

### ۳- مهاسازی دومایع امتزاج ناپذیر :

نکته: دومایع امتزاج نپذیر اقطاها به مانعاتی لفته عی شود که برای حی در هم محظوظ شوند.

ماسکلولئیها، واففع اس - در صورتی که نعل دعیم باشد راهی با هم آمیخت

این دومایع امتزاج ناپذیرند.

برای جهاد مهاسازی این دومایع که امتزاج ناپذیراند. می توان انفورماتیون بدهی برداشت.

#### ۱- فذربریدن

#### ۲- استفاده از قیف، جباله

Distillation

تفصیل

برای جهاد مهاسازی چنین مایع که در هم حل شده اند که از دسته تقاضا لستفاده کرد. به عنوان مثال در

محلول آب و اتر → نظریه جوش اتکرو دا ۴۰ درجه ممتاز آبر بی باشد . برای

جهاد مهاسازی این دو دمای محلول را بالا ببرده و مساهده می کنیم اگر تغییر سود و آلب رفع

با هم صورتی نباشد . سپس با سرد کردن نیاز آتر به اتر مایع نمی داشت بروان لسته .

برای جهاد اسازی چند مانع نه تنطیم چوشن نذلنه بهمن دارند، از هشتم تا پنجم مرتبه بیرونی هیئت کوکن

استفاده کرد.

جهاد اسازی مخلوط اصلن "نادر لار"

برای اسازی آنها مانند جهاد اسازی مانع از بسیاری از این اتفاق نقطعی چوشن و علمای مدعیان

آن های سی - در فضای رودخانه سیار یا پیش از توان محلولی از حینه نازر احمد آزاد. به مثقال

مثال از محلول هوای این روش من توان پستوئن والسرین دست است هم از این.

برای اسازی محلولهای جامد.

لوروس برای هم اسازی محلولهای های قابو وجود ندارد

۱- استفاده از صافی یا توجه به اندازه ذرات - صافی صورت نظر را طبق می‌نمایم.

۲- حل کردن یعنی از برای محلول و جهاد اسازی بزرگتر بر روی شاهای لفته شده.

برای مثال برای آن که محلول اصل و شن را زده کنیم کنیم هی توان محلول را در آب

حل کرده بدن ترتیب می‌نماید - حل مسود و شن را زده محلول بس آمده جهاد

لیس برای حد اسازی نه از آنکه محصول را در مجاورت راهی بالا مراراد. با توجه

درین که هموماً نظریه هوش جامیار - از میان - بالاتر است آنکه تغییر نده

فرستاده این فرض باقی ص حاصله هر چند جامیار میانه نباشد مجاورت بلوای است. به این

عمل متبلور سدن یا بلوای سدن می نویسیم

با مرارادن مواد را در مجاورت میان مختلطی داشته باشید و بین تبیه رسیدن که است

کم شد و تو درین پرتوهای تولید شده از مواد را در مجاورت بلوای وجد دارد.

آلفا  $\alpha$  (p, n)

تفویج نیزی

بتا  $\beta$  (e)

$\alpha < \beta < \gamma$

گاما  $\gamma$  (نور)

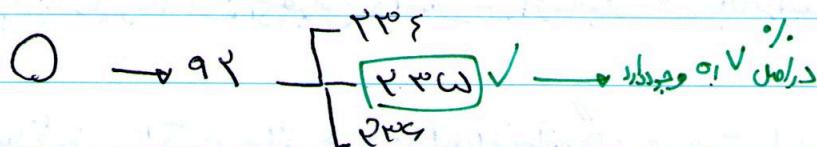
مثل

سرپی  $\gamma$  آلمینیوم  $\rightarrow$  نانو

انحراف نیزی  $\gamma$  لئے سای انحراف ندارد

$\alpha < \beta$   $\downarrow$   
p, n  $\leftarrow$  e

۲۳۷) اولینم سه اندیزی



بیسیار ۱۷٪ بین نهن لسازی اور ایژم

۲۳۶) هتبزی → عنصری برای ایندیکاتری + صادر زیادی اندیزی

از نورون های باقی مانده دو بار استفاده می شود.

