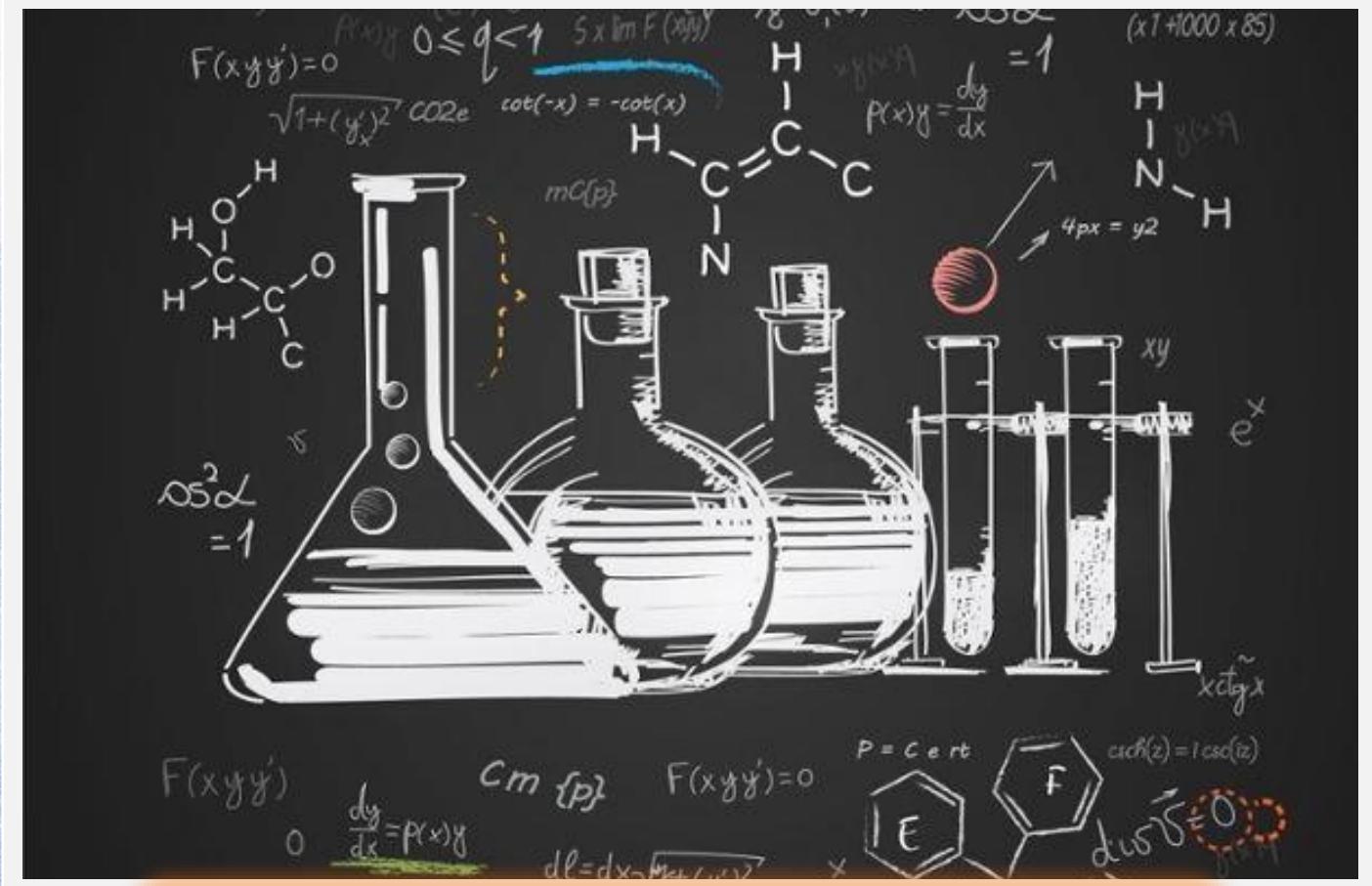


# جمع بندی جامع شیمی دوازدهم

## فصل (۴)



نویسنده: استاد هادی حاجی نژادیان

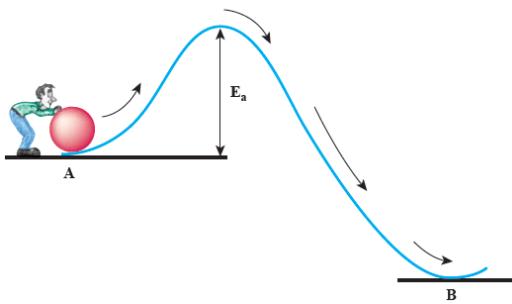
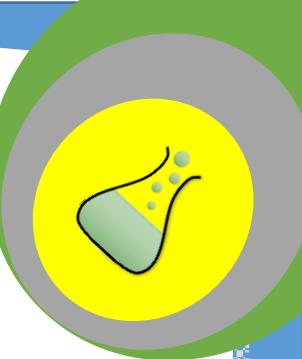
مدرس در مجموعه کانون فرهنگی آموزش قلم چی - تهران

مدارس علامه حلی، رسالت، نیایش، مصباح، اندیشمندان و...



