

فرايند توليد متانول

**METHANOL PRODUCTION PROCESS** 

### مقدمه

متانول یا متیل الکل یا الکل متیلیک یا الکل چوب که ساده ترین نوع الکلهاست با فرمول شیمیایی CH3OH شناخته می شود.

در سال ۱۹۲۳ شیمیدان آلمانی ، "ماتیاس" پیر ، متانول را از گاز سنتز (مخلوطی از CO و H2 که از کک بدست میآید) تولید کرد. در این فرآیند ، از کرومات روی به عنوان کاتالیزور استفاده می شد و واکنش در شرایط سختی مانند فشار ۱۰۰۰–۳۰۰ اتمسفر و دمای حدود ۴۰۰ درجه سانتی گراد انجام می گرفت. در شیوه مدرن تولید متانول ، از کاتالیزورهایی استفاده می شود که در فشارهای پائین عمل می کنند و کارایی موثرتری دارند.



روش دیگــر تولیــد متــانول ، واکــنش دیاکســیدکربن بــا هیدروژن اضافی است که تولید متانول و آب میکند.



امروزه گاز سنتز مورد نظر برای تولید متانول مانند گذشته از زغال بدست نمی آید،

بلکه از واکنش متان موجود در گازهای طبیعی تحت فشار ملایم ۱۰-۲۰ اتمسفر و دمای ۸۵۰ درجه سانتیگراد با بخار آب و در مجاورت کاتالیزور نیکل تولید میشود.

CO و H2 تولید شده ، تحت تاثیر کاتالیزوری که مخلوطی از مس و اکسید روی و H2 و CO آلومینیوم است، واکنش داده و متانول ایجاد می کنند. این کاتالیزور اولین بار درسال ۱۹۶۶ توسط ICI استفاده شد. این واکنش در فشار -3 ۱۹۶۰ توسط و دمای ۱۹۶۶ درجه سانتی گراد صورت می گیرد.



# کاربرد

متانول به عنوان ضد یخ ، حلال، سوخت و تهیه رنگها بکار برده می شود. بیش از ۳۵ درصد از متانول تولیدی در جهان برای تهیه فرمالدئید استفاده می شود که آن هم در تهیه پلاستیک ، تخته سه لایی ، رنگ و مواد منفجره استفاده می شود و نزدیک

به ۲۷ درصد متانول تولیدی برای تولید MTBEمورد استفاده قرارمی گیرد.



دی متیل اتر از مشتقات متانول است که به جای CFCها در افشانههای آتروسل به عنوان پیشرانه استفاده می شود.

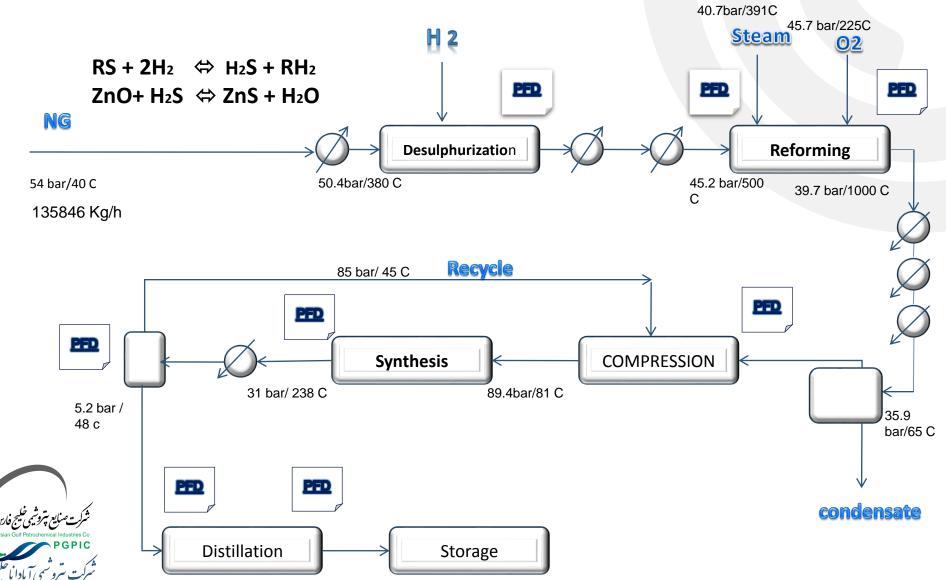


متانول مادهای سمی است و نوشیدن آن موجب نابینایی و حتی مرگ میشود. هنگام استفاده از متانول باید ازماسک و دستکش استفاده کرد چون از طریق

تنفس و پوست نیز می تواند جذب شود.