$$m \rightarrow \frac{m}{2}$$

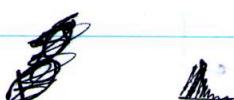
به مرتب زمانی بر طول مدت تا جمیعت مادی رادیوaktیو تصفیش نمایم و سرعت اخراج مثال

سی عمرین ۱۴۰۰۰ دوست در مالی که نیمه عمر رادیوم تها ۱۳ تا شصت است

سوال: آردن نهوده ای در ازیز و توبه کربن ۱۴ دانسه باشیم سه از ۱۱ هزار روزه جرم از

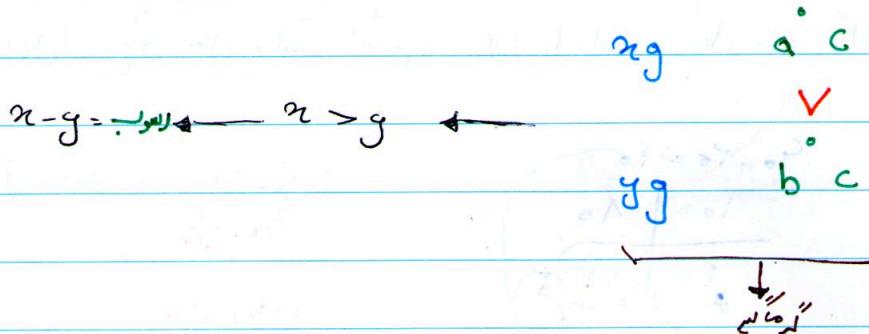
$$11,000 \rightarrow 5,000 \text{ متر}^2$$

کربن باقی ماند؟



$$\frac{1}{2} = \frac{6,000}{6,000} = 0,125$$

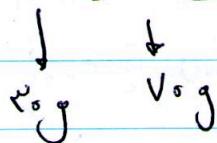
## رسوب



در صورتی که یک محلول را سرد کنیم باز فصل اولیه بودن آن میزان احتمال پنیری هل شونده ناهاش می‌باشد

و مقدار کمتر از میزان شونده رسوب می‌گذارد.

**مثال ۱.** میزان احتمال پنیری  $KNO_3$  در دودمان از  $20^\circ C$  و  $2^\circ C$  در  $100\text{ g}$  آب



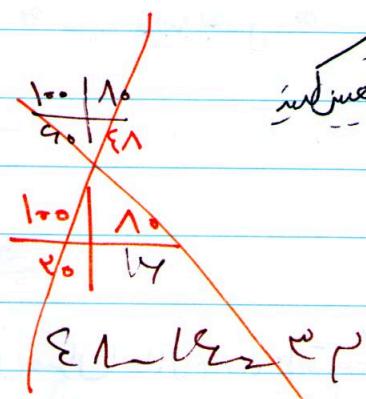
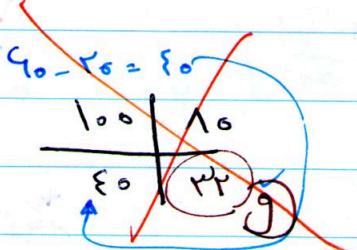
$$\text{محلول است میزان رسوب} = 40 \text{ g}$$

**مثال ۲.** آردن مثل بایا  $100\text{ g}$  حلال داشته باشیم. میزان رسوب را تعیین کنیم.

|     |  |    |
|-----|--|----|
| 100 |  | 40 |
| 80  |  | 20 |

**مثال ۳** - مطالعه اخلاقی درجه ۵۰ به ترتیب برابر با ۲۵ و ۹۰ است.

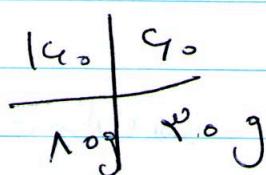
اگر ۸۰٪ محلول اسید در ۵۰٪ داشته باشیم و محلول را تا درای ۵۰٪ کند کنیم میتوانیم



