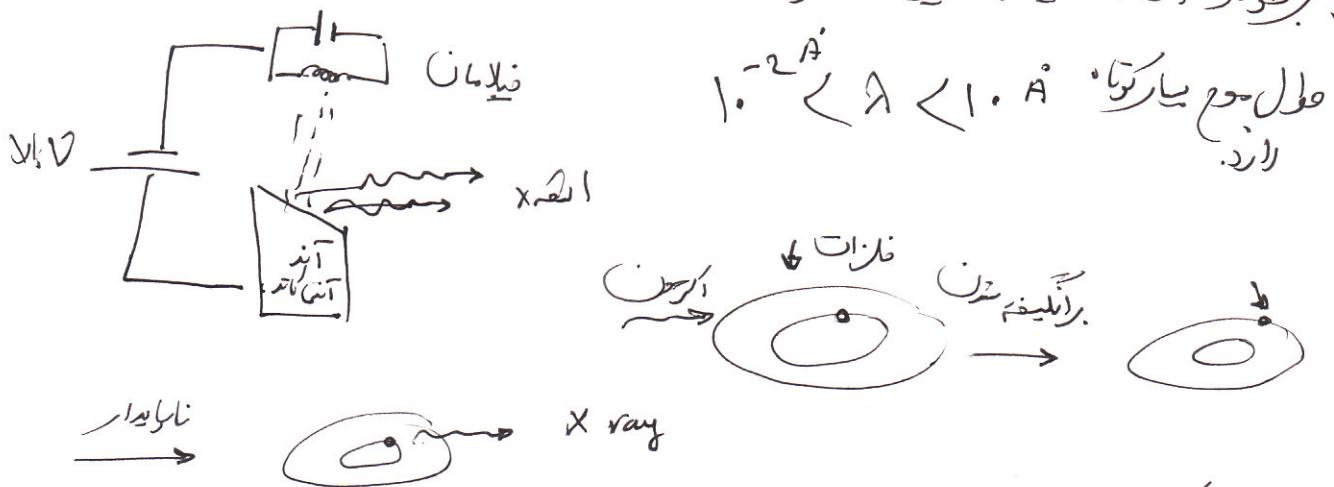


١٠

تفق السع Δ

الله * در نوامبر 1895 توسع رنجلن با تحقیقات اسکاتوریک و لوله روس للرسیمه اس خالل لزیر

با برخیر اسکه کاتدیک ب سطح لایب اسکه Δ ایجاد شد



خواص اسکه ایس:

۱- بی فلورسان بعضی درایر مسدود

۲- عمل عکاسی را می‌نمایند

۳- صفعه صست همگاردن

۴- رسماً دین اکتریک و مقاومت منفی نمایند

۵- قابلیت نفع ز در دیور (وارد).

۶- تولید ریوکان (ریسن و تانزیس کنن)

۷- از لزیور از صور آن (دهان) اکتریستیک نداشند

۸- حفظ مدت آن) با اسکه کاتدیک تغایر دارد

خواص اسکه Δ :

سبیه تور میول اسکه از صفت (کروماتیک اسکه)

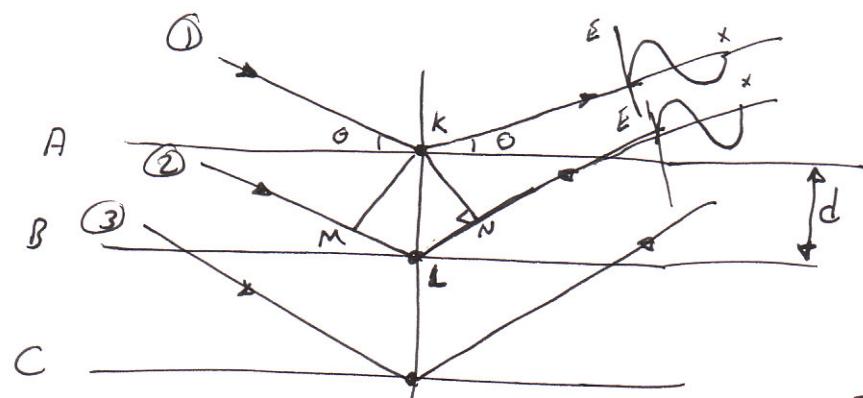
انفاس مطمئن آن در کینه ایان بینیست. محل بعث آن ... امریک از میان میان رات
برآزیزی (انفاس از بلدها غیر مطابق استفاده نمی‌کنند).