@Nanochemistry۲۲  
@chemistry\_hajinejad : راه ارتباط

## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم - فصل ۴

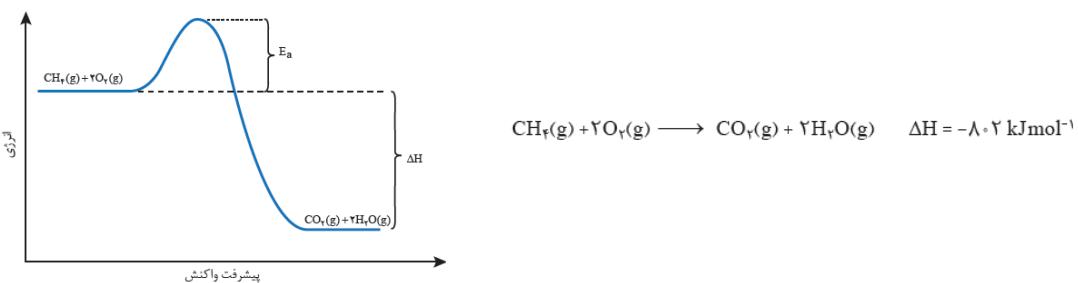


انرژی فعال سازی ( $E_a$ ) : به حداقل انرژی لازم برای شروع یک واکنش شیمیایی انرژی فعال سازی می گویند و معمولاً واحد آن کیلوژول است.

یکی از روش های تامین این انرژی ، گرما دادن به واکنش دهنده ها است. دقت کنید که واکنش

های شیمیایی چه گرماده و چه گرمائی ، برای آغاز شدن نیاز به انرژی دارند. برای مثال واکنش

سوختن گاز متان ، هر چند گرماده است ، اما برای آغاز شدن به جرقه یا شعله نیاز دارد.



هر چه انرژی فعال سازی واکنشی بیشتر باشد ، سرعت آن کمتر است ، در نتیجه واکنش در شرایط

دشوارتر و دمای بالاتری انجام می شود ، زیرا بزرگ بودن  $E_a$  نشان می دهد که واکنش دهنده ها

برای عبور از این سد به انرژی بیشتری نیاز دارند.



## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم-فصل ۴



با افزایش دما ، انرژی واکنش دهنده ها بیشتر می شود ، به طوری که شمار ذره هایی که در واحد

زمان می توانند به فراورده تبدیل شوند افزایش یافته و در نتیجه سرعت واکنش افزایش می یابد.

فسفر سفید بر خلاف گاز هیدروژن در هوا و دمای اتاق می سوزد که این نشان می دهد واکنش

سوختن فسفر سفید دارای  $E_a$  کوچک تری نسبت به سوختن گاز هیدروژن است.

کاتالیزگرها در واکنش شرکت می کنند ، اما در پایان واکنش دست نخورده باقی می مانند. از این

رو می توان آن ها را بارها به کار برد. همچنین استفاده از کاتالیزگرها در صنایع گوناگون ، سبب

کاهش آلودگی محیط زیست می شود.

کاتالیزگر را می توان به تونلی در یک جاده کوهستانی تشبیه کرد. کاتالیزگرها با تغییر مسیر

واکنش ، انرژی فعال سازی را کاهش داده و سبب می شوند واکنش دهنده ها سریع تر به فرآورده

ها تبدیل شوند.

نکاتی راجب واکنش هیدروژن و اکسیژن در شرایط گوناگون :

آنالیزی واکنش (kJ)	سرعت واکنش	دما (°C)	شرایط آزمایش
-572	ناچیز	۲۵	بدون حضور کاتالیزگر
-572	انفجاری	۲۵	ایجاد جرقه در مخلوط
-572	سریع	۲۵	در حضور پودر روی
-572	انفجاری	۲۵	در حضور توری پلاتینی



## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم-فصل ۴



این واکنش در **دماهی اتاق** به علت انرژی فعال سازی بسیار زیاد انجام نمی شود.

جرقه عامل تامین کننده انرژی فعال سازی است. اگر به مخلوط  $O_2$  و  $H_2$  جرقه بزنیم، انرژی فعال

سازی تامین شده و واکنش با سرعت زیادی به صورت انفجاری انجام می شود.

