ইলেকট্রন অঞ্চল ঠিক আছে
তাই এটি একটি ইলেকট্রন অঞ্চল যদিও এটি একটি উম কার্বন পরমাণুর সাথে ডাবল বন্ড দ্বারা সংযুক্ত কিন্তু এটি শুধুমাত্র একটি ইলেক্ট্রন অঞ্চল হিসাবে নেওয়া উচিত ঠিক আছে
তাই ফলস্বরূপ অণুর আকৃতি এই রৈখিক কার্বন ডাই অক্সাইড কাঠামোর জন্য রৈখিক যা x মানসিকভাবে পর্যবেক্ষণ করেছে
তাই মডেলটি ভবিষ্যদ্বাণী করেছে যেটি একটি vsa epr তত্ত্ব মডেলটি ভবিষ্যদ্বাণী করেছে কার্বন ডাই অক্সাইড সঠিকভাবে ঠিক আছে যা এখন মানসিকভাবে x দ্বারা নির্ধারিত আকৃতির সাথে সামঞ্জস্যপূর্ণ
তাই এখন যদি আপনি একটি ঠিক নেন তাহলে আসুন আমরা অন্য ক্ষেত্রে যাই আপনি এই ধরণের একটি অণু নিন একটি কেন্দ্রীয় পরমাণু b f 3 বোরন ট্রাইফ্লুরাইড হ্যাঁ কেন্দ্রীয় পরমাণু বোরন দ্য টের মিনাল পরমাণু হল ফ্লোরাইড বোরন তিনটি ফ্লোরিন পরমাণু দ্বারা বেষ্টিত ঠিক আছে এখন প্রথম কাজ হল পাতার ডট গঠন আঁকতে হবে বোরন ভ্যালেন্স ইলেকট্রন তিনটি ঠিক আছে
তাই ফ্লোরিন ঠিক আছে তিন থেকে সাতটি ইলেকট্রন আছে ফ্লোরিনের জন্য প্রতিটি ফ্লোরিন পরমাণু সাত
তাই এটি একুশ প্লাস উম কেস 24 ইলেক্ট্রন চব্বিশটি ভ্যালেন্স ইলেকট্রন আছে
তাই আপনি যদি বি সাজান ঠিক আছে তাহলে সেখানে b হল উম কেন্দ্রীয় পরমাণু কারণ এটির উম সর্বোচ্চ বন্ধন ক্ষমতা ঠিক আছে কারণ এতে তিনটি জোড়াবিহীন ইলেকট্রন রয়েছে
তাই আপনি ঠিক আছে তিনটি ফ্লোরিন পরমাণু সাজাতে পারেন বোরন ফ্লোরিন পরমাণুর চারপাশে বোরন পরমাণুর চারপাশে ঠিক আছে তিনটি বন্ধন আছে
তাই প্রতিটি বন্ড দুটি ইলেকট্রন
তাই ছয়টি ইলেকট্রন স্থল হয়ে গেছে
তাই এখানে বাকি 18টি ইলেকট্রন আটটি ইলেকট্রন এমনভাবে বিতরণ করা উচিত যাতে প্রতিটি পরমাণু থাকে আটটি ইলেকট্রন আপনি এইভাবে বিতরণ করতে পারেন ঠিক আছে
তাই আটটি ইলেকট্রন খাওয়া হয় কিন্তু এখানে আপনি দেখতে পাচ্ছেন যে কেন্দ্রীয় পরমাণু অক্টেট নিয়ম অর্জন করে না
তাই আসলে কি আপনি করতে পারেন আপনি এই একা জোড়াটি এখানে টেনে আনতে পারেন এবং তারপরে আপনার চারপাশে সেই আটটি ইলেকট্রন থাকতে পারে
তাই এখন পর্যন্ত বোরন পরমাণুর চারপাশে ইলেকট্রনের সংখ্যা আটটি ইলেকট্রনের কম
তাই একে ইলেকট্রনের ঘাটতি বা লুইস অ্যাসিড ওকে বলা হয় এটা ইলেক্ট্রন ইলেক্ট্রনের ঘাটতি ঠিক আছে নাকি ছেড়ে গেছে অ্যাসিড
তাই bf3 হল একটি লেভিস অ্যাসিড অণু অ্যাসিড ছেড়ে দেয় এখন সেই ধারণাগুলি আপনি পরে অধ্যয়ন করবেন এখন এখানে পয়েন্ট যে এখানে আমরা অণুর আকৃতি নিয়ে চিন্তিত এখন ঠিক আছে এখন এই অণুটি um এ আছে কত জোড়া ইলেকট্রন কত জোড়া ইলেকট্রন ইলেকট্রনের অঞ্চল এটি ইলেকট্রনের একটি অঞ্চল
তাই এটি একটি লুইস ডট সাইড চ্যানেল
তাই একজনকে লুইস ডট গঠন লিখতে হবে প্রথমে ঠিক আছে নেক্সাস আকৃতি পরের ধাপ হল অণুর আকৃতি খুঁজে বের করা উম ইলেক্ট্রন জোড়ার উপর ভিত্তি করে যে ইলেক্ট্রন পাসটি ইলেক্ট্রন জোড়া বা ইলেকট্রনের একক জোড়া হতে পারে
তাই ঠিক আছে ঐ জোড়া ইলেকট্রন ব্যবহার করে আপনাকে আকৃতিটি আনুমানিক আকার আঁকতে হবে তারপর আমাদের মধ্যে বিকর্ষণ সম্পর্কে চিন্তা করতে হবে বন্ধন ঠিক আছে বিকর্ষন একাকী জোড়ার মধ্যে একাকী জোড়া আন্তঃ বিকর্ষণ একাকী জোড়া বন্ধন জোড়া বিকর্ষণ এবং তারপর বন্ধন জোড়া খুঁজে পাওয়া বন্ধন জোড়া বিকর্ষণ ঠিক আছে
তাই এখানে এই কেন্দ্রীয় পরমাণুতে এই কেন্দ্রীয় পরমাণুতে তিনটি বন্ধন জোড়া আছে
তাই যখন একটি তিনটি থাকে বন্ধন তিনটি পরমাণু হল তিনটি অঞ্চল এই এক অঞ্চল এই অন্য অঞ্চল তিনটি অন্য অঞ্চল আছে
তাই আপনি যদি একটি বৃত্ত নেন ঠিক আছে এটি একটি বোরন পরমাণু ঠিক আছে
তাই বৃত্তটি একটি 360 ডিগ্রী 3 দ্বারা ভাগ করা উচিত তাহলে আপনার 180 120 হবে ডিগ্রী যাতে এটি একটি ঠিক আছে
তাই এখানের মধ্যে কোণটি 120 ঠিক আছে

তাই 120
তাই এটাই সবচেয়ে ভাল উপায়
তাই আপনার কাছে y120 কী কারণ 120 ডিগ্রি um এ আপনি এই তিনটি ফ্লোরিন পরমাণু একে অপরের থেকে অনেক দূরে থাকতে পারেন
তাই যদি ধরুন যদি আপনি অন্য যেকোন কাঠামো আঁকবেন যেমন এই ok এর মত, এই ok এর মত আপনি যতদূর পর্যন্ত ইলেক্ট্রন বসাতে পারেন ঠিক আছে এখানে আঁকতে পারেন
তাই এখানে এখনও লিভ স্ট্রাকচার সঠিক কিন্তু তাদের মধ্যে কোণটি 90 ডিগ্রি
তাই এটি একটি উম নয় o kay 90 ডিগ্রী
তাই এই ইলেক্ট্রন ঘনত্ব এই ইলেক্ট্রন ঘনত্ব দ্বারা ঢেউ ঢেলে দেয়
তাই তারা একে অপরকে বিকর্ষণ করে কারণ তাদের মধ্যে কোণ কম কিন্তু আপনি যদি তিনটি পরমাণুকে এই পদ্ধতিতে সাজান তাহলে একে অপরের থেকে 120 ডিগ্রি দূরে ঠিক আছে বিকর্ষণ হ্রাস করা হয় এটি একটি উদ্দেশ্য হল আপনার এমন একটি ব্যবস্থা থাকা উচিত যেখানে ইলেকট্রন অঞ্চলগুলির মধ্যে একটি ন্যূনতম বিকর্ষণ থাকে ঠিক আছে ইলেকট্রন অঞ্চল মানে বন্ধন ইলেকট্রন জোড়া ইলেকট্রনের একক জোড়া যাতে কোণটি এর তুলনায় বৃদ্ধি পায়
তাই কোণটি বেশি হলে কম বিকর্ষণ ঠিক আছে