۱۱) $\lambda \times \text{حزم} \times \text{برنزاپل} \times \text{کندگ} \times \text{دارد}$. تا سی افه در هوا باعث تولید جفت یونها می‌شوند.
 تا سی افه (الغایل در پیش از مولار بب تولید بر زنگین) و بدینجه تولید افعه
 (اختصاصی) عذر مریوحه همگرد. حلول یعنی (بر) افعه بیش از ۳۰٪ اغلب در ناصیر صورت است

تفقی افعه \times بولیه لبورها :
 بازتاب با انتقاده از تفرقی ساهیت رهگانی افعه \times ثابت همگرد که ازین طبقه همچنان

با صیغه افعه \times رسید

از ماسه زر نگان دهنده صاهیت خوبی افعه \times ساختار سیمان بلورات.



افعه \times با مطالعه محقق لزجی
 بلور برخورد می‌کند.
 E سیان الکریم

زمانی تفرقی ایجاد می‌شود که تقریباً E بجای X
 حامل رزجم جیره شود امکان داشته باشد وصف نماید. برای این مقصود لازم است که ماسه همچنان
 زردهم قدر بگیرد و اصطلاحاً هم فاز گردد

ساخته $\frac{1}{2}$ و $\frac{3}{2}$

میزان بیشتر کردن \Rightarrow افعه نسبت : ۱

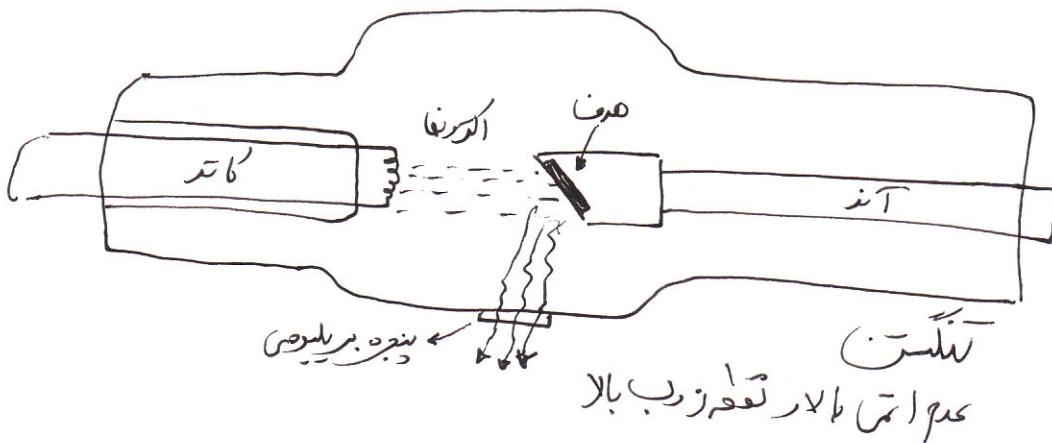
$$\text{میزان بیشتر کردن} \Rightarrow ML + NL = n\lambda ; \quad ML = d \sin \theta, \quad NL = d \sin \theta$$

$$\Rightarrow LN + ML = d \sin \theta + d \sin \theta = 2d \sin \theta = n\lambda \Rightarrow \text{رابله بارگ}$$

$$\text{در افعه} \times \text{برخلاف غیره} \times \text{را بنویس} \quad \sin \theta = \frac{n\lambda}{2d}$$

حالات خاصی بازتاب تفرقی عجور دارد

لوله اس اندر (لوله X):



جبن حففا از همه را سرمی است.

(12)

ماکرو سولولها:

در مابعیت رانی
ماکرو سولولها حلقه بینیان و دلار ساخته اند پیچیده اند هستند با اسکاله (رباطین) میباشند. رفتارهای خاصی است که در آن ساخته اند و فضای آنها را رسانیده اند. رفتارهای خاصی است که در آنها دارند آنها را میگویند. اینها کوکولوسات هستند که از آنها از دسته آرایشی های مخصوصی نمیباشند. آنها کوکولوسات هستند که از آنها از دسته آرایشی های مخصوصی نمیباشند.