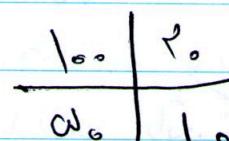
حل شوند  $\rightarrow$  حلال  $\rightarrow$  محلول

$$40 + 100 = 140 \text{ g} \rightarrow \text{درجه حرارت خاصی}$$

پیشیمی حرارت محلول سده نهان



کمترین حرارت محلول



$$100 - 30 = 70 \text{ g}$$

$$90 - 10 = 80 \text{ g}$$

رسو

**مثال** - انفصال بین یکی به نسبت  $80\%$  برابر با واقع است با سردردن  $20\%$  مخلوط سیر شده این نمک تا دمای  $40^\circ\text{C}$  رسوب تسلیل می شود . مطلوب است صزان انفصال بین یکی تا  $20^\circ\text{C}$  باشد

$$100 + 40 = 140$$

$$\begin{array}{r} 140 \\ \hline 90 \quad 50 \end{array} \rightarrow \begin{array}{l} \text{متناهی} \\ \text{آنحل شونده} \\ \text{در درجه} \\ 40^\circ\text{C} \end{array}$$

$$200 - 50 = 150 \rightarrow \text{حلل}$$

$$\begin{array}{c} 200 - 50 = 150 \\ \downarrow \\ 50 - 10 = 40 \end{array} \rightarrow \boxed{40\%}$$

$$\begin{array}{r} 125 \\ \hline 25 \quad 100 \end{array} \rightarrow \boxed{25\%}$$

**مثال** : انفصال بین یکی تا دمای  $80^\circ\text{C}$  برابر با  $40\%$  درجه سلسیوس کار

ترسیب و  $90\%$  و  $95\%$  است . آنچه از این محلول را از رمای  $90\%$  به کم

نمایش میدارد این تغییر میزان اسراب است

$$40^\circ = 4\omega g$$

$$20^\circ = 1\omega g$$

۳۳g مدخل

$$100 + 4\omega = 14\omega g$$

$$\begin{array}{c|c} 14\omega & 4\omega \\ \hline 33 & 1\omega \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} 100 & 1\omega \\ \hline 20 & 33g \end{array}$$

$$13 - 3 = 10g$$

(سوپ)

**مثال:** عایله ای اهالی بیرونی نباید در درجه  $70^\circ$  سانت را در برابر باواید.

لست. با سرگردان ۴۰ کم از اهالی سرمه این زیست تا درجه ۵۰

به  $90^\circ$  (سوپ) عرضم. اهالی بیرونی در درجه  $70^\circ$ ؟

$$100 + 7\omega = 17\omega$$

## Chemical Reactions

ذخیره مواد به دولتی فنری و سنبایانی لفسم من شوند

فیزیک مدل مطالعہ ادازہ لیے جائیں

## خواص

لسمیاں ہے خیر حاصل اندازہ لیتی

بله آن که براسن لئنه چلو نه بایه و الیش تسمیاين رخی دهد من تو اینم از سینتیک تسمیاين و

تغییات آن بهره بجویم. سینتیک شبیه‌ای شاخصی از علم است، نه سرعت. فرایند ها

و<sup>ا</sup>للش<sup>ه</sup>اه<sup>ه</sup> س<sup>ه</sup>یا<sup>ن</sup> ر<sup>ه</sup>ابس<sup>ه</sup>م ل<sup>ه</sup>ن<sup>ه</sup> . (ونظر<sup>ه</sup>ی<sup>ه</sup> هم در بحث<sup>ه</sup> سنتی<sup>ه</sup> س<sup>ه</sup>یا<sup>ن</sup> بر<sup>ه</sup>ی)