তাই এটি হল bf3 এর জন্য সর্বোত্তম বিন্যাস তারপর আকৃতি কেমন হয় যখন আপনার কাছে একটি কেন্দ্রীয় পরমাণু তিনটি পরমাণুর সাথে সংযুক্ত থাকে তখন এই অণুর আকৃতি উম ঠিক আছে ত্রিকোণীয় প্ল্যানার গঠন এটিকে ত্রিকোণ প্ল্যানার বলা হয় একটি ত্রিকোণীয় প্ল্যানার ঠিক আছে
তাই এটি একটি সমতলে তিনটি প্লুরিন পরমাণু একটি সমতলে থাকে
তাই ত্রিকোণ ঠিক আছে ত্রিভুজ প্ল্যানার গঠন এই অণুর সঠিক আকৃতি এখন চলুন আমরা অন্য একটি অণু দেখতে পাই উদাহরণস্বরূপ ch4
তাই আপনি জানেন যে এটি মিথেন আপনি একটি লুইস ডট গঠন আঁকতে পারেন এবং তারপরে আপনি দেখতে পাবেন যে কেন্দ্রীয় কার্বন পরমাণুর চারপাশে চারটি হাইড্রোজেন পরমাণুর বিন্যাস এইভাবে ঠিক আছে তাহলে আপনি দেখতে পাবেন যে কত জোড়া ইলেকট্রন আছে সেখানে আছে ঠিক আছে চারটি ইলেকট্রন জোড়া আছে
তাই আপনার একটি কেন্দ্রীয় পরমাণু আছে চারটি ইলেক্ট্রন জোড়া দ্বারা বেষ্টিত ঠিক আছে এখন ঠিক আছে
তাই আমি আগেই বলেছি যদি আপনি একটি বৃত্ত নেন ঠিক আছে মাঝখানে আপনার একটি কার্বন পরমাণু আছে এবং তাদের সাজান ঠিক আছে এই 360 ভাগ করুন 4 এর মধ্যে আপনার 90 হবে ঠিক আছে 90। এখন আপনি এখানে হাইড্রোজেন রাখলে ঠিক আছে এটা এক ধরনের বর্গাকার প্ল্যানার জ্যামিতি কিন্তু তাদের মধ্যে কোণ 90 ডিগ্রি কিন্তু এটি সঠিক গঠন নয় বর্গ প্ল্যানার মিথেনের আকৃতি নয় ঠিক আছে এটি একটি বর্গাকার প্ল্যানার আসবে যদি আপনি একটি সমতলে চারটি হাইড্রোজেনকে এভাবে সাজান তবে আপনি যদি চারটি হাইড্রোজেন পরমাণুকে এইভাবে সাজান যেটি কেন্দ্রীয় কার্বন পরমাণু ঠিক আছে
তাই আপনি একটি সমতলে দুটি হাইড্রোজেন পরমাণু রাখুন এবং একটি এইচ. আপনার দিকে ইড্রোজেন পরমাণু ঠিক আছে এটি দুটি ওসু এবং একটি হাইড্রোজেন পরমাণু আপনার থেকে দূরে ঠিক আছে তাহলে আপনার কাছে তাদের মধ্যে কোণ হবে 109.5 ডিগ্রী
তাই এই কাঠামোর তুলনায় একটি বর্গাকার প্ল্যানার জ্যামিতি বর্গ প্ল্যানার আকৃতি ঠিক আছে এবং জ্যামিতিগুলি পরস্পর পরিবর্তনযোগ্যভাবে ব্যবহৃত হয় এখানে এবং তারপর এখানে দুটি ইলেকট্রনের মধ্যে 90 ডিগ্রী এটি একটি ইলেকট্রন ঘনত্ব এটি আরেকটি ইলেকট্রন ঘনত্ব তাদের মধ্যে কোণ 90 ডিগ্রী এখানে একই ইলেক্ট্রন অঞ্চলের জন্য একই পরমাণুর জন্য ঠিক আছে কোণটি 109.5 ডিগ্রী কতটা বৃদ্ধি পাচ্ছে
তাই কোণ কোণ যত বেশি হয় পরমাণুর মধ্যে বিকর্ষণ তত কম হয়
তাই এই গঠনটি মিথেনের জন্য অনুকূল গঠন এবং এই অণুর আকৃতির এই নামের আকৃতিটি একটি টেট্রাহেড্রন ঠিক আছে এই অণুর আকৃতির নাম টেট্রাহেড্রাল আমি ব্যাখ্যা করতে পারি এটি ব্যবহার করে একটি মডেল আহ সিস্টেম ঠিক আছে
তাই এটি টেট্রাহেড্রনের একটি আকৃতি যা আপনি এখানে দেখতে পাচ্ছেন যেমন আপনি এখানে দেখতে পাচ্ছেন এগুলো আকৃতি
তাই যদি আপনি এইভাবে তাকান তাহলে ঠিক আছে যদি আপনি এইভাবে তাকান s হল হাইড্রোজেন বিবেচনা করুন এটি একটি কার্বন পরমাণু মধ্যম কার্বন পরমাণু এবং এইগুলি এবং এইগুলি হাইড্রোজেন পরমাণু যা বন্ধন
তাই এটি একটি বন্ধন এটি হল চারটি বন্ধন হল চারটি এখন উম ঠিক আছে
তাই আপনি এখানে এভাবে দেখতে পারেন এই হাইড্রোজেন আপনার থেকে দূরে
তাই যা এই ভাবে দেওয়া হয় ঠিক আছে এই হাইড্রোজেন আপনার দিকে যা এই ভাবে দেওয়া হয় ঠিক আছে কঠিন রেখা এবং এই দুটি ঠিক আছে এবং এই এবং এই পরমাণুগুলি একটি সমতলে ঠিক আছে
তাই আপনি যদি দেখেন তাদের মধ্যে কোণ এখান থেকে এখানে এবং আপনি দেখতে পাচ্ছেন যেটি 109.5 ডিগ্রী
তাই ঠিক আছে
তাই তাই মূলত ঠিক আছে
তাই আপনার কাছে একটি রেঞ্জ রুম আহ অণু একটি টেট্রাগোনাল ফ্যাশনে উম ঠিক আছে
তাই টেট্রাগোনাল ফ্যাশনে
তাই এর মধ্যে কোণ দুটি হাইড্রোজেন পরমাণু 109.5 ঠিক আছে
তাই এটি কেন্দ্রীয় কার্বন পরমাণুর চারপাশে চারটি ইলেকট্রনের অঞ্চল সাজানোর সর্বোত্তম ব্যবস্থা এই একটির তুলনায় এই একটি কোণটি 90 ডিগ্রি বেশি বিকর্ষণ এখানে কোণ 109.5
তাই বিকর্ষণ কম এবং এর গঠন আকৃতি অণু টেট্রাহেড্রাল নং এই ধরনের অ্যামোনিয়ার ok ah অণু দেখুন যেমন আপনি জানেন প্রথমে আপনাকে পাতার বিন্দুর গঠন লিখতে হবে এটি একটি পাঁচ যোগ তিন ঠিক আছে ah phi হল phi এর একটি ভ্যালেন্স ইলেকট্রন তিন যোগ আট ইলেকট্রন যাতে আপনি আকৃতি আঁকতে পারেন উম আপনি অ্যামোনিয়া অণুর আনুমানিক আকৃতি আঁকতে পারেন তিনটি হাইড্রোজেন পরমাণু কেন্দ্রীয় হাইড্রোজেন পরমাণুর চারপাশে ঠিক আছে ছয়টি ছয়টি ইলেকট্রন আছে একটি বন্ধন গঠনের জন্য আরও একটি ইলেকট্রন দুটি আরও দুটি ইলেকট্রন আছে যাতে কেন্দ্রে আরও দুটি ইলেকট্রন যুক্ত হয় পরমাণু কেন্দ্রীয় হাইড্রোজেন পরমাণু এখন অক্টেট গঠন কেন্দ্রীয় নাইট্রোজেন পরমাণু দ্বারা অর্জিত হয় ঠিক আছে হাইড্রোজেনের জন্য এটি শুধুমাত্র দুটি ইলেকট্রন
তাই এটি সঠিক রেখে যাওয়া কাঠামো এখন কত জোড়া ইলেকট্রন আছে এতে তিনটি বন্ধন জোড়া এবং একটি একা জোড়া আছে