پودر روی و توری پلاتینی هر دو نقش **کاتالیزگر** دارند و سرعت واکنش را با **کاهش انرژی فعال**

**سازی افزایش** می دهند. با توجه به اطلاعات داده شده قطعاً **پلاتین انرژی فعال سازی را بیشتر**

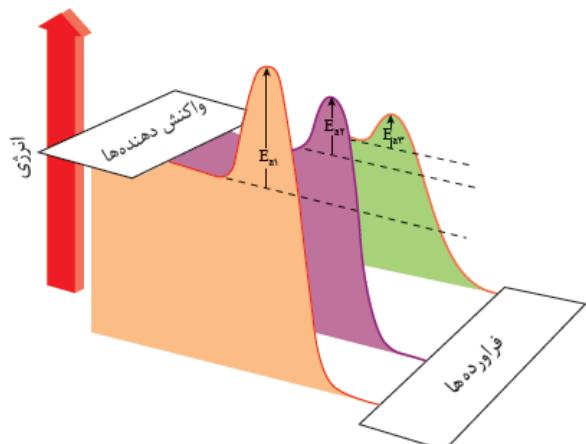
**کاهش** می دهد و **کاتالیزگر بهتری** برای انجام این واکنش است.

توجه شود در **هر شرایطی** مقدار  $\Delta H$  واکنش ثابت است.

با توجه به شکل زیر نمودار **نارنجی** رنگ برای هر دو حالت بدون حضور کاتالیزگر و ایجاد جرقه در

مخلوط است. نمودار **بنفش** مربوط به استفاده از پودر روی و نمودار **سبز** رنگ مربوط به استفاده از

توری پلاتینی است.



## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم - فصل ۴



جرقه بدون تغییر مسیر واکنش فقط انرژی فعال سازی را تامین می کند. ولی کاتالیزگرهای با تغییر

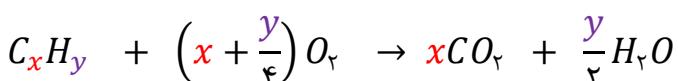
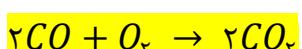
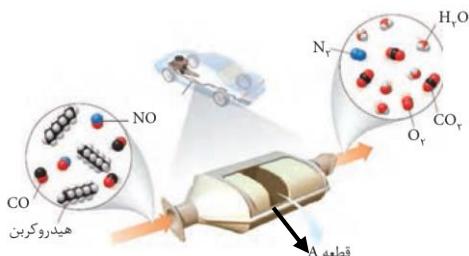
مسیر واکنش و کاهش  $E_a$ ، سرعت را افزایش می دهند و در هیچ کدام از این عمل‌ها آنتالپی

تغییر نمی کند.

✓ برای حذف آلاینده‌های موجود در اگزوز خودروها  $(NO, CO, C_xH_y)$  قطعه‌ای را در مسیر خروج

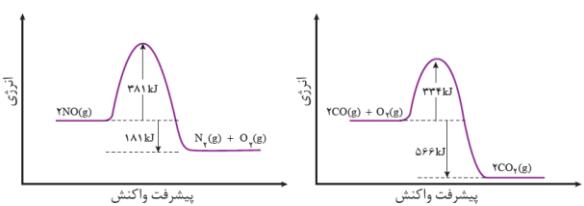
گازها قرار می دهند. با توجه به شکل واکنش‌ها را به خاطر بسپارید. هر آلاینده پس از عبور از قطعه A

با انجام واکنش‌های زیر به فراورده‌های کم ضرر و بی ضرر تبدیل می شود.



✓ توجه شود که واکنش تبدیل  $NO$  به  $N_2$  و واکنش سوختن گاز  $CO$  در دمای پایین انجام نمی

شوند، زیرا هر دو دارای انرژی فعال سازی زیادی هستند.



## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم - فصل ۴



نکات کلیدی راجب جدول زیر : ( مقدار آلاینده در حضور و غیاب قطعه A )

NO	C <sub>x</sub> H <sub>y</sub>	CO	فرمول شیمیایی آلاینده	
۱/۰۴	۱/۶۷	۵/۹۹	در غیاب قطعه A	مقدار آلاینده برحسب گرم
۰/۰۴	۰/۰۷	۰/۶۱	در حضور قطعه A	به ازای طی یک کیلومتر

با توجه به اینکه هر کاتالیزگر می تواند به شمار محدودی واکنش سرعت ببخشد ، در قطعه A

از سه کاتالیزگر رودیم ، پالادیم و پلاتین وجود دارد.

در مسیر گازهای خروجی از خودروها قطعه ای قرار می دهند که می تواند باعث حذف و یا

کاهش آلاینده ها شود. مبدل کاتالیستی نام این قطعه است.

بر روی این قطعه سرامیکی که به شکل توری به کار می رود ، سه کاتالیزگر رودیم ، پالادیم و

پلاتین نشانده شده است.

برای افزایش کارایی مبدل کاتالیستی ، گاهی سرامیک را به شکل دانه های ریز در می آورند و

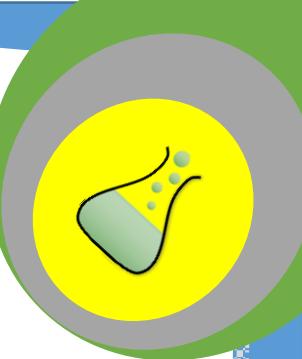
کاتالیزگرها را روی سطح آن ها می نشانند تا سطح تماس افزایش یابد.