ماکرو سولولها از واحدهای تکراری شونده اند که در آنها ساخته مسوند بولیه بیندهای کوکولوسات هستند. در ساختار اولیه آنها تغیر حامل نیز ندارند. اینها معملاً ماسه های مسوند هستند. در دویکه ماکرو سکل حکومات جدید و مستعار است با این تغیر حامل نیز ندارند.

حوارگرد اهل MM:

۱- اسیدهای نهوكلوئید: رمزیت، اولاماترنسی و عامل تولید برؤین زرسی

۲- بروستناها: سمل تنوع و عمل سلولها

۳- کربوهیدراتها: زضره از زیستی سلولی (کلیدوزن)

۴- چربیها: از اسیدهای بروکولی کربکت رعنای سلول (فنتولیپین)

خواص فیزیکی ماکرو سولولها:

خاصیت کلوئیدی -

بلیمرهای شنید و برؤین در طبقه ای از کلوئیدها قرار میگیرند.

توپاس کراهم در حالت بین سولاد تغییری ندارد.

۱- کربستایی: حل شدن ماده در آب از نظر فیزیکی تغیر در آب ایجاد نمیگردند. (قابل تبلور ندارند)

۲- کلوئیدی: ماده در آب تغیر فیزیکی ایجاد نمیگردند ایبار صیب یا ژله نمیگردند.

برلاستن، آبلوستن

14

اندازه مولکولها بر طبق کلوبیس رز ۱ میلی میرون است
میزان معنی بین کلوبیها را کریاتها می‌گویند.

ویرتی حم و علولهار کلرئیس \rightarrow سُل : سوکولوواه حلال زرات را احاطه کرده است سُل خون
برخاز خلستهان فنیزیلوویس مانند انتباوض متذم تغیرات (ایاف عمل) از سُل به مول است و بیشتر
تغیرات عستاد سلول در سلولهار فاگویت (بیگانه خطر) هنگامکه برای ساعته احجام خابی
به حرکت رهی آیند به تغیر طالت از دل به سُل موابمات.

* مکالمہ طبقہ بذریعہ (سر لکوئیہما :

* مذکور میگویند که میتوان از طبقه بندی دیر ملتوسیدها:
هفتاد و پنجمین زرد و سوکرها (حیط) جانبه قمعه باشد کلوئیدرا لیوفلیس (حلال روت)
کویند آرحلل آب باشد هیدروفلیس کویند

حدار کلوئید کہ مستقیماً ولد معلول نہائیں، یووفوبیک (حلال رنگ) واگر صحیط آب
باہم آنرا دھیر و فوبیک (آبرانگ) کوئیں

پیک از روحیه های مرسوم برای جداساختن زرات کلوئید استفاده از اولتراسانتریفیوژن و پایاریابی است.

میوه - حلولهای صحیح) تفاوٰت خازر (ارز) را حل سه و حلal باش که خازر (استیل) باشد.

حلولهاي كلوئيدس مدارس بعنه فاز برائنه (Dispersed phase) و صفا برائنه هست

(Dispersion Medium)

(نئه بىدە سىم داھا كلوئىد:

(15)

متال	صيغىرىڭىز	فازىپەرنىدە
دور	گاز	جامد
حىب نشاتە دېتىۋا	طانع	جامد
آيازها	جامد	جامد
بر	گاز	طانع
مير	طانع	طانع
زەلە	جاد	طانع
تۇم سىخ زەنەنە	طانع	گاز
كۆر آسقىتىنى	جاد	گاز

چىند خاصىت كلوئىد:

- ايجارىمىزىز دى معلومان كلدىئى (سىدىرىه تىنال) سەت رىان رەھىرى دەۋىپىرى
بىراز ھىرىوفىلىكىدە.

حلول كلوئىد زەلە ناقىق سىدىرىه تىنال دە.