#### PROCESS BLOCK DIAGRAM



# بخش سولفور زدایی

خوراک گاز طبیعی ورودی به واحد، قبل از ورود به فرآیند تولید متانول، باید سولفور زدایی شود. گوگرد به عنوان سم کاتالیزور سنتز شناخته می شود.در این بخش از یک راکتور هیدروژناسیون و از دو راکتور سولفور زدایی استفاده می شود. ابتدا تمام مواد ارگانیک هیدروژن دار می شوند و با کمک کاتالیست کبالت-مولیبدیوم به H2S تبدیل می شوند. در مرحله بعد H2S از طریق جذب برگشت پذیر روی بستر ZnO جدا می شود.



#### REFORMING SECTION

- خــوراک گــاز ورودی بعــد از ســولفورزدایی، وارد قسمت ریفرمینگ می شـود. در ایـن قسـمت گــاز طبیعی به گاز سنتز تبدیل می شود.
- گاز سنتز به مخلوط های گازی اطلاق می شـود کـه محتـوی اکسـید هـای کـربن ( CO, CO2) و هیدروژن به نسبت های مختلف باشد.

واکنش ریفرمینگ در سه مرحله انجام می شود:

ابتدا در پیش ریفرمر R-1003 سپس در ریفرمر اولیه -H 1001، و نهایتا در ریفرمر اتوترمال R-1004





#### PRE-REFORMING

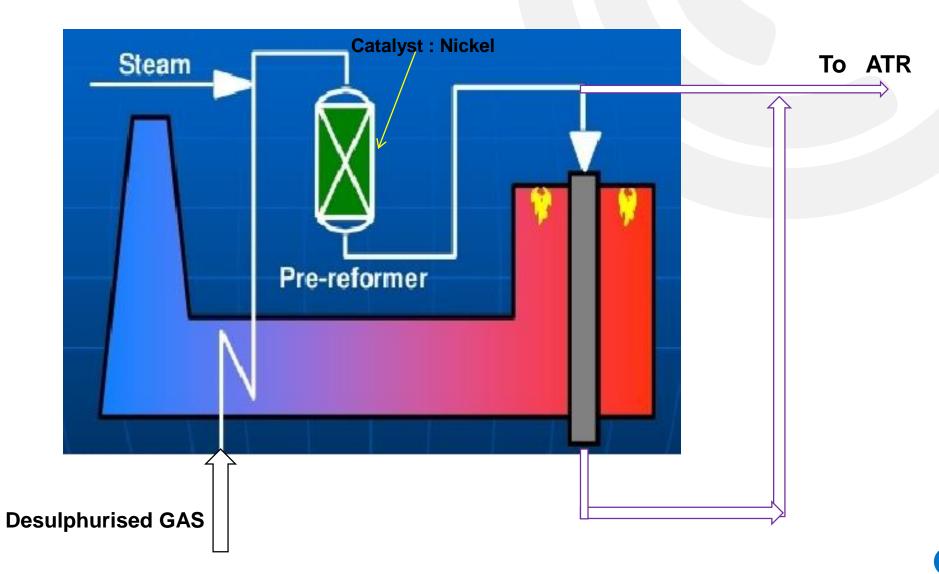
- اهداف به کار بردن پیش ریفرمر:
- رنج هیدروکربن های مناسب برای ریفرمینگ را افزایش می دهد
  - تبدیل هیدرو کربن های سنگین تر به متان
  - مقداری از بار حرارتی مورد نیاز را از ریفرمر اولیه می گیرد
    - شرایط عملکرد ریفرمر اولیه بهتر می شود
      - هزينه کلي واحد پايين تر مي آيد

خوراک گاز طبیعی قبل از ورود به پیش ریفرمر،در Saturator T-1001با آب اشباع می شود و در HE-1004تا ۵۰۰ درجه سانتیگراد پیش گرم می شود. سپس وارد پیش ریفرمر می شود.

گازی که پیش ریفرمر را ترک می کند به دو جریان تقسیم می شود:

۵۷٪ جریان بعد از ترکیب با بخار MPخوراک ریفرمر اولیه می شود. مابقی جریان تا ۶۰۰ درجه پیش گرم می شود، سپس با خروجی ریفرمر اولیه می شود و وارد ریفرمر اتوترمال می شود.

#### PRE REFORMER AND PRIMARY REFORMER





#### PRIMARY REFORMING

• در ریفرمر اولیه گاز طبیعی توسط واکنش ریفرمینگ با بخار، به هیدروژن و اکسید های کربن تبدیل می شود.