این مبدل کاتالیستی برای مدت طولانی کار می کند ، اما پس از مدت معینی کارایی آن

کاهش می یابد و دیگر قابل استفاده نیست.



## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم-فصل ۴



✓ خصوصیات های یک کاتالیزگر مناسب :

اغلب کاتالیزگرها اختصاصی برای یک یا چند واکنش عمل می کنند.

در حضور آن باید واکنش ناخواسته دیگری انجام شود.

کاتالیزگرها باید در شرایط واکنش پایداری گرمایی و شیمیابی مناسبی داشته باشند.

❖ آمونیاک و بهره وری در کشاورزی

گیاهان نمی توانند نیتروژن مورد نیاز برای رشد خود به طور مستقیم از طریق هوا جذب کنند.

از این رو باید نیتروژن را به شکل ترکیب های نیتروژن دار از جمله آمونیاک و اوره به خاک

افزود.

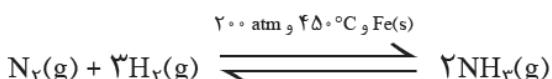
تولید فراآورده بیشتر در شرایط معین ، به میزان پیشرفت واکنش در آن شرایط بستگی دارد.

به عبارت دیگر هر چه میزان پیشرفت واکنش بیشتر باشد ، درصد بیشتری از واکنش دهنده

ها به فراآورده ها تبدیل می شود. واکنش میان گازهای نیتروژن و هیدروژن حتی در حضور

کاتالیزگر و جرقه پیش نمی رود.

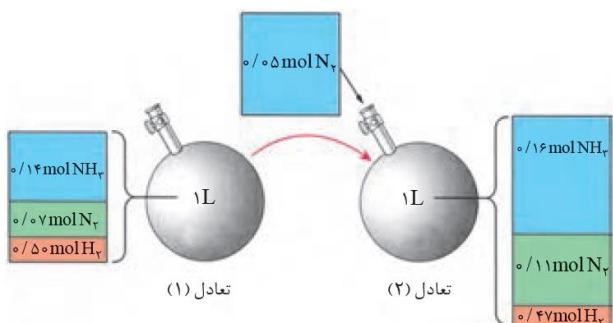
هابر موفق شد شرایط بهینه برای انجام این واکنش را پیدا کند :



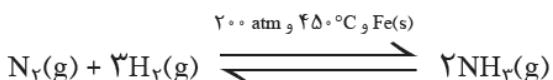
## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم-فصل ۴



نکات کلیدی راجب شکل مقابل :



✓ شکل فوق افزودن مقداری نیتروژن را به سامانه در حالت تعادل زیر را نشان می دهد.



✓ با افزایش غلظت ماده اولیه واکنش در جهت تولید فراورده پیش می رود و به تعادل جدید می رسد.

در نتیجه غلظت  $\text{NH}_3$  بیشتر شده و غلظت  $\text{H}_2$  کم شده چون مصرف شده است.

✓ در هر دو حالت ثابت عددی ثابت است و این نشان دهنده آن است که با افزودن غلظت و ایجاد

تعادل جدید تأثیری بر  $K$  ندارد.

✓ هنگامی که در دمای ثابت غلظت یکی از مواد شرکت کننده در سامانه تعادلی را افزایش دهیم ،

واکنش در جهت مصرف آن پیش می رود تا به تعادل جدید برسد ، ولی ثابت تعادل در هر دو تعادل

اولیه و ثانویه یکی است.

✓ بدیهی است با کاهش غلظت هر ماده شرکت کننده ، واکنش تا حد امکان در جهت تولید آن ماده

پیش خواهد رفت.



@chemistry\_hajinejad

## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم-فصل ۴



❖ تغییر حجم سامانه در تعادل های گازی

برای تغییر غلظت مواد گازی شرکت کننده می توان در دمای ثابت حجم سامانه را کم یا زیاد کرد.

اگر دمای ثابت ، فشار بر یک تعادل گازی افزایش باید ، واکنش در جهت تعداد مول های گازی کم تری پیش می رود تا به تعادل جدید برسد.

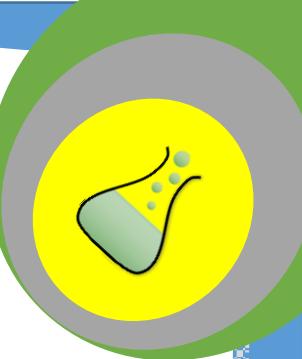
چون تغییر فشار (حجم) بر غلظت اثر می گذارد ، می توان نتیجه گرفت در این تغییر نیز پس از رسیدن به تعادل جدید ثابت تغییری نخواهد کرد.