তাই মোট চারটি ইলেক্ট্রন জোড়া হল ইলেকট্রন ঘনত্বের চারটি অঞ্চল ঠিক আছে
তাই কিভাবে চারটি ইলেকট্রন ঘনত্বের চারটি অঞ্চলকে সাজানো যায় যেমনটি আমি দেখেছি এই ধরনের চার জোড়া ইলেকট্রনের জন্য

সর্বোত্তম ব্যবস্থা হল একটি টেট্রাহেড্রাল ঠিক আছে যে আমরা এখনই দেখেছি যে তারপরে আপনি যদি টেট্রাহেড্রাল ঠিক রাখেন তাহলে অণুর আকৃতি ঠিক আছে
তাই এটির একটি জোড়া আছে আপনি সেই মতো আঁকতে পারেন ঠিক আছে একটি জোড়া এখানে আপনার একা জোড়া এইভাবে দেখানো হয়েছে এটি একটি ধারণ করে অরবিটাল একাকী প্যারাবোলা স্থানান্তর এখন ঠিক আছে
তাই আকৃতি কি তাহলে এই অণুর আকৃতি কি এখন আবার যা এইভাবে ব্যাখ্যা করা যেতে পারে
তাই এটি একটি নাইট্রোজেন ঠিক আছে এই তিনটি হাইড্রোজেন এবং এটি একটি একা জোড়া এটিকে একা জোড়া হিসাবে বিবেচনা করুন এবং এটি এবং এটি এবং এটি হাইড্রোজেন পরমাণু আহ চলুন চলুন চলুন চলুন তাহলে আপনার কাছে একটি অ্যামোনিয়া অণু আছে ঠিক আছে
তাই উম এখানে অ্যামোনিয়া অণু এটি একটি নাইট্রোজেন পরমাণু এবং এই তিনটি হাইড্রোজেন পরমাণু এবং এটি একটি একা জোড়া এটি বিবেচনা করুন একটি একা জোড়া
তাই যদি আপনি একটি লাইন আঁকেন তাহলে এখান থেকে এখানে এবং এখানে এবং এখানে এখানে একটি মুখ একইভাবে এখানে এবং এখানে এবং এখানে ঠিক আছে এখানে এবং এখানে এবং এখানে একটি মুখ একইভাবে এখানে এবং এখানে এখানে একটি মুখ
তাই এটি গঠন করে এখানে ঠিক আছে সমতল পরমাণু ত্রিকোণ উম একটি প্ল্যানার ঠিক আছে ত্রিকোণ আকৃতি একটি ত্রিভুজাকার আকৃতি একটি ত্রিভুজাকার গঠন করছে এখন অণুর আকৃতি ঠিক আছে আহ এখন এটি একটি ঠিক আছে একাকী ইলেক্ট্রন জোড়া অণুর আকৃতি বলতে আমরা ইলেকট্রনের একা জোড়া দ্বারা দখল করা অবস্থানকে অন্তর্ভুক্ত করা উচিত নয়
তাই এটি হওয়া উচিত অণুর আকৃতি বলার জন্য অপসারণ করা হয়েছে ঠিক আছে আমাদেরকে অহ একজোড়া ইলেকট্রন দ্বারা দখলের অবস্থান বিবেচনা করা উচিত নয় এখন আপনি দেখতে পাচ্ছেন যে এটি অ্যামোনিয়া অণু ঠিক আছে
তাই এই অ্যামোনিয়া অণুটি এই অ্যামোনিয়ার আকৃতির আকৃতি বিন্যাসের ধরণকে বলা হয় ত্রিকোণ পিরামিডাল আকৃতি
তাই এটির একটি ত্রিকোণ পিরামিডাল আছে
তাই অ্যামোনিয়া অণুর আকৃতি ঠিক আছে উম ত্রিকোণ পিরামিডাল কারণ ঠিক আছে আকৃতিটি এই রকম ঠিক আছে
তাই আপনাকে অ্যামোনিয়া অণুর আকৃতি বলা উচিত নয় একটি স্ট্র্যাটা হিটার এই জায়গায় একটি পরমাণু থাকলে টেট্রাহেড্রাল জ্যামিতি আসবে ঠিক আছে মিথেনের মতো আপনার চারটি হাইড্রোজেন পরমাণু আছে
তাই এর আকৃতি ঠিক আছে এর টেট্রাহেড্রাল কিন্তু অণুর আকৃতি বলতে গেলে রেজিও অন্তর্ভুক্ত করা উচিত নয় n একাকী পাস দ্বারা দখল করা ঠিক আছে
তাই আপনাকে শুধুমাত্র পরমাণুর অবস্থানের উপর ভিত্তি করে অণুর আকৃতি বলতে হবে
তাই অ্যামোনিয়ার জন্য আকৃতির আকৃতি ত্রিকোণ পিরামিডাল ঠিক আছে
তাই এটি একটি ত্রিকোণ পিরামিডাল
তাই এটি এখানে একটি মুখ এখানে আরেকটি এখানে মুখটি এখানে অন্য একটি মুখ
তাই এটি একটি ত্রিকোণীয় পিরামিডাল আকৃতি এখন ঠিক আছে
তাই এখন এটি উম তাহলে দুটি হাইড্রোজেন পরমাণুর মধ্যে কোণটি কতটি কোণটি 107 ডিগ্রি পাওয়া গেছে
তাই ঠিক আছে যতদূর ঠিক আছে চারটি অঞ্চল সেরা ইলেক্ট্রন ঘনত্বের চারটি অঞ্চলকে সাজানোর উপায় হল টেট্রাহেড্রা দ্বারা কিন্তু দেখা যায় যে কোণটি এক শূন্য সাত এটি ঠিক এক শূন্য সাতটি এক শূন্য নয় পয়েন্ট পাঁচ ডিগ্রির কম যা টেট্রাহেড্রালের জন্য ঠিক আছে টেট্রাহেড্রাল যা টেট্রাগোনালের জন্য সুতরাং কোণটি এক শূন্য সাত এর কারণ কী
তাই একটি কারণ রয়েছে কীভাবে ব্যাখ্যা করা যায় যে নিম্ন কোণটি এখানে পর্যবেক্ষণ করা হয়েছে এখন আপনাকে বিবেচনা করতে হবে একটি বন্ধন ইলেকট্রন জোড়া এবং ইলেকট্রনের একক জোড়ার মধ্যে তাদের মধ্যে পার্থক্য কী
তাই যদি y আপনি একটি কেন্দ্রীয় কার্বন পরমাণু নিন উদাহরণস্বরূপ ch4 ঠিক আছে
তাই আপনার একটি বন্ধন জোড়া আছে এখানে চারটি বন্ধন চারটি বন্ধন জোড়া রয়েছে
তাই তারা সবই সমতুল্য যদি আপনি অ্যামোনিয়া নেন ঠিক আছে আপনার তিনটি বন্ধন জোড়া আছে এবং তারপরে একটি একাকী জোড়া আছে একটি একা জোড়া
তাই এই চারটি এখানে তিনটি বন্ধন জোড়া এক একা জোড়া এখন আপনি দেখতে পাচ্ছেন যে উম আয়তন ইলেকট্রনের একক জোড়া দ্বারা দখলকৃত আয়তন এবং বন্ধন ইলেকট্রন জোড়া দ্বারা দখলকৃত আয়তনের মধ্যে আহের মধ্যে পার্থক্য কী? বন্ডিং ইলেক্ট্রন জোড়া দ্বারা দখলকৃত আয়তনের তুলনায় ইলেক্ট্রনের একজোড়া বড় কেন এটি গুণগতভাবে ব্যাখ্যা করা যেতে পারে উম যদি আপনি কার্বন এবং হাইড্রোজেন বিবেচনা করেন ঠিক আছে সেখানে একটি বন্ধন ইলেকট্রন বন্ধন ইলেকট্রন আছে যা ঠিক আছে
তাই এই বন্ধন ইলেকট্রন দুটির সাথে সংযুক্ত নিউক্লিয়াস দুটি নিউক্লিয়াস আছে এখানে একটি নিউক্লিয়াস আরেকটি নিউক্লিয়াস