• ریفرمینگ با بخار به تنهایی درصد تبدیل متان خیلی خوبی ندارد، لذا از یک ریفرمر اتوترمال نیز در فرآیند استفاده می شود.

• خروجی گاز ریفرمر بخار دارای فشار پایین تری نسبت به ریفرمر اتوترمال می باشد. در نتیجه در صورت استفاده از ریفرمر اتوترمال نیاز به کمپرسور نمی باشد.



### واكنش هاى انجام شده در STEAM REFORMER

#### **Steam Methane Reforming**

$$CH_4 + H_2O \Leftrightarrow CO + 3H_2$$

شديداً گرماگير

**Water Gas Shift** 

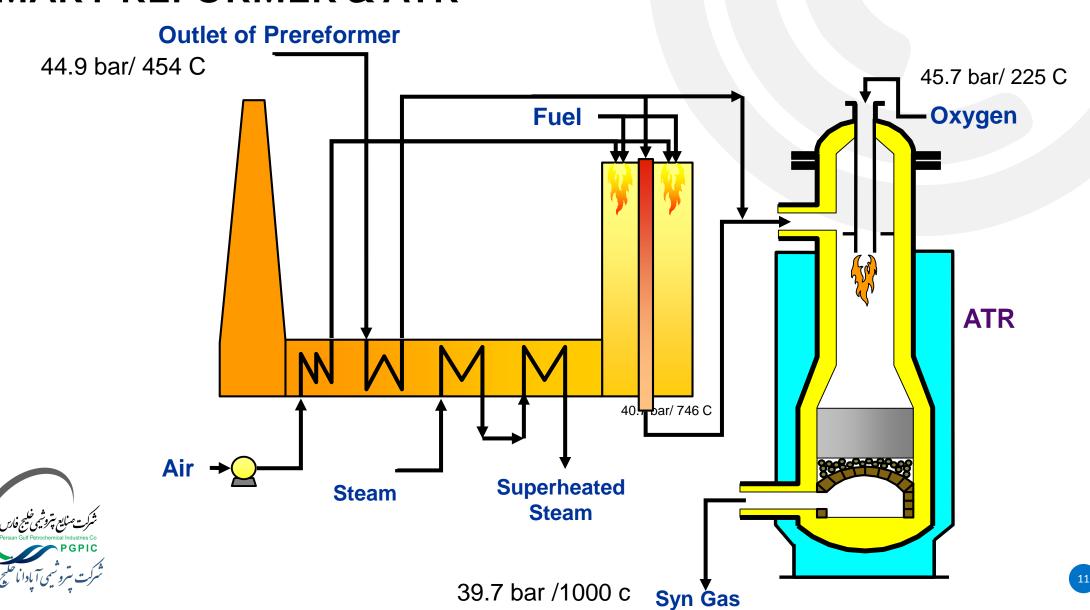
$$CO + H_2O \Leftrightarrow CO_2 + H_2$$

کمی گرمازا

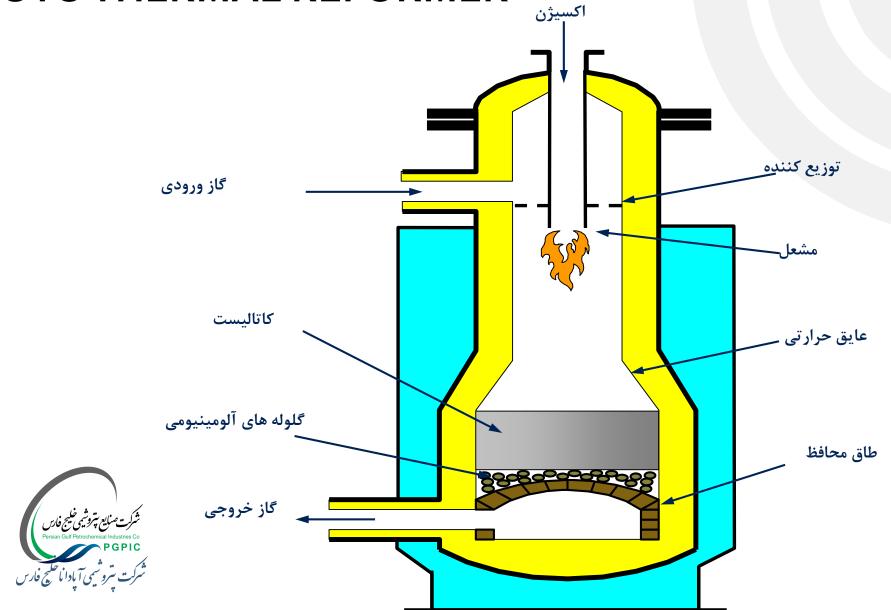
• گرمای مورد نیازواکنش های گرماگیر توسط مشعل های با سوخت گاز طبیعی حاصل می شود.