- ضىب حىسبىڭىز: دى يۈزىمى معلومان كلدىئى باقاتىن رېچە كاھىن مەتايىد. بافقىسىن فاز
رەرنىدە حىسبىڭىز بىرەنگىز افداسىن ضىب حىسبىڭىز ھىرىوفىلىك بىراز ھىرىوفىلىكىدە
زەرات كلوئىدىن دى ران باراكىرىما هەستىن. و جوراين خاصىت بايمىز بايدىرىن سەرە و مانع قەنتىن سەرە
زەرات تىنالىدە

- ضىب سەلمىن بىلا لەرنىد يېرى حلال رابىتەت بى سەلمىن خورجىن (جىزب ئەمالىتىد).

- بىنالىم اىتىغىزىز زەرات كلوئىدىن بايىن دە.

تاین نیروهای مختلف در مارکیز ساختهای ساکر و مولویها

- نیروهای داندروالس یا لامن

این نیروها ضعیف هستند و سرفوائل بوته میل کرد (بین سطح ناسی - در کسریها).

- بیوند هیدرورتنی

هیدرولن یعنی بین درآمدهای سایر محل مکانهای بین را با سوند کووالانسی

درسته را باز نموده اگر و استایر نموده باشد. انت اکتوستایر آگر: F NO.

* در مقایسه نیروهه ولندروالس از هم ضعیفتر و بیوند هیدرورتنی از هم قویتر است.

- بیوند هیدرورخوب

این بیوند در کسریها وجود دارد که بعد ساختهای غیر قابل مکولی بین مدل را دارد.

باشد:

- والنتین اکتوستایر

ارتباطهای اکتوستایر یا بیوند نمک بین گروههای دلیل اگر که خالفا از قبل (وهمها)

انفارس آیند و انفارس کر بوسیله پیسها برقرار گردند

۱۷ "پروتئین"

پروتئین‌ها بر اساس قابلیت حل‌شدن، مکمل مادر بیولوژیک (اساچالا) ۳ بعدی تقسیم شده‌اند

بعین میل: در بیوپسمی بالینی مجب (اغلان) آلبومین، گلوبولین، هسترنوفا بر اساس قابلیت حل‌شدن در محلول‌وارث شده‌است آبی صورت نمایند

از ترکیب مکمل: کروز - پیارولاز آنژیم‌ها

عمل کرد بیولوژیک:

- آنژیم‌ها (دهیدروژنازها - کینازها)

- پروتئین‌های ذخیره‌ای (فریتین - سیروکالبین - سیروگلوبین)

- پروتئین‌های تنظیم (پروتئین‌های اتفاقی: DNA، هرمون‌ها، پیپرین)

- ساختمان (کلین)

- حفاظت (خاکورها اتفاقاً خود)

- ناچل (صرکلرین)

- اتفاقاً و با تعریف (آلبرت - توپولین)

سامان پروتئین‌ها: دارای چهار و یا هر چهل ساختمان هستند

"آنژیم‌ها"

تعریف آنژیم: دوار پروتئین هستند که قادرند ریخت و انتقال بیوشیمی (لا تاحد عصینه) حمزه می‌برند
افزایش دهند کاتالیزورها حیاتاً

خواص آتیز در هدآ آزیم :

- ۱- سرعت و مسافت آتیز سه توسعه آتیزها با مرز باران سرعت و انت بین آتیز است.
- ۲- آتیز ها به مقدار، مقابله زایر از ترتیبات بیوگیایی را تغییر می‌دهند.
- ۳- معملاً آتیز یا مقدار محدود از واکنشها (اسرع) نباشد.
- ۴- آتیزها بر اتفاقی (کنی بعدن) تغییر باز هم می‌کنند.
- ۵- آتیزها در مقدار کل آتیز می‌کنند و کنی بی تأثیر نمی‌شوند.
- ۶- آتیزها اخلاق آتیزها (اطار قوی) ها خصوصیات بیوگیایی آنهاست.

حالات قابلیت تغییر اتفاقی مطالعات آتیز هست:

{ عوامل تغییر اتفاقی ساختار سبب آتیز

۱- حرارت

۲- تغییرات زیار (AH)

نقیح آتیز «اوره آز» بوده در سال ۱۹۳۶ برونو «سامنز» بیست آمد.

آنچه آتیزها در آئینی هستند:

* از غلف آتیز و سوبتا بر وائی آتیز *

غلف سوبتا و آتیز یا مول متفقین سریع و انت آتیز را خالی (از) می‌کنند.