তাই এটি বন্ধন ইলেকট্রন দুটি নিউক্লিয়াসের মধ্যে প্রসারিত হয় ঠিক আছে দুটি নিউক্লিয়াস এর ফলে এটি পাতলা হয়ে গেছে ঠিক আছে এটি একটি পাতলা
তাই এটা ঠিক যে মত এটা ঠিক আছে কিন্তু আপনি যদি একটি একা জোড়া গ্রহণ করেন তাহলে এটি এই পরমাণুর সাথে একটি লিঙ্ক আছে এটি পরমাণু কেন্দ্রীয় পরমাণু এটি কেন্দ্রীয় পরমাণু এখানে একটি কেন্দ্রীয় পরমাণু ঠিক আছে একাকী জোড়া শুধুমাত্র তার নিজস্ব নিউক্লিয়াসের সাথে সংযুক্ত কিন্তু বিপরীত দিকে কোন পরমাণু নেই এখানে কোন পরমাণু নেই
তাই এর ফলে এই ঠিক আছে একাকী ইলেক্ট্রন জোড়া টানা হয় না বা শেয়ার করা হয় না ঠিক আছে সেজন্য এটি শেয়ার না করা একাকী জোড়া ঠিক আছে এটি নিউক্লিয়াস um দ্বারা আকৃষ্ট হয় না যা এই নিউক্লিয়াসের বিপরীতে উপস্থিত হতে পারে
তাই ইলেক্ট্রনের একক জোড়ার জন্য কোন দুটি নিউক্লিয়াস নেই
তাই এর ফলে ইলেকট্রনের একজোড়া ইলেকট্রনের একটি um এর মুক্ত আয়তন রয়েছে
তাই এটি সর্বত্র চলাচলের জন্য বিনামূল্যে এটি নিজেই ছড়িয়ে পড়ে ঠিক আছে এটি নিজেও
তাই এমনভাবে যাতে এটি এটি আপনার বন্ধন ইলেকট্রন জোড়ার তুলনায় বেশি স্থান দখল করে ঠিক আছে যদি এখানে একটি নিউক্লিয়াস থাকে তবে এই একা জোড়াটিও বন্ধন ইলেক্ট্রন পাসের মতো প্রসারিত হবে কারণ এখানে নিউক্লিয়াসটিতে কোনো পরমাণু নিউক্লিয়াস নেই আকর্ষণ ইলেক্ট্রন
তাই এখানে কোন নিউক্লিয়াস নেই
তাই বন্ধন ইলেকট্রন জোড়ার তুলনায় ইলেক্ট্রনের এই বন্ধন একা জোড়া বেশি স্থান দখল করে ঠিক আছে ফলস্বরূপ ঠিক আছে কারণ এটি বেশি জায়গা দখল করে ঠিক আছে একটি বিকর্ষণ আছে ঠিক আছে এটি বন্ধন ইলেকট্রনকে ঠেলে দেয় বন্ধন ইলেক্ট্রন বন্ধন ইলেকট্রনকে নিচে ঠেলে দেয় ঠিক আছে

তাই উম ফলে কোণ কম হয় যে কারণে অ্যামোনিয়া আছে ঠিক আছে অ্যামোনিয়া কোণ ঠিক আছে কোণটি 1 0 7 ঠিক আছে যদি আপনি কার্বন নেন তাহলে টেট্রাহেড্রাল ঠিক আছে কোণটি 1 0 আহ নয় বিন্দু পাঁচ ঠিক আছে নয় পয়েন্ট পাঁচ
তাই এখানে সব ইলেক্ট্রন জোড়া বন্ধন আছে এখানে আপনার কাছে ঠিক আছে উম তিনটি বন্ধন ইলেক্ট্রন এক একা জোড়া
তাই যেহেতু একা জোড়া বেশি জায়গা দখল করে ঠিক আছে ঠিক আছে ফলস্বরূপ আরও বিকর্ষণ ঠিক আছে
তাই বিকর্ষণকে এভাবে একাকী সাজানো যেতে পারে জোড় একাকী জোড়ার বিকর্ষণ একাকী জোড়া একাকী জোড়ার তুলনায় বেশি হয় ঠিক আছে বন্ধন জোড়া এবং তারপর কোনটি বন্ধন জোড়া জোড়ার তুলনায় বেশি
তাই বিকর্ষন একাকী জোড়া একাকী জোড়ার জন্য সবচেয়ে বেশি হয় যদি দুটি একা জোড়া আটা থাকে চেড টু সেন্ট্রাল অ্যাটম তাদের মধ্যে বিকর্ষণ সবচেয়ে বেশি
তাই একাকী জোড়া একক জোড়া ঠিক আছে বিকর্ষণ সবচেয়ে বড় এক একা জোড়া বন্ধন ইলেকট্রন ঠিক বন্ধন পাস যা এই একের তুলনায় কম ঠিক আছে এটি বন্ধন ইলেক্ট্রন বন্ধন বন্ধন ইলেকট্রন পাসের তুলনায় এটি এখনও বেশি বন্ধন ইলেক্ট্রন জোড়া বিকর্ষণ
তাই ঠিক আছে
তাই বোমা বিকর্ষণ বাম থেকে ডান দিকে হ্রাস পায় এটি এই একাকী জোড়া একা জোড়া বিকর্ষণ সর্বশ্রেষ্ঠ বিকর্ষণ
তাই এইভাবে আপনার ইলেক্ট্রনের একা জোড়া এবং বন্ধনের মধ্যে একটি বিকর্ষণ আছে ইলেক্ট্রন জোড়ার একটি বিকর্ষণ আছে ঠিক আছে
তাই এটি একটি বন্ধন ইলেকট্রন জোড়ার তুলনায় সবচেয়ে বড় ঠিক
তাই এটি একটি বন্ধন ইলেকট্রন জোড়া এটি একটি বন্ধন ইলেকট্রন একটি বিকর্ষণ আছে তবে একাকী জুড়ি এবং বন্ধন ইলেক্ট্রনের মধ্যে বিকর্ষণ সবচেয়ে বড় ফলাফল হিসাবে এটি এই বন্ধন ইলেকট্রনগুলিকে এই বন্ধন ইলেকট্রনগুলিকে নীচে ঠেলে দেয় ফলস্বরূপ দুটি হাইড্রোজেন পরমাণুর মধ্যে কোণটি এক শূন্য সাত এটি একটি নয় শূন্য নয় পয়েন্ট ফাইভ যা এখানে কেন্দ্রীয় পরমাণুর চারপাশে চারটি পরমাণুর টেট্রাহেড্রাল বিন্যাসের জন্য একটি আদর্শ, যদিও আপনার কাছে অ্যামোনিয়া রয়েছে তবে আপনার কাছে চারটি ইলেকট্রন জোড়া রয়েছে কোণটি এক শূন্য সাত কারণ নাইট্রোজেন পরমাণুতে উপস্থিত একমাত্র জোড়া বন্ধন ইলেক্ট্রন জোড়াকে নিচে ঠেলে দেয় ঠিক আছে q বলছে বন্ধনের পরিমাণ চার হাইড্রোজেন তিনটি হাইড্রোজেন পরমাণুর কাছাকাছি এখানে একটি শূন্য সাত হল দুটি লুকানো পরমাণুর মধ্যে কোণ এবং আকৃতিটি একটি ত্রিকোণীয় পিরামিডাল আমি আশা করি এটি পরিষ্কার
তাই এর মধ্যে পার্থক্য ঠিক আছে বন্ডিং ইলেক্ট্রন জোড়া এবং একাকী প্যারাবোলা দ্বারা দখলকৃত আয়তন যার ব্যবহার করে কেউ আকৃতির ভবিষ্যদ্বাণী করতে পারে এবং উম সাধারণত প্রত্যাশিত মান এবং পর্যবেক্ষিত মানের মধ্যে কোণের পার্থক্য ব্যাখ্যা করতে পারে এখন আসুন জলের একটি অণু দেখি ঠিক আছে
তাই আপনি জেনে রাখুন যে কেন্দ্রীয় পরমাণুটি অক্সিডাইজড পরমাণু এবং এটির সাথে একটি ঠিক দুটি হাইড্রোজেন পরমাণু সংযুক্ত রয়েছে এবং একটি একা জোড়া আছে অক্সিজেন পরমাণুর উপর দুটি একা জোড়া রয়েছে ঠিক আছে