#### PRIMARY REFORMER & ATR



### **AUTO THERMAL REFORMER**



#### **AUTO-THERMAL REACTOR**

• برای تکمیل فرآیند ریفرمینگ از یک ریفرمر اتوترمال بعد از ریفرمر بخار استفاده می شود. در این ریفرمر متان به

همراه اکسیژن و کاتالیزور **نیکل-سیلیسیم** مراحل نهایی تبدیل به گاز سنتز را طی می کند.

- حجم اکسیژن بالایی برای این مرحله مورد نیاز است که توسط واحد ASU تامین می شود.
- دمای محفظه احتراق به حدود ۲۰۰۰ و دمای گاز خروجی به حدود ۱۰۰۰ درجه سانتیگراد خواهد رسید.
- گاز سنتز خروجی از راکتور در مبدل های حرارتی خنک شده ، میعانات حاصله جدا می شود و به سمت حلقه ی



نهایی تولید متانول در بخش سنتز، هدایت می شود.

### واكنش هاى انجام شده در AUTO-THERMAL REFORMER

#### Combustion Reactions

$$CH_4 + \frac{1}{2}O_2 => CO + 2H_2$$
 $H_2 + \frac{1}{2}O_2 => H_2O$ 
 $CO + \frac{1}{2}O_2 => CO_2$ 

### **Steam Methane Reforming**

$$CH_4 + H_2O \Leftrightarrow CO + 3H_2$$



Water Gas Shift

## مزایای استفاده از ATR

- حداکثر تبدیل متان ( ۹۹.۶ ٪ )
  - كمترين ميزان تعميرات
  - عدم جابجایی کاتالیست
- نسبت هیدروژن به منواکسید کربن ۱/۶ تا ۲/۶ در گاز سنتز محصول
- جلوگیری از افزایش بیش از اندازه ابعاد ریفورمر بخاری و در نتیجه اپریشن بهتر
  - امكان بهبود تركيب گاز سنتز بوسيله تغيير دماى واكنش