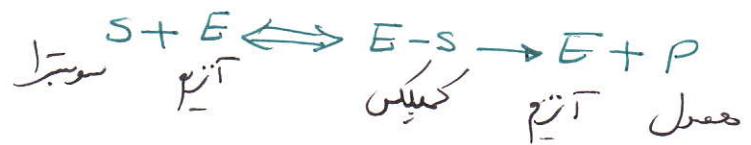
سوبتا: مول اولیه که ترخط آتیز هم product تبدل نماید.



↓
معروف دیپس آتیز و سوبتا
ES

هر آتیز مقدار بیش از سوبتا را جزو حذب نماید، سرعت و انت به دلکشیده است...

(19)



۱) کم



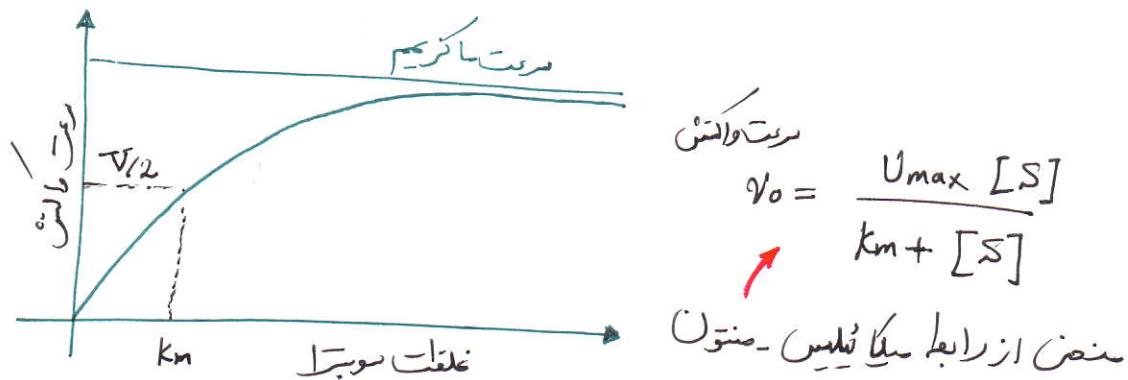
۲) بزر



۳) ابیع سد



۴) مازار



$$\lim_{[S] \rightarrow \infty} V_0 = V_{max} \quad [S] \text{ غلقت سوپراز مولکولی را درست}$$

ضریب سکانسیس-منتور K_m

$$V = \frac{1}{2} V_{max} \Rightarrow K_m + [S] = 2 \times [S] \Rightarrow K_m = [S]$$

$V_0 \leq K_m^{\frac{1}{2}}$ میل تریبی ترمیم سوپراز است.

۲۰

عملیات برخواهی آزمایش:

pH : مخلل آزمایش مسقیم وابه تصریح pH میباشد.

pH ایسم وجود اراده رسان آزمایش در این حلال خواسته خواهد بود.

که pH هواره وجود دارد آزمایش رسان سریع کار نمایند و $\text{pH} > 5$

* درج درست: سمت اندبود است با افزایش درجه حرارت بالا میروند.

درج درست \rightarrow افزایش درجه حرارت میکنند از زیست جنبی عکولای \rightarrow نفاید درستی^۹

از این درج درست تا حد متوجه باشید افزایش درجه حرارت میکنند از زیست جنبی درست

درست را کنیع را کنیع رهید بله احتلال در تبلیغ آزمایش سویست

درج درست ایتم: درجه حرارت آزمایش با این طبقه درست خواهد بود.

درج درست (پیشنهاد حقیق): درجه حرارت است که در تمام عمل میتوان آزمایش را مستقر کرد آزمایش آزمایش بعد تأثیر نداشت آزمایش با این عکولای زیار به درست حساس ترند / آزمایش \rightarrow خالص ترند \rightarrow حساس ترند

آزمایش خالص با این حساس تر

ساختار مقنای و پیوندها فیزیکی آزمایش:

آزمایش مانند پیوندها از و امدادهای آزمایش میگذرد با پیوند کووالان میگذرد.

رسانه پیشنهاد: نظریه از اسیدها آمیخته که با پیوند کووالان \rightarrow پیدا شد اتفاق دارد.

پیشنهاد: رسانه پیشنهاد با این نتایج آسیدها و