তাই he lone pair lone pair repulsion is the greatest for the greatest as I উল্লেখ করেছি
তাই অক্সিজেন পরমাণুর উপর দুটি একা জোড়া রয়েছে
তাই মোট কত সংখ্যা ইলেকট্রন জোড়া আছে চার সংখ্যক ইলেকট্রন জোড়া ঠিক আছে এক জোড়া দুই জোড়া তৃতীয় পেয়ার চতুর্থ প্যাকটিতে চারটি অংশ রয়েছে চার জোড়া ইলেকট্রন সাজানোর সর্বোত্তম উপায় হল একটি টেট্রাহেড্রাল
তাই সহ তারপর অক্সিজেন অণুর আকৃতি কী অক্সিজেন অণুর আকৃতি টেট্রাহেড্রাল নয় এটি একটি বাঁক গঠন কৌণিক গঠন ঠিক আছে অণুর বাঁক বা কৌণিক আকৃতি একটি কৌণিক আকৃতি ঠিক
তাই কৌণিক
তাই তখন দেখা যায় যে দুটি হাইড্রোজেন পরমাণুর মধ্যবর্তী কোণটি এক শূন্য চার পয়েন্ট পাঁচ কোণ ঠিক আছে দুইটির মধ্যে একটি শূন্য এবং একটি শূন্য চার পয়েন্ট পাঁচ ডিগ্রি কোণটি কম
তাই টেট্রাহেড্রাল কোণ বা অ্যামোনিয়াতে পাওয়া কোণের তুলনায় এটি এখনও ঠিক আছে এটি একটি শূন্য সাতটি ঠিক আছে এটি একটি শূন্য সাত কারণ এটির একটি একাকী জোড়া আছে কিন্তু পানিতে দুটি একা জোড়া আছে
তাই ই লোন পেয়ার লোন পেয়ার বিকর্ষণ সবচেয়ে বড় ঠিক আছে ফলস্বরূপ এটি উভয় একা জোড়া ধাক্কা দেয় বন্ধন উম বন্ধন ইলেকট্রন জোড়াকে ধাক্কা দেয় com কাছাকাছি আসতে ফলে কোণটি 104.5 ডিগ্রী ঠিক আছে
তাই এই ঠিক আছে একজনকে সঠিকভাবে বুঝতে হবে কেন অ্যামোনিয়ার তুলনায় কোণটি 104.5 ঠিক আছে
তাই এই দুটি অণু অ্যামোনিয়া এবং জলের মধ্যে একটি সম্পর্ক রয়েছে একাকী জোড়ার সংখ্যা বা ইলেকট্রনের অঞ্চলের সংখ্যা এখানে চারটি এখানে চারটি ঠিক আছে যখন আপনার কাছে চার জোড়া ইলেকট্রনের স্বাভাবিক বিন্যাস থাকে টেট্রাহেড্রাল
তাই অণুকে সাজান এবং তারপরে লোন পেয়ার লোন পেয়ার এবং লোন পেয়ার বন্ডিং ইলেকট্রন পেয়ারের মধ্যে বিকর্ষণ দেখুন
তাই এখানে একটি লোন পেয়ার লোন পেয়ার মিথস্ক্রিয়া বিকর্ষণ এবং সেইসাথে লোন পেয়ার বন্ধন ইলেক্ট্রন পেয়ার বিকর্ষণ আছে অ্যামোনিয়ার তুলনায় জলে কোণ কম
তাই এই বিবেচনাগুলি থেকে আমরা বলতে পারি ঠিক আছে আমরা এই বিকর্ষণগুলি থেকে ভবিষ্যদ্বাণী করতে পারি
তাই আপনি যদি পারেন তবে আমি তাদের n সংখ্যার সারণী করতে পারি যদি আপনি বিবেচনা করেন ইলেক্ট্রন অঞ্চলের সংখ্যা এবং বিন্যাস ঠিক আছে যদি আপনার ইলেক্ট্রন অঞ্চলের সংখ্যা দুটি থাকে তবে আকৃতি রৈখিক হয় ঠিক আছে আকৃতি রৈখিক যদি আপনার তিনটি ইলেকট্রনের অঞ্চল থাকে তবে আকৃতি ত্রিকোণীয় প্ল্যানার হয় যদি আপনার চারটি অঞ্চল থাকে ইলেকট্রন ঘনত্বের ইলেক্ট্রন চারটি অঞ্চল তারপর আকৃতিটি একটি টেট্রাহেড্রাল যদি আপনার কাছে ঠিক থাকে তবে ফি ঠিক আছে আকৃতিটি পিরামিডাল দ্বারা ত্রিকোণীয় ঠিক আছে কি তা আমরা একটু পরে দেখব তারপর যদি আপনার ইলেক্ট্রনের ঘনত্বের ছয়টি অঞ্চল থাকে ঠিক আছে আকৃতিটি ঠিক আছে
তাই একজনকে এই ধরনের মনে রাখতে হবে যদি আপনার একটি কেন্দ্রীয় পরমাণুর চারপাশে ইলেক্ট্রন ঘনত্বের ঘনত্বের দুটি অঞ্চল থাকে তাহলে আকৃতিটি অণুর আকৃতি বা অণুর জ্যামিতি রৈখিক হয় যদি আপনার তিনটি ইলেকট্রন ঘনত্বের অঞ্চল থাকে তবে আকৃতি একটি ত্রিকোণীয় প্ল্যানার যদি আপনার ইলেকট্রন ঘনত্বের চারটি অঞ্চল থাকে তবে এটি একটি টেট্রাহেড্রাল যদি আপনার পাঁচটি ত্রিকোণীয় বাইপিরামিডাল থাকে তবে আরেকটি আকৃতি সম্ভব ঠিক আছে বর্গাকার পিরামিডাল বর্গাকার পিরামিডাল
তাই এটি এরকম যে আমরা পরে দেখব
তাই কেন্দ্রীয় পরমাণুর চারপাশে পাঁচটি ইলেকট্রন অঞ্চলে উম ফাইভ ইলেকট্রন সাজানোর দুটি উপায় আছে যে একটি ত্রিকোণ বাইপিরামিডাল আরেকটি বর্গাকার পিরামিডাল ঠিক আছে
তাই ধরুন আপনি ঠিক আছে আসুন আমরা ইলেকট্রন ঘনত্বের পাঁচটি অঞ্চল দেখি একে বলা হয় ত্রিকোণীয় বাইপিরামিডাল ঠিক আছে তাই এটিকে ত্রিকোণ পাই প্যারামিটার বলা হয় যেটি এভাবে আঁকা যায় আপনার কাছে একটি কেন্দ্রীয় ঠিক আছে পরমাণু আছে উদাহরণ স্বরূপ আমি একটি অণু নিই pf ঠিক আছে phi কেন্দ্রীয় পরমাণু হল পাস প্রেস এবং তারপর ফি ফ্লোরিন পরমাণু হতে পারে এইভাবে

আঁকা ঠিক আছে এইভাবে
তাই কেন্দ্রীয় ফসফরাস পরমাণুতে পাঁচটি পাতলা ভ্যালেন্স ইলেকট্রন রয়েছে যার অর্থ পাঁচ জোড়া ইলেকট্রন বা পাঁচটি ইলেকট্রন ঘনত্বের অঞ্চল ঠিক আছে যা এইভাবে সাজানো যেতে পারে তখন অণুর আকৃতি এই অণুটি একটি ত্রিকোণ বাইপাইরামিডাল এটি একটি ত্রিকোণ বাইপামার আকৃতি ঠিক আছে
তাই ত্রিকোণ দ্বিপদ ধাতু আকৃতিতে এই তিনটি পরমাণু এক দুই তিনটি একটি সমতলে থাকে কারণ তারা একটি সমতলে থাকে এবং এই দুটি তাই এই টি hree কে নিরক্ষীয় সমতল বলা হয়
তাই এই তিনটি পরমাণুকে নিরক্ষীয় সমতল বলা হয়
তাই আপনি দেখতে পারেন যে আপনি ঠিক নিরক্ষীয় সমতলের মতো আঁকতে পারেন এবং তারপরে এই দুটি পরমাণু ঠিক আছে অক্ষীয় পরমাণু কারণ এগুলি অক্ষীয় অবস্থান দখল করছে ঠিক আছে
তাই এই দুটি প্রকার আছে বিন্যাসের একটি একটি প্ল্যানারে তিনটি পরমাণু একটি প্ল্যানার বিন্যাসে রয়েছে আরেকটি দুটি পরমাণু অক্ষীয় অবস্থানে আছে ঠিক আছে