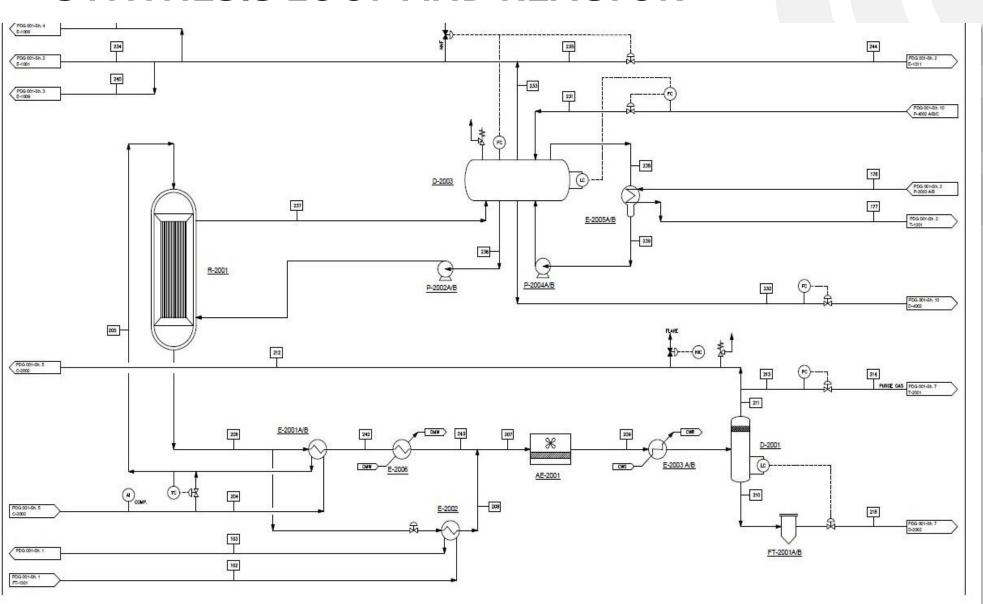
# بخش ریفرمینگ

اتو ترمال	ريفرمر بخارى	پیش ریفرمر	شركت صاحب تكنولوژي
	فشار و دمای ورودی و خروجی : ۳۸–۳۹بار مای ورودی و خروجی نام ۳۸		
	S/C=1.8		1
lacksquare	دمای ورودی به ۱۵۰ °C = stack	·	تاپسو
	نوع : Side Fired تعداد لوله ها: ۲۶۰ تعداد مشعلها: ۴۸۰		
	فشار و دمای ورودی و خروجی : ۳۶ $^{-8}$ بار مای ورودی و خروجی		لورگی
	S/C=1.8		
	دمای ورودی به ۱۸۱=stack		
	نوع Top Fired تعداد لوله ها:۳۳۶ تعداد مشعلها: ۲۲۰		
	$^\circ$ فشار و دمای ورودی و خروجی : ۳۰–۳۳بار $^\circ$		
<b> </b>	S/C=2.06		DDT
	دمای ورودی به ۱۴۰=stack	_	DPT
	نوع:Down Fired   تعداد لوله ها: ۵۱۲   تعداد مشعلها: ۱۵۲		
	فشار و دمای ورودی و خروجی : ۲۵-۲۰بار $^{\circ}$ ۲۰-۶۲بار فشار و دمای ورودی و خروجی		
_	دمای ورودی به ۱۳۹ = stack	<b>√</b>	تويو
	Top Fired تعداد لوله ها: 1280		
	فشار و دمای ورودی و خروجی : ۴۳ - ۳۹بار ۲۷۰-۵۵۰	<b>-</b> ✓	متانول كازاله
✓	دمای ورودی به ۱۲۷ = stack		
	Top Fired تعداد لوله ها: ۶۰۰		

#### SYNTHESIS SECTION

- بخش سنتزى يک حلقه بسته است که با گاز سنتز تغذيه مي شود.
- گاز سنتز تولیدی در بخش ریفرمینگ، بعد ازعبوراز کمپرسور C-2001 و فشرده شدن تا فشار لازم برای راکتور سنتز، با فشار حدود 82.2 barg تا 89.4 barg در مبدل E-2001 پیش گرم می شود و وارد راکتور سنتز می شود.
- خوراک گازی مستقیما به سمت کاتالیزور ( Copper Catalyst activated with ZnO, Al2O3 ) می رود و واکنش تولید متانول انجام می شود.
- با توجه به گرمازا بودن واکنش تولید متان، طراحی راکتور به نحـوی انجـام شـده اسـت کـه انتقـال حرارت با سیال دوم ( MP BFW) با بازده بالایی انجام شود. لذا تعداد ورقه های بالایی در راکتور به کار رفته است که وظیفه انتقال حرارت را بعهده دارند.
- خروجی راکتور سنتز؛ که شامل ۸۴٪ متانول و ما بقی آب و ناخالصی است؛ وارد جداکننده
   D-2001 می شود. در این درام متانول جدا می شود و بخارات خروجی درام که شامل واکنش
   گرهای تبدیل نشده می باشد، از طریق کمپرسور 2002- به چرخه ی سنتز باز می گردد.

#### **SYNTHESIS LOOP AND REACTOR**



### مهمترین واکنش های انجام شده در راکتور سنتز

$$CO_2 + 3H_2 \Leftrightarrow CH_3OH + H_2O + حرارت$$

- با توجه به گرمازا بودن واکنش باید حرارت حاصله توسط سیال دیگری جذب شود
  - کاهش بیش از حد دما واکنش را متوقف میکند
  - افزایش بیش از حد دما نیز واکنش تعادلی را معکوس میکند