در واکنش هایی که تعداد مول های گازی در دو طرف واکنش یکسان است با افزایش فشار تعادل جابه جا نمی شود و تعداد مول ها تغییر نمی کنند ولی غلظت همه اجزا زیاد می شود.

هنگامی که دمای یک سامانه محتوی تعادل گازی تغییر می کند ، پس از رسیدن به تعادل جدید ، علاوه بر تغییر غلظت مواد شرکت کننده ،  $K$  نیز تغییر خواهد کرد.



## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم-فصل ۴



✓ اثر تغییر دما بر تعادل های گوناگون یکسان نیست و به گرماده و گرماگیر بودن واکنش بستگی دارد

➤ واکنش گرماگیر :

○ افزایش دما : افزایش مقدار K

○ کاهش دما : کاهش مقدار K

➤ واکنش گرماده :

○ افزایش دما : کاهش مقدار K

○ کاهش دما : افزایش مقدار K

❖ نکات کلیدی راجب جدول مقابل :

۴۳۵	۲۲۵	۲۵	(°C) ماد
$4 \times 10^{-5}$	$4 \times 10^{-11}$	$2/5 \times 10^{-25}$	K

☞ ثابت تعادل آن برابر :

$$K = \frac{[SO_2]^2 [O_2]}{[SO_3]^2}$$

☞ هر چه دما بیشتر شده مقدار k افزایش یافته که نشان دهنده گرمگیر بودن این واکنش است.

☞ هنگامی که در یک سامانه تعادلی دما را افزایش می دهیم ، واکنش در جهت مصرف گرمگیر می رود .

پیش می رود ، اگر این واکنش گرمگیر باشد ، مقدار واکنش دهنده در سامانه کاهش می یابد

و K افزایش می یابد.



@chemistry\_hajinejad

## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم-فصل ۴



هابر می دانست با افزایش دما و تامین انرژی فعال سازی، سرعت واکنش افزایش خواهد یافت، ولی از

طرفی به علت گرماده بودن واکنش هر چه دما بالاتر می رفت واکنش با K کوچک تر و پیشرفت کم

تری به تعادل می رسید و هرچه دما بالاتر می رفت درصد مولی آمونیاک کم تر می شد. به همین

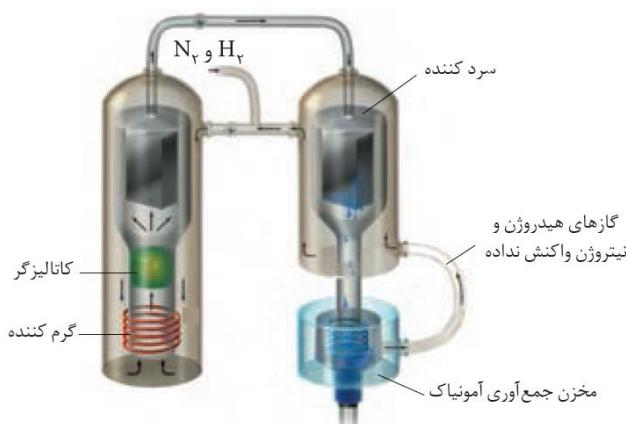
دلیل او توانست با کاتالیزگر آهن واکنش را در دماهای پایین تر و با سرعت مناسب انجام دهد، هر

چند هنوز درصد مولی آمونیاک در مخلوط مطلوب نبوده، به همین دلیل از افزایش فشار نیز بهره برد.

در شرایط بهینه، ۲۸ درصد مولی مخلوط را آمونیاک تشکیل می دهد که برای جداسازی آمونیاک

بدست آمده از تفاوت نقطه جوش آمونیاک نسبت به دو گاز دیگر بهره برد.

شکل فوق فناوری تولید آمونیاک به روش هابر را نشان می دهد.



فرآیند هابر نمونه تاریخی جالبی از تاثیر

پیچیده شیمی بر زندگی ماست. هر چند

تولید آمونیاک باعث طولانی شدن جنگ

جهانی اول گردید، اما به دنبال آن شرایط

تولید کودهای شیمیایی و افزایش بازدهی

فراورده‌های کشاورزی فراهم شد.



## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم-فصل ۴



نفت خام ، گاز طبیعی ، زغال سنگ و معادن مس ، آهن ، طلا ، مرمر و فیروزه از جمله منابع

شیمیایی ارزشمندی هستند که به طور یکسان در جهان توزیع نشده اند.

کشورها منابع طبیعی خود را به دو شیوه به فروش می رسانند :

✓ بسیاری از کشورها این منابع را بدون فراوری و به همان صورتی که از طبیعت به دست می

آید می فروشنند که به آن خام فروشی می گویند.

✓ برخی کشورها به کمک فناوری های شیمیایی مواد خام و اولیه را به فراورده های دیگری

تبديل می کنند تا به قیمت بالاتری به فروش برسانند.