তাই এইভাবে দুটি হাইড্রোজেন দুটি পরমাণুর মধ্যে কোণ ধরুন যদি আপনি এখানে এবং এখানে নেন তাহলে তাদের মধ্যে কোণটি 120 হবে ডিগ্রী
তাই এটি একটি 120 ডিগ্রী যদি আপনি এই পরমাণু এবং এই পরমাণুর মধ্যে কোণ নেন তবে এটি ঠিক আছে
তাই এটি 90 ডিগ্রী 90 ডিগ্রী দুটি ধরণের কোণ রয়েছে
তাই এটি চারপাশে ইলেক্ট্রন ঘনত্বের পাঁচটি অঞ্চল সাজানোর উপায় । কেন্দ্রীয় পরমাণু ঠিক আছে অন্য কোনো ব্যবস্থা ঠিক আছে যদি আপনি ঠিক করেন তাহলে উম আরও বিকর্ষণ হবে ফলস্বরূপ শক্তি আরও ঠিক থাকবে
তাই উপরন্তু সেখানে ইলেক্ট্রনের ঘনত্বের ফি অঞ্চলগুলিকে সাজানোর আরেকটি উপায় আছে এইভাবে এইভাবে আপনি সেই বর্গাকার পিরামিডাল আকৃতির বর্গাকার পিরামিডাল আকৃতিটিও সাজাতে পারেন যাতে এই চারটি ফ্লোরিন পরমাণু একটি সমতলে থাকে এবং তারপর এই উম শীর্ষে যে অক্ষীয় অবস্থানে থাকে আপনার কাছে শুধুমাত্র একটি ফ্লোরিন পরমাণু আছে
তাই এইভাবে এছাড়াও আপনি ইস্ত্রি করতে পারেন এটিও আপনি ব্যবস্থা করতে পারেন তবে এর সাথে তুলনা করতে পারেন তারপরে প্রশ্নটি হল সঠিক কাঠামো বিন্যাস কোনটি
তাই ঠিক আছে যদি আপনি এই দুটি বিন্যাসের শক্তির মান দেখেন তবে এটি এইটির তুলনায় কিছুটা কম
তাই বেশিরভাগ তাদের মধ্যে কোন যৌগ নেই সমন্বয় যৌগ ছাড়া অধিকাংশ phi সমন্বিত যৌগ ঠিক আছে এই ধরনের এই ত্রিকোণ বাইপিরামিডাল জ্যামিতি আছে শুধুমাত্র ত্রিকোণ বাইপিরামিডাল জ্যামিতি ফি সমন্বিত যৌগগুলির জন্য একটি অনুকূল জ্যামিতি ঠিক এই ধরণের তুলনায় এই জ্যামিতি বর্গ প্যারামিটার জ্যামিতি এই শক্তিটি জানেন কারণ আপনি জানেন এই বিন্যাসের শক্তি এটির তুলনায় কিছুটা বেশি ঠিক আছে
তাই এই ধরণের কিছু অণু রয়েছে বলে জানা যায় জ্যামিতির ই কিন্তু তাদের বেশিরভাগেরই এটি শুধুমাত্র
তাই এটি একটি কেন্দ্রীয় পরমাণুর চারপাশে পাঁচটি পরমাণুকে সাজানোর একটি উপায় যদি আপনার ইলেকট্রন ঘনত্বের পাঁচটি অঞ্চল থাকে একইভাবে 6 সম্পর্কে যদি আপনার ইলেক্ট্রন ঘনত্বের 6টি অঞ্চল থাকে তবে তাদের সাজানোর সর্বোত্তম উপায় অষ্টভূজাকার পদ্ধতিতে কি অষ্টভুজাকার আকৃতি এটি অষ্টভুজাকার আকৃতি এটি অষ্টভুজাকার আকৃতি আপনি এখানে দেখতে পাচ্ছেন এখানে এটি একটি ছয় পরমাণুর সাথে সংযুক্ত কেন্দ্রীয় পরমাণু আছে
তাই আপনি দেখতে পাচ্ছেন যে একটি দুটি তিন চার পাঁচ ছয় ছয়টি পরমাণুর সাথে সংযুক্ত রয়েছে কেন্দ্রীয় পরমাণু
তাই এটি হল অষ্টহেড্রালের একটি আহ আকৃতি ঠিক আছে যেটি আমাদের উম ইলেকট্রন ঘনত্বের ছয়টি অঞ্চলকে একটি কেন্দ্রীয় পরমাণুর চারপাশে সাজানোর সর্বোত্তম উপায় এই ঠিক আছে অন্য কোন ব্যবস্থা ঠিক আছে একটি উম উচ্চ শক্তির অবস্থার দিকে নিয়ে যাবে যা নয় অনুকূল
তাই আরও বিকর্ষণ সেখানে থাকবে
তাই এটি একটি কেন্দ্রীয় পরমাণুর চারপাশে ইলেক্ট্রন ঘনত্বের ছয়টি অঞ্চল সাজানোর সর্বোত্তম উপায় এবং এখানে ঠিক আছে
তাই এই চারটি পরমাণু ঠিক আছে এই চারটি পরমাণু একটি সমতলে রয়েছে এই দুটি এক তম স্থানে রয়েছে ই অক্ষীয় অবস্থান এখন আসুন আমরা আরও কয়েকটি অণু দেখি ঠিক আছে
তাই আসুন এই ধরণের অণু সালফার টেট্রাফ্লোরাইড দেখি এখন প্রথম কাজ হল পাতার ডট গঠন আঁকতে সালফারের ছয়টি ইলেকট্রন আছে ঠিক আছে
তাই এটি অক্সিজেন গ্রুপে ছয় যোগ চার থেকে সাত সাতটি ফ্লোরাইডের একটি ভ্যালেন্স ইলেকট্রন
তাই ঠিক আছে
তাই আপনার মোট 32টি ইলেকট্রন আছে কত আহা ঠিক আছে দুঃখিত 34 ইলেকট্রন মোট 34টি ইলেকট্রন আছে 34 ভ্যালেন্স ইলেকট্রন আছে
তাই আপনি বরং আনুমানিক জ্যামিতি ঠিক করতে পারেন ঠিক আছে আপনি সাজাতে পারেন সালফার কেন্দ্রীয় পরমাণু এবং তারপর আপনি কেন্দ্রীয় সালফার পরমাণুর চারপাশে উম চারটি ফ্লোরিন আঁকতে পারেন যাতে চারটি বন্ধন আঁকা হয়
তাই আটটি ইলেকট্রন আটটির নিচে চলে যায় ঠিক আছে
তাই বাকিটি একটি 26 ইলেকট্রন যদি 76 ইলেকট্রন এভাবে সাজানো যায় ঠিক আছে 6 প্লাস 6 প্লাস 18 প্লাস 6 ঠিক আছে
তাই 24টি ইলেকট্রন চলে গেছে
তাই বিয়োগ 24 ইলেকট্রন অবশিষ্ট আছে
তাই দুটি ইলেকট্রন যাতে দুটি ইলেকট্রন কেন্দ্রীয় পরমাণুতে যোগ করা উচিত
তাই বাকী বাকি ইলেকট্রনগুলি ah ফিলিং করার পরে যোগ করা উচিত উম তাপীয় পরমাণুর অক্টেট অবশিষ্ট বাম বা ইলেকট্রন কেন্দ্রীয় পরমাণুতে দেওয়া উচিত এখন আপনি বলতে পারেন
তাই এটি সঠিক পাতার বিন্দু গঠন উম ঠিক আছে এটা যদিও কেন্দ্রীয় পরমাণু অক্টেট নিয়ম মানছে না ঠিক আছে
তাই এটি সংখ্যা অতিক্রম করছে ঠিক আছে আরও সংখ্যক ইলেকট্রন ঠিক আছে
তাই আমরা এই পরমাণুর চারপাশে ইলেকট্রন সাজাই যা ভ্যালেন্স ইলেকট্রন পাওয়া যায় তা ব্যবহার করে এখন আপনি দেখতে পাচ্ছেন যে এখন থেকে এখন পর্যন্ত কত জোড়া ব্লক আছে অণুর আকার বলতে আপনাকে দেখতে হবে সংখ্যাটির দিকে ইলেকট্রন জোড়া বা অঞ্চলের সংখ্যা