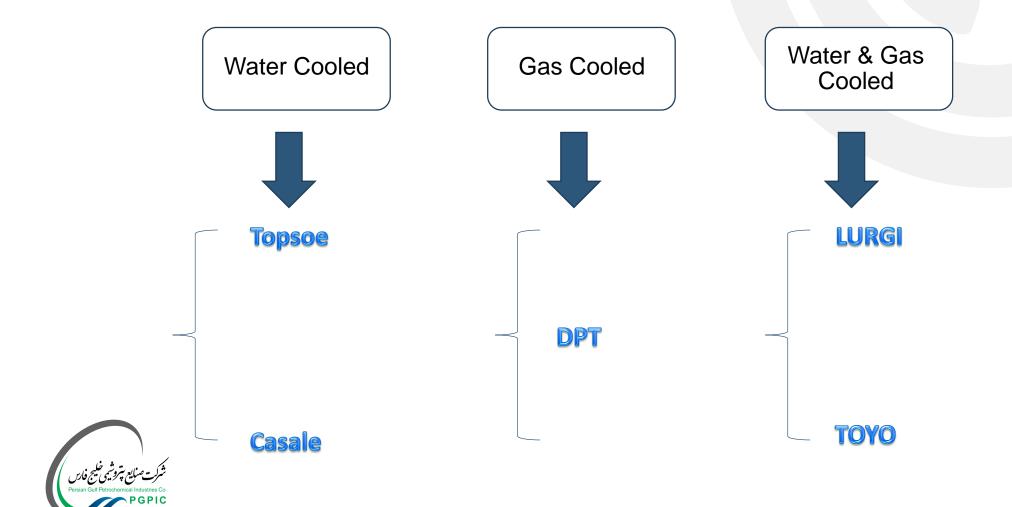
با توجه به واکنش اول مولهای هیدروژن مصرفی ۲ برابر مولهای CO مصرفی بوده وطبق واکنش دوم مولهای هیدروژن مصرفی ۳ برابر مولهای CO2 مصرفی می باشد.بنابراین مجموع هیروژن های مصرفی مساوی است با 3CO2+2CO:

**H2=3CO2+2CO** ⇒ **H2-CO2=2(CO2+CO)** 



مقدار استوکیومتری در شرایط تئوری

## شرکت های صاحب دانش سنتز متانول و نوع راکتوری که به کار می برند



# واكنش هاى انجام شده در STEAM REFORMER

راکتورهای سنتز	شركت صاحب تكنولوژي
تعداد راکتورهای سنتز: ۳ فشار عملیاتی(bara): ۸۰ درجه حرارت عملیاتی راکتور ها : ۲۱۰/۲۴۷ °C نوع راکتورها:(Boiling Water Reactor with adiabatic top layer): کوم راکتورها:(۲۸٪ در صد خلوص متانول خام تولیدی: ۷۸٪	تاپسو
تعداد راکتورهای سنتز: ۳ فشار عملیاتی(bara): ۷۶ درجه حرارت عملیاتی راکتور ها : ۱۲۸/۲۴۰°C نوع راکتورها : Water & Gas Cooled در صد خلوص متانول خام تولیدی: ۷۹٪	لور گی
تعداد راکتورهای سنتز: ۲ فشار عملیاتی(bara): ۷۱ درجه حرارت عملیاتی راکتور ها : ۱۳۸/۲۳۸°C نوع راکتورها : Gas Cooled در صد خلوص متانول خام تولیدی: ۷۵٪	DPT
تعداد راکتورهای سنتز: ۱ فشار عملیاتی(bara): ۷۱ درجه حرارت عملیاتی راکتور ها : ۲۴۰/۲۶۵°C نوع راکتورها :( Multi Stage (Water & Gas Cooled در صد خلوص متانول خام تولیدی: ۶۵٪	تويو
تعداد راکتورهای سنتز: ۱ فشار عملیاتی(bara): ۷۱ درجه حرارت عملیاتی راکتور ها : ۱۳۴/۲۴۹ °C نوع راکتورها: Water Cooled (با ساختمان ویژه) در صد خلوص متانول خام تولیدی: ۷۷٪	متانول كازاله



## تصوير راكتور طراحى شده توسط شركت متانول كازاله





# تصوير راكتور طراحى شده توسط شركت متانول كازاله





# تصوير راكتور طراحى شده توسط شركت متانول كازاله



#### **DISTILLATION SECTION**

• متانول خامی که بخش سنتز را ترک می کند، محلول آبداری است که حاوی مواد سنگین عالی، نظیر الکل های سنگین تر و همچنین مواد سبک می باشد. لذا متانول برای رسیدن به درجه کیفی AA باید خالص سازی شود.

• تقطیر و خالص سازی متانول در سه مرحله انجام می شود:

ابتدا در برج Topping column T-3001

سپس در برج های پالایش Refining columns : T-3002 & T-3003

گاز های نا محلول در Topping column ، آب و مواد سنگین تر در Column گاز های نا محلول در columns



# سیستم تقطیر (با ۳ برج تقطیر) Lights Methanol 2<sup>nd</sup> Refining Column **Topping** Column Water 1<sup>st</sup> Refining Column

#### TOPPING COLUMN

- ابتدا برای کنترل PH،به متانول خامی که از Separator D-2002 می آید، سود سوز آور ( Caustic Soda-NaOH) افزوده می شود.
- سپس متانول بعد از پیش گرم شدن به Topping Column فرستاده می شود. بالاترین فشار عملیاتی این برج 1.2barg می باشد.
- سیال در قسمت پایین برج توسط Boiler ها حرارت می بیند و بعد از تبخیر شدن به طبقات فوقانی برج فرستاده می شود. میعان جریان بالایی برج، توسط Air Cooler و Condenser تامین می شود.
  - متانول خروجی برج از پایین جدا می شود و به برج T-3002 فرستاده می شود.
- بازمانده های سبک جدا شده در این مرحله، به عنوان سوخت Burner های ریفرمر ها مصرف می گردد.