بسی و لش های شیمیایی و حیوانات دان آن عبارت از

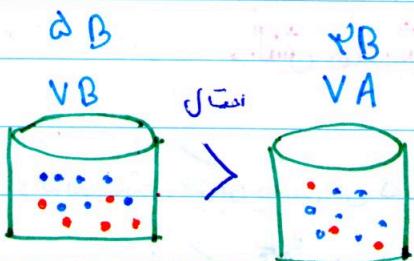
١- نظریه برخورد - درین نظریه والش (Walsh) مورببس تراوی لینز رفاز و لش دعنه شان

لزی باش. از طرفن ذرات درین تحریه به صورت لایه‌های تهر و مذک

## ٢- زعمی مانند

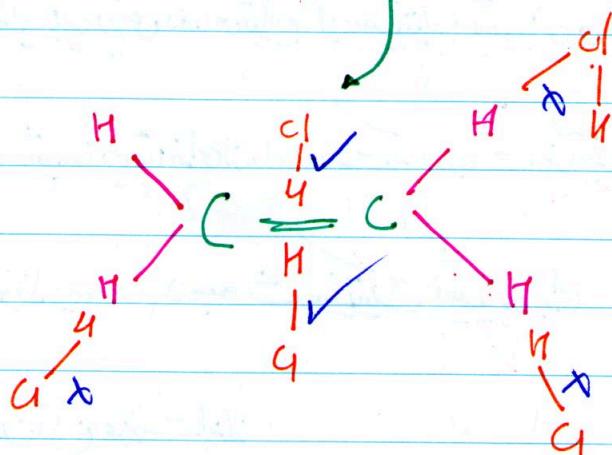
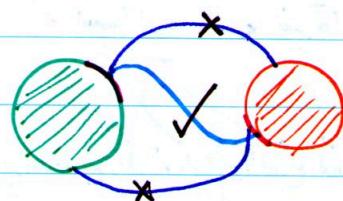
ان نظریه بین ملته نهادها برخورد نهاد صنایع و اسناد ملعود به خوارمود باشد

ویریس ها برخورد صورت:

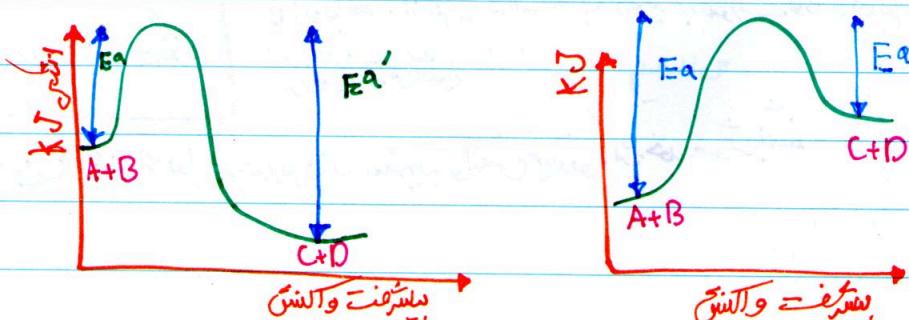


۱- تعداد برخورد (تعادل زوار=)

۲- دهشت برخورد با باری مناس ب باشد.

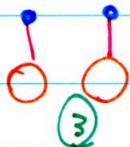
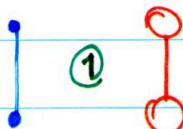


انرژی مغایسازی عبارت است از انرژی لازم برای شروع یک واکنش شیمیایی

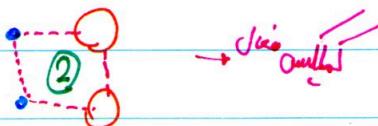


$$E_a > E_a' \text{ نرمالیز } \leftrightarrow E_a' > E_a \text{ نرمالیز}$$

نظريّة حالتَ الدَّار



نظريّة كمبلنِ مثُل



كمبلن

ابن نظريّة بیان حملة لـ هنلام يه و والنست شيمانین یه کونی سپا رنایا دار که کمبلن مغایل نام

تعقیدیار = نظریّة كمبلن مثُل

دار