তাই এক দুই তিন চার চারটি বন্ধন জোড়া আছে এবং একটি একা জোড়া আছে মোট এক একা জোড়া আছে ঠিক আছে অঞ্চলগুলি ইলেক্ট্রন

ঘনত্ব ফাই অঞ্চল আছে
তাই আপনি যদি
তাই জানেন তবে আপনার কাছে একটি ফি অঞ্চল আছে কিনা ইলেক্ট্রন ঘনত্ব হল সেরা বিন্যাস হল ত্রিকোণীয় বাইপিরামিডাল ঠিক আছে
তাই আপনি এই ধরণের আহ ত্রিকোণ দ্বিপ্রাচীন জ্যামিতি আঁকতে পারেন
তাই আপনি যদি এই দুটি ফ্লোরিন পরমাণুকে অক্ষীয় অবস্থান হিসাবে বিবেচনা করেন এবং এই দুটিকে বিষুবীয় অবস্থায় বিবেচনা করেন rial এবং তারপর একক জোড়াটিকে বিষুবীয় অবস্থানে রাখুন এখন আপনি যে আমি এই মডেলটি দেখে ব্যাখ্যা করতে পারি ঠিক আছে
তাই এটি একটি ত্রিকোণীয় বাইপিরামিডাল বিন্যাস কারণ আপনার কেন্দ্রীয় সালফার পরমাণুর চারপাশে কেন্দ্রীয় পরমাণুর চারপাশে ইলেক্ট্রন ঘনত্বের চার পাঁচটি অঞ্চল রয়েছে সুতরাং এটি একটি সালফার পরমাণু ঠিক আছে এবং তারপরে চারটি ফ্লোরিন পরমাণু আছে আসুন আমরা সেগুলিকে সাজাই এবং একটি একাকী প্যারাবোলিক উত্তর ঠিক আছে
তাই আপনি দুটি উপায়ে এটিকে সাজাতে পারেন
তাই এই একাকী জোড়াটিকে নিরক্ষীয় সমতলে রাখা যেতে পারে
তাই এই বিষুবীয়
তাই যদি আপনি এটিকে একটি ফ্লোরিন ফ্লোরিন বিবেচনা করেন এবং এটি ফ্লোরিন এটি ফ্লোরিন
তাই চারটি ফ্লোরিন আছে তাহলে আপনি নিরক্ষীয় সমতলে একটি একা জোড়া লাগাতে পারেন
তাই এটি নিরক্ষীয় কারণ এটি নিরক্ষীয় সমতল ঠিক আছে ত্রিভুজ আমার পিরামিডাল এই নিরক্ষীয় সমতল সুতরাং দুটি ফ্লোরিন দুটি ফ্লোরিন বাকি একটি বড় এই অবস্থানটি একাকী জোড়া দ্বারা দখল করা হয়েছে
তাই আপনি একাকী জোড়াটিকে নিরক্ষীয় অবস্থানে রাখতে পারেন
তাই আরেকটি উপায় আছে আপনি ব্যবস্থা করতে পারেন যে একাকী জোড়াটিকে এই প্রকৃত অবস্থানে ইন-এ রাখুন যাতে আপনি এই সালফারের মতো কাঠামো আঁকতে পারেন ঠিক আছে
তাই আপনি এইরকম আঁকতে পারেন
তাই এটি একটি একা জোড়া ঠিক আছে ফ্লোরিন ফ্লোরিন এবং ফ্লোরিন এবং ফ্লোরিন ঠিক আছে আপনি আঁকতে পারেন এই সেক্টরে আপনি দুটি উপায়ে লোন পেয়ার সাজাতে পারেন একাকী জোড়াটি অক্ষীয় অবস্থানে রয়েছে
তাই এখানে অক্ষীয় অবস্থান
তাই এই দুটির মধ্যে আপনি এখন সাজাতে পারেন
তাই এই দুটি কাঠামোর মধ্যে উম প্রকৃত আহ গঠনটি কী বা অণুর আকৃতি কী তা এখন আমাদের করতে হবে বিকর্ষণ দেখুন আমরা বিকর্ষণের উপর ভিত্তি করে অণুর আকৃতির পূর্বাভাস দিন পরমাণু এই আপনার মধ্যে কি পরমাণুর মধ্যে বন্ধন আছে যে বন্ড মানে ইলেকট্রন আছে যে ইলেকট্রন এই অঞ্চলে উপস্থিত ইলেকট্রন দ্বারা ঢেউ খেলানো হবে
তাই এটি একটি একা জোড়া
তাই একটি বিকর্ষণ আছে
তাই এখানে এবং এখানের মধ্যে কোণ 90 ঠিক আছে
তাই এটি হল একটি 90 ঠিক আছে একইভাবে এই একা জোড়াটি এই বন্ধন ইলেকট্রন জোড়া দ্বারা ঢেউ খেলানো হয়
তাই একটি ফ্লোরিন আছে একটি ফ্লোরিন আছে
তাই অন্য 90 ডিগ্রী আছে
তাই এটা ঠিক আছে যদি আপনার এমন একটি কাঠামো থাকে যেখানে একাকী জোড়া নিরক্ষীয় অবস্থান দখল করে থাকে তাহলে আপনার 2 90 ডিগ্রী বিকর্ষণ থাকবে ঠিক আছে আসুন দেখি এই কাঠামোতে কত সংখ্যক 90 ডিগ্রী ব্যক্তির উপস্থিতি রয়েছে
তাই আপনি যদি নেন এটি একটি বর্গক্ষেত্র উহ ত্রিকোণীয় বাইপিরামিডাল জ্যামিতি আপনি এই কাঠামোর জন্য এটিকে আপনি বিবেচনা করেন এটি একটি একা জোড়া এখন এই যদি আপনি এখানে একাকী জুটি রাখেন তবে একা জোড়াটি বন্ধন ইলেকট্রন জোড়া দ্বারা ঢেউ খেলানো হয় এখানে এই বন্ধন ইলেকট্রন থেকে একটি বিকর্ষণ আছে এটি থেকে একটি বিকর্ষণ আছে
তাই এটি এই একা জোড়ার অভিজ্ঞতা অনুভব করে s 390 ডিগ্রী উম বিকর্ষণ
তাই এটির 390 ডিগ্রী বিকর্ষণ রয়েছে তবে এই কাঠামোটিতে দুটি নব্বই ডিগ্রি দুই নব্বই ডিগ্রি বিকর্ষণ ঠিক আছে দুটি নব্বই ডিগ্রি বিকর্ষণ
তাই আপনাকে একটি কাঠামো বেছে নিতে হবে উম ঠিক আছে উহ বিকর্ষণগুলির উপর ভিত্তি করে কাঠামোটি 90 ডিগ্রি কম ঠিক আছে বিকর্ষণ সর্বোত্তম বা অনুকূল কাঠামো
তাই এই দুটির মধ্যে এই কাঠামোটি একটি অনুকূল কাঠামো কারণ এতে এই কাঠামোর তুলনায় উম 290 ডিগ্রি বিকর্ষণ রয়েছে যেখানে 390 ডিগ্রি বিকর্ষণ রয়েছে
তাই বিকর্ষণ বেশি কারণ একা জোড়ার মধ্যে আরও বিকর্ষণ রয়েছে বন্ধন ইলেক্ট্রন জোড়া এখানে তুলনামূলকভাবে কম বন্ধন ইলেক্ট্রন বিকর্ষণ ঠিক আছে বন্ধন ইলেক্ট্রন জোড়া এবং একা জোড়া বিকর্ষণ এখন তাদের আকার কি m হ্যাঁ আপনার চার আছে
তাই আপনার দুটি ব্যবস্থা আছে ঠিক আছে একা একা জোড়া এটি একটি একাকী জোড়া এবং তারপর আপনার ব্যবস্থা আছে এই মত ঠিক আছে
তাই একা জোড়া এবং তারপর ঠিক আছে একা একা এবং তারপর আপনার ফ্লোরাইড ঠিক আছে