خام فروشی برای منابع معدنی مانند سنگ معدن آهن ، مس ، روی و برخی منابع کشاورزی مانند

پنبه نیز صادق است.

درصد خلوص ماده شیمیایی بیشتر باشد ، قیمت آن بیشتر خواهد بود. به همین دلیل فناوری های

جداسازی و خالص سازی مواد یکی از فناوری های پیشرفته ، گران ، پر کاربرد و در عین حال

کارآفرین و درآمدزا به شمار می آید.



@chemistry\_hajinejad

## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم - فصل ۴



❖ فناوری : به کار بردن دانش برای حل یک مسئله در صنعت یا زندگی روزانه برای رسیدن به هدف.

❖ شیمی دان ها با استفاده از دانش شیمی ، مواد جدیدی می سازند یا روشی برای ساخت آسان تر و

به صرفه تر آن ها ارائه می کنند. آن ها همچنین به دنبال یافتن روش ، طراحی و ساخت دستگاه

هایی برای شناسایی دقیق ساختار مواد هستند.



❖ گروه عاملی ، کلید سنتز مولکول های آلی

❖ سنتز : یک فرآیند شیمیایی هدفمند است که در آن با استفاده از مواد ساده تر ، مواد شیمیایی

دیگر را تولید می کنند.

❖ سنتز را می توان کانون بسیاری از پژوهش های شیمیایی دانست که منجر به طراحی و تولید

مواد جدید می شود.

❖ گروه عاملی : گروه هایی که خواص و رفتار مواد آلی را تعیین می کنند.

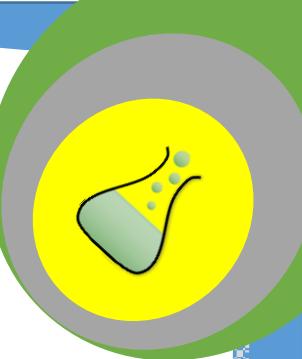
❖ تولید مواد آلی جدید می تواند همراه با تغییر ساختار یا ایجاد یک یا چند گروه عاملی باشد. در

این فرایندها شیمی دان ها با استفاده از مواد شیمیایی گوناگون ، گروه عاملی موجود در یک

مادة آلی را تغییر داده و به گروه عاملی دیگری تبدیل می کنند.



## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم - فصل ۴



اتن : گاز اتن یکی از مهم ترین خوراک ها در صنایع پتروشیمی است و آن را می توان به مواد

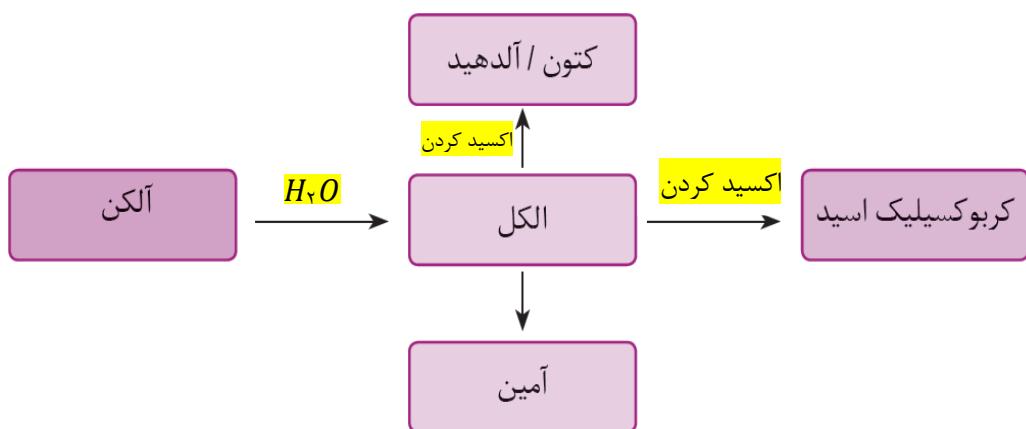
پرازش دیگری تبدیل کرد. با توجه به نمودار زیر :



هر چه نوع و تعداد گروه‌های عاملی در مولکول هدف بیشتر باشد ، ساخت آن دشوارتر بوده و

به داشت پیشرفته و فناوری کارآمدتر نیاز دارد.

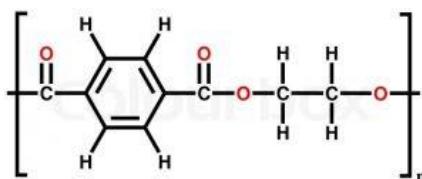
❖ نمودار تبدیل برخی مواد آلی به یک دیگر :



## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم - فصل ۴

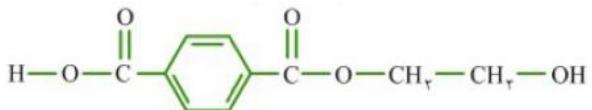


بطری آب از پلیمری به نام پلی اتیلن ترفتالات (PET) ساخته می شود ، این پلیمر دارای



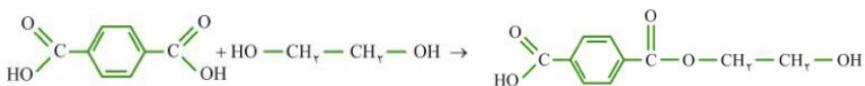
ساختار فوق است :