#### FIRST REFINING COLUMN

بخش پالایش به دو برج جداگانه تقسیم می شود. برج T-3002 که تحت فشار 8barg؛ و برج T-3003 که با فشار اتمسفری عمل می کند.

سیستم تقطیر بدین صورت است که سیال ورودی در پایین برج تبخیر می شود. انتقال حرارات در سینی های برج صورت می گیرد. مواد مختلف بسته به دمای میعان هر یک در سینی جدا گانه ای تبدیل به مایع می شوند.

← متانول تولیدی در T-3002، در **سینی دوم از بالا** گرفته می شود.

﴿بخارات خروجی از بالای برج توسط کندانسورها دوباره تبدیل به مایع می شوند و به چرخه ی تقطیر باز می گدند.



√از پایین برج T-3002 ما بقی مواد به برج T-3003 فرستاده می شود.

#### SECOND REFINING COLUMN

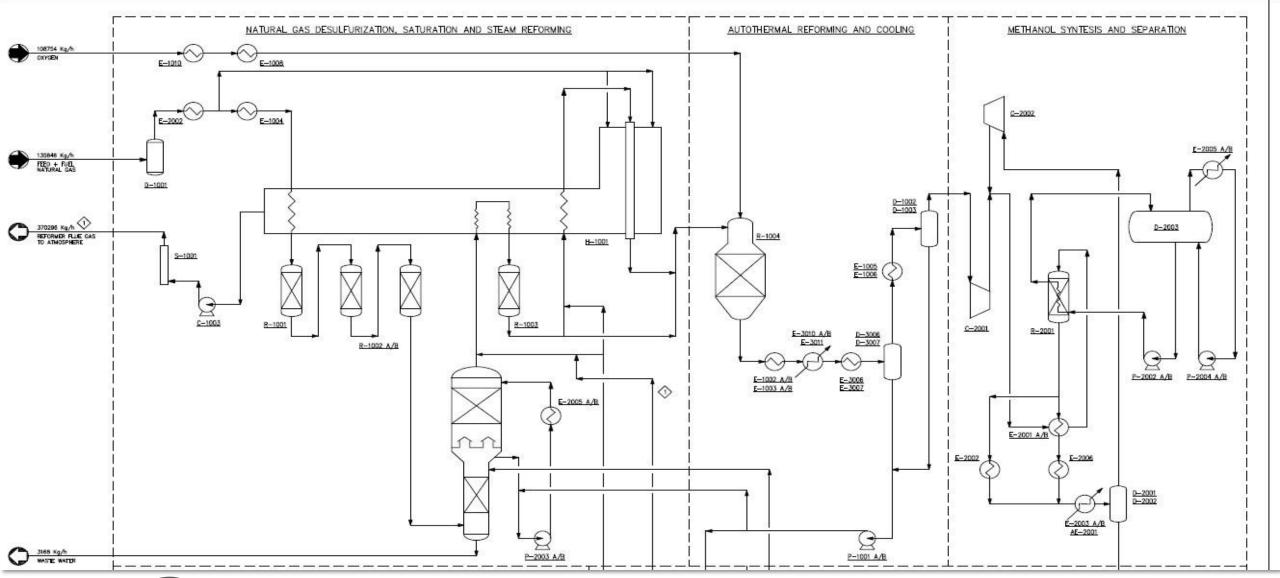
﴿برج پالایش دوم یک برج تقطیر همرفتی است که آب و ناخالصی های دیگر را از محصول متانول جدا می کند.

← گرمای مورد نیاز پایین برج توسط Boilerها تامین می شود.

بخارات خروجی از بالای برج خنک می شوند و دوباره به چرخه برج باز می گردند.

حمصول **متانول** در **سینی دوم** از بالا، برداشته می شود. در Cooler خنک می شود و به مخازن ذخیره فرستاده می شود.

﴿ناخالصی های سنگین تر در وسط برج جدا می شوند ( در حدود سینی ۱۵ از پایین) و به عنوان سوخت در ریفرمر ها به کار می رود.