তাই এই দুটি কাঠামোর মধ্যে কোন গঠনটি অণুর সঠিক আকৃতি অণুর সঠিক গঠনের আকৃতি কি অণুর সঠিক সঠিক কাঠামোর আকৃতি এটি একটি কারণ এটি একটি 290 ডিগ্রি ব্যক্তি আছে এখানে তিনটি 90 ডিগ্রী বিকর্ষণ আছে এটি সঠিক গঠন অক্ষর তাহলে আকৃতিটি উম হওয়া উচিত অণুর আকৃতিটি পরমাণুর বিন্যাসের উপর ভিত্তি করে হওয়া উচিত একা জোড়ার বিন্যাসের উপর ভিত্তি করে নয় তাহলে এই অণুর আকৃতিটিকে বলা হয় seesaw see saw এর আকার ঠিক আছে
তাই আপনি দেখতে পারেন যে আকৃতিটি seesaw বিন্যাস কি
তাই যে seesaw ঠিক আছে জ্যামিতির বিন্যাস এই ফ্লোরিন পরমাণুর বিন্যাসের উপর ভিত্তি করে এই একা জোড়ার উপর ভিত্তি করে নয় এখন আসুন আমরা অন্য একটি অণু দেখি ঠিক আছে vr f3 এখন আপনাকে অণুর গঠন আঁকতে হবে
তাই বোরন বোরনের ব্রোমিনের একটি ভ্যালেন্স আছে ইলেকট্রন সাত যোগ তিনের মধ্যে সাত ঠিক আছে
তাই আপনার মোট 2128 ইলেকট্রন আছে ভ্যালেন্স ইলেকট্রন
তাই তাদের সাজান ঠিক আছে
তাই ছয়টি বন্ধন ইলেকট্রন আছে
তাই ছয় বিয়োগ বাইশ

Prior@ITK

তাই আপনি সাজাতে পারেন m সেরকম
তাই 18s চলে গেছে
তাই বাকি আছে
তাই চারটি ইলেকট্রন চারটি ইলেকট্রন এখানে কেন্দ্রীয় পরমাণুতে যোগ করতে হবে এবং এখানে এখন এটি brf3 এর জন্য একটি লুইস ডট গঠন এখন অণুর আকৃতি কি এখন কেন্দ্রীয় পরমাণুতে ঠিক আছে দুটি একা জোড়া এটি একটি একাকী জোড়া এটি আরেকটি একাকী জোড়া ঠিক আছে মোট কত জোড়া ইলেকট্রন আছে এক দুই তিন চার পাঁচ পাঁচ জোড়া ঠিক আছে ইলেকট্রনের পাঁচ জোড়া ইলেকট্রন মানে পাঁচটি অঞ্চল ইলেকট্রনের পাঁচটি অঞ্চল সাজানোর সেরা উপায় ইলেক্ট্রন ঘনত্বের ত্রিকোণীয় দ্বিপরামিটার ঠিক আছে পিরামিডাল দ্বারা কলঙ্ক
তাই যদি আপনি কেন্দ্রে ব্রোমিন আহ সাজান এবং তারপরে তিনটি ফ্লোরিন পরমাণুর দুটি প্রবাহকে এভাবে সাজান ঠিক আছে এবং তারপর এটি একটি ত্রিকোণীয় বাইপিরামিডাল
তাই এটি একটি একা জোড়া একা জোড়া ঠিক আছে
তাই ইলেক্ট্রন ঘনত্বের পাঁচটি অঞ্চল আছে
তাই আপনি পাঁচটি অঞ্চল পাওয়ার সাথে সাথেই সবচেয়ে ভালো উহ আকৃতি হল ত্রিকোণীয় বাইপিরামিডাল
তাই আপনি এখন আনুমানিক গঠন আঁকবেন যা b এর জন্য সবচেয়ে ভাল কাঠামো কী তা দেখার উপায়
তাই আমি এই কাঠামোতে নিরক্ষীয় সমতলে উভয় একাকী পাস আপনিও এইভাবে থাকতে পারেন এখানে একাকী জোড়া দুটি একা জোড়া অক্ষীয় অবস্থান দখল করছে আপনিও ব্যবস্থা করতে পারেন এইভাবে ঠিক আছে
তাই একা জোড়া ঠিক আছে
তাই এই কাঠামোতে দুটি একা জোড়া এই কাঠামোর নিরক্ষীয় অবস্থানে রয়েছে একাকী জোড়া এই কাঠামোর ত্রয়ী ত্রিকোণ পাই প্যারামিটারের অক্ষীয় অবস্থানে রয়েছে এই কাঠামোতে এক একা জোড়া নিরক্ষীয় সমতলে আরেকটি একাকী যুগলটি অক্ষীয় অবস্থানে রয়েছে এখন আপনাকে ইলেক্ট্রন জোড়া বা ইলেক্ট্রন জোড়া বন্ধন করে বিকর্ষণ পরীক্ষামূলক উম দেখতে হবে এখন যদি আপনি এই কাঠামোটি দেখেন ঠিক আছে এখানে একাকী জোড়া একাকী জোড়া বিকর্ষণ সর্বশ্রেষ্ঠ একটি
তাই আপনার কাছে একাকী জোড়া আছে এই বন্ধন ইলেক্ট্রন জোড়া দ্বারা দুই দ্বারা ripped
তাই এখানে একটি আছে সেখানে এক নিরানব্বই দুই নব্বই ডিগ্রী
তাই এটির দুই নব্বই ডিগ্রী বিকর্ষণ আছে কিন্তু আপনি যদি এটি দেখেন তাহলে ঠিক আছে এই একা জোড়াটি বন্ধন এল দ্বারা তরঙ্গিত হয়েছে ইক্ট্রন জোড়া
তাই কোণ হল ah 90 সুতরাং এখানে একটি এখানে একটি
তাই একইভাবে এখানে ঠিক আছে এই একাকী জুটির জন্য তিনটি আছে একইভাবে এই একা জোড়ার জন্য এখানে c
তাই ছয় নব্বই ডিগ্রি বিকর্ষণ আছে যদি আপনি এটিকে দেখেন ঠিক আছে
তাই এই একক জোড়া ঠিক এই ফ্লোরিন পরমাণু দ্বারা 290 ডিগ্রী এবং তারপর এই একা জোড়াটি এই একা জোড়া দ্বারা ঢেউ খেলানো হয়
তাই এখানে তিন নব্বই ডিগ্রী ঠিক আছে এখানে তিনটি নব্বই ডিগ্রী আছে এখানে 690 ডিগ্রী বিকর্ষণ আছে
তাই কোন গঠনটি কম বিকর্ষণ আছে কাঠামোতে 90 ডিগ্রি বিকর্ষণের সংখ্যা কম আছে ঠিক আছে
তাই এই কারণেই এটি অণুর আকৃতি এখন আকৃতিটি আকারে আছে একে বলা হয় আকৃতি টি আকার ঠিক আছে এটি আকারে আছে
তাই টি আকৃতি উম ঠিক আছে এর গঠনকে দেওয়া হয়েছে তিনটি ফ্লোরিন পরমাণুর বিন্যাসের উপর ভিত্তি করে অণুটি একাকী পাসের বিন্যাস দ্বারা নয় ঠিক আছে
তাই উহ উপরন্তু কেউ এই brf3 এর গঠন প্রকৃত গঠন ব্যাখ্যা করতে পারে একাকী জোড়া একাকী জোড়া বিকর্ষণ একাকী জোড়ার উপর ভিত্তি করে পেয়ার আরো ভলিউম চেয়েছিল ঠিক আছে
তাই উহ এর জন্য সবচেয়ে ভালো জায়গা হল নিরক্ষীয় সমতলে দখল করা কারণ বিষুবীয় সমতলে পরমাণুর মধ্যে দুটি ইলেক্ট্রনের ঘনত্ব এখানে থেকে এখানে 120 ডিগ্রি ঠিক আছে
তাই এটি একে অপরের থেকে অনেক দূরে। প্রকৃত অবস্থানে একাকী জোড়াটি কোণটি 90 ডিগ্রি
তাই একাকী জোড়া রাখার সর্বোত্তম উপায় নিরক্ষীয় সমতলে যা নিম্ন শক্তির গঠন দেয়
তাই এই brf3 এর আকৃতিটি একটি টি-আকৃতি ঠিক আছে ঠিক আছে আকৃতি কারণ মনে হচ্ছে ঠিক আছে এটি এখানে
তাই এটি একটি টার্মিনাল এটি আরেকটি টার্মিনাল পরমাণু এটি আরেকটি টার্মিনাল পরমাণু এটি একটি মধ্যম পরমাণু
তাই এটির আকারে আপনাকে ধন্যবাদ

Prof Orgo TK