این پلیمر از خانواده استرها است و مونومر این پلیمر به شکل زیر است :



این مونومر از واکنش ترفتالیک اسید(اسید دو عاملی) و اتیل گلیکول (الکل دو عاملی) در

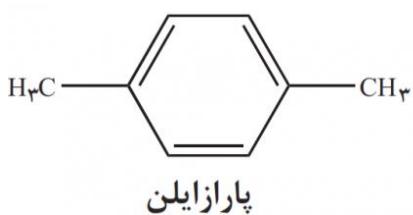
شرایط مناسب به دست می آید.



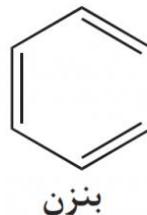
اما مسئله این است که اتیل گلیکول و ترفتالیک اسید در نفت خام وجود ندارد و باید این مواد

را با استفاده از مواد خام و اولیه که از نفت خام جداسازی می شوند ، سنتر کرد.

از تقطیر نفت خام می توان سه ماده زیر را به دست آورد :



اتن



## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم - فصل ۴



نکات کلیدی راجب دو ساختار زیر :

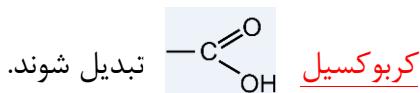


پارازایلن



ترفتالیک اسید

✓ برای ساختن ترفتالیک اسید از پارازایلن ، باید عامل های  $\text{CH}_3-$  به



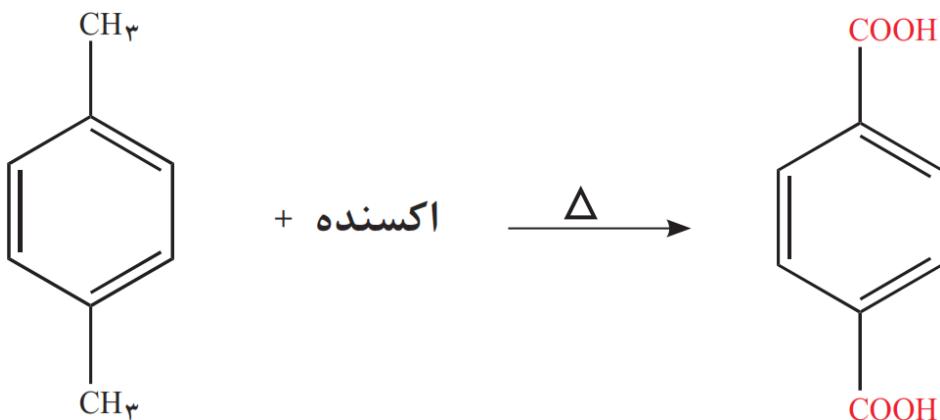
✓ عدد اکسایش کربن های ستاره دار در پارازایلن  $-2$  است ، در صورتی که در ترفتالیک

اسید  $+3$  است ، برابر این برای رسیدن به ترفتالیک اسید باید پارازایلن را اکسایش دهیم.

✓ برای این کار نیاز به یک اکسنده داریم. پتاسیم پر منگنات اکسنده ای است که محلول

غليظ آن در شرایط مناسب پارازایلن را با بازده نسبتا خوب به ترفتالیک اسید تبدیل می

کند.



## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم-فصل ۴



✓ در این واکنش بیون پرمنگنات ( $MnO_4^-$ ) به منگنز (IV) اکسید ( $MnO_2$ ) تبدیل می

شود، پس عدد اکسایش آن از  $+7$  به  $+4$  کاهش می یابد.

✓ انرژی فعال سازی این واکنش زیاد است، زیرا با وجود غلظت بالا باز هم شرایط تبدیل

پارازایلن به ترفتالیک اسید تامین نمی شود و نیاز به گرما داریم اما بازده واکنش همچنان

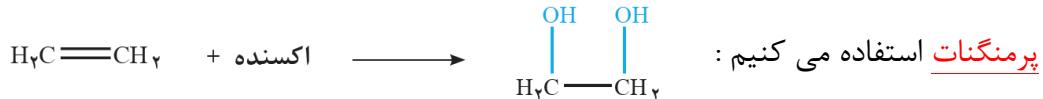
مطلوب نیست. همه این ها نشان می دهد که اکسایش پارازایلن به ترفتالیک اسید دشوار

است. شیمی دان ها دریافتند که استفاده از گاز اکسیژن و کاتالیزگرهای مناسب می تواند

راهگشا باشد.