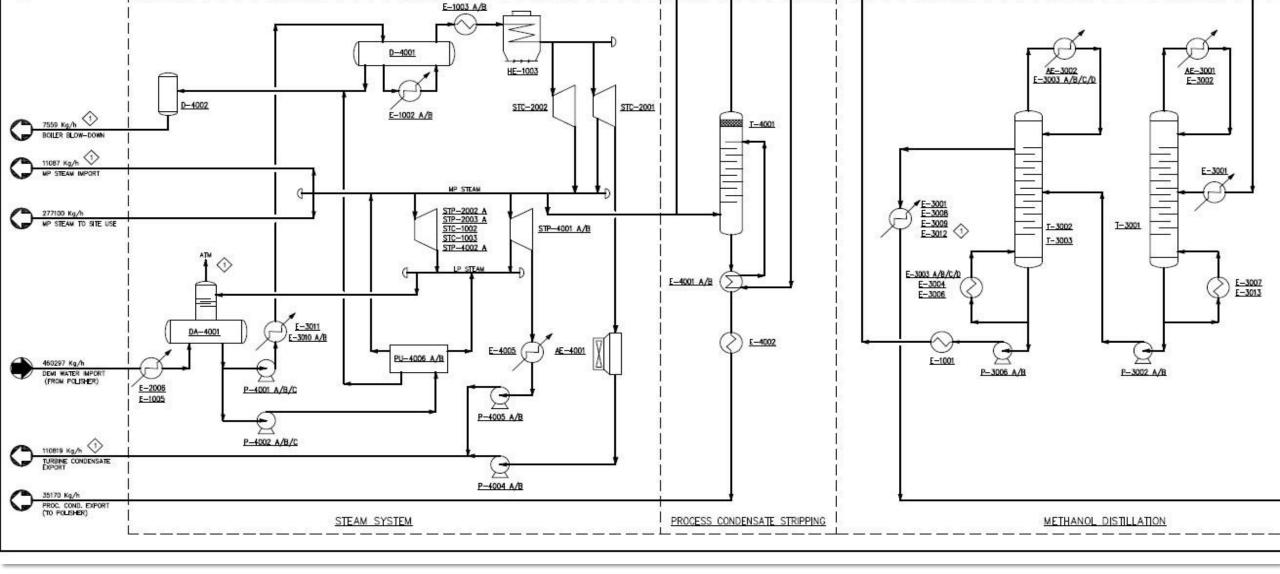




Natural gas Desulfurization, Saturation and Steam Reforming

Autothermal Reforming and cooling

Methanol syntesis and separation





**Steam System** 

Process Condensate Stripping

**Methanol Distillation** 

#### **STEAM SYSTEM**

- این بخش برای تامین بخار لازم در فرآیند و راکتورها در نظر گرفته شده است. ابزار آلاتی که در این بخش نصب شده اند تولید بخار را از طریق بازیابی گرمایی و کاربرد بخار در اهداف فرآیندی را فراهم می کنند.
  - سیستم متانول در واحد متانول سه مرحله فشار را شامل می شود:

High Pressure Stem (HPS): 124 barg-328°c @Generation > 120 barg-510°c @Users

Medium Pressure Steam (MPS): 50 barg − 400°c >

Low Pressure Steam (LPS): 5.5 barg − 239°c >



یک هواگیر (Deaerator) به کل سیستم بخار سرویس می دهد.آب قبل از ورود به سیستم بخار باید هواگیری شود. خوراکی که وارد هواگیر می شود، آب تصفیه شده و نمکزدایی شده از داخل محدوده واحد با دمای 57°c می باشد. در مراحل بعدی افزودنی های زیر به آب اضافه می شود:

> PU-4001 ■ Temp برای کنترل PH

> ■توسط PU-4002

■توسط PU-4003

برای حذف اکسیژن

برای اضافه کردن فسفات به Steam Drum

بخش اعظم بار گرمایی مورد نیاز این بخش، از بویلر های تعبیه شده در مجاورت ریفرمرها تامین می شود، که گرمای تولیدی ریفرمرها را برای تولید بخار HP مصرف می کنند.

بخار HP سوپر هیته شده در توربین های کمپرسورهای STC-2001 و STC-2002 مصرف می شود. خروجی کمپرسورها بخار MP می باشد. بخار MP اکثرا در توربین های گرداننده ی پمپ ها و فن ها مصرف می شود. همچنین بخار LP در Deaerator ،Reboiler و Ejector ها کاربرد دارد.



# THANKYOU!

HTTP://WWW.APADANAPM.IR