ENQ056 – Integração de Processos 1

Tema: Produção de Óxido de Etileno