حالا باید اتیلن گلیکول را تهیه کنیم تا بتوانیم با ترفتالیک اسید واکنش داده و پلیمر به کار

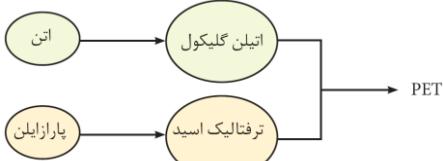
رفته در بطری آب را بسازیم. برای این کار از واکنش گاز اتن در محلول آبی و رقیق پتاسیم



که می توان پلی اتیلن ترفتالات را تهیه کرد.

این پلیمر همانند پلیمرهای سنتزی، ماندگاری زیادی دارد و در طبیعت به کندی تجزیه

می شود. به همین دلیل پسماند آن ها تهدیدی جدی برای زندگی روی کره زمین است.



## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم-فصل ۴

PET بازیافت

پلاستیک ها

✓ چگالی کم

✓ نفوذناپذیری نسبت به آب و هوا

✓ ارزان بودن

✓ مقاومت در برابر خوردگی

استفاده بی رویه و بیش از حد این مواد در صنایع گوناگون به همراه زیست تخریب ناپذیری آن

ها باعث شده که در جای جای کره زمین یافت شوند. از این رو بازیافت آن ها اجتناب ناپذیر است.

راه های بازیافت پلاستیک

✓ شستشو ← خرد کردن و ایجاد پرک ← ذوب کردن ← استفاده مجدد

✓ شستشو ← تبدیل به مونومرهای سازنده یا مواد اولیه مفید و ارزشمند

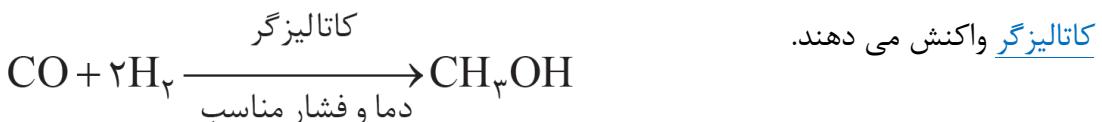
سطح فناوری هر کشور یا گروه صنعتی است که تعیین می کند کدام راه را باید انتخاب کرد.

برگرداندن پسماندها به مونومرهای سازنده کاری بسیار دشوار است.

متانول: مایعی بی رنگ، بسیار سمی، ساده ترین عضو خانواده الکل ها است که می توان آن را

از چوب تهیه کرد.

برای تهیه متانول، گاز کربن مونو اکسید را با گاز هیدروژن در شرایط مناسب و در حضور



## استاد حاجی نژادیان..... شیمی دوازدهم-فصل ۴



مواد واکنش دهنده برای این واکنش در دسترس نیست ، از این رو نخست باید آن ها را تولید

کرد. برای تهیه این گازها باید از واکنش گاز متان با بخار آب در حضور کاتالیزگر بهره برد.



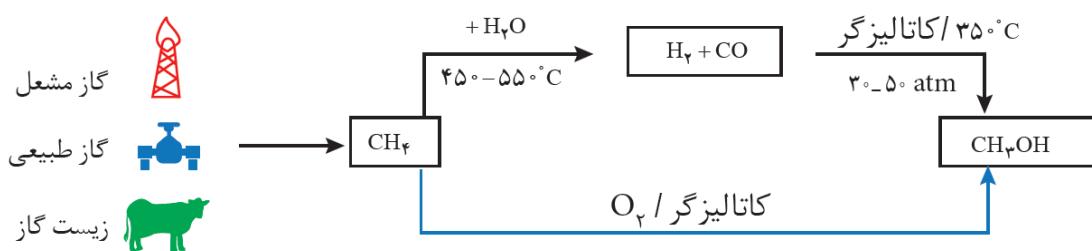
گاز متان سازنده اصلی گاز طبیعی است که در میدان های نفتی به فراوانی یافت می شود. در

میدان ها برای افزایش ایمنی بخش قابل توجهی از آن را می سوزانند.

گاز متان چون از خانواده آلkan ها است یک هیدروکربن سیرشده می باشد و واکنش پذیری

کمی دارد ، پس تبديل آن به متanol فرایند دشواری است.

### ❖ روش های تولید متanol از متان



یک واکنش شیمیایی هنگامی از دیدگاه اتمی به صرفه تر است که شمار بیشتری از اتم های

واکنش دهنده به فراورده های سودمند تبديل شود.

پلی استرها قابل تبديل به مونومرهای سازنده هستند. شیمی دان ها دریافتند که PET نیز در

شرایط مناسب با متanol واکنش می دهد و به مواد مفیدی تبدیل می شود.

استفاده از کاتالیزگر در صنایع گوناگون سبب کاهش آلودگی محیط زیست می شود.

هر واکنشی که در آن ترکیب آلی اکسیژن دار از یک هیدروکربن تولید می شود ، واکنش

اکسایش-کاهش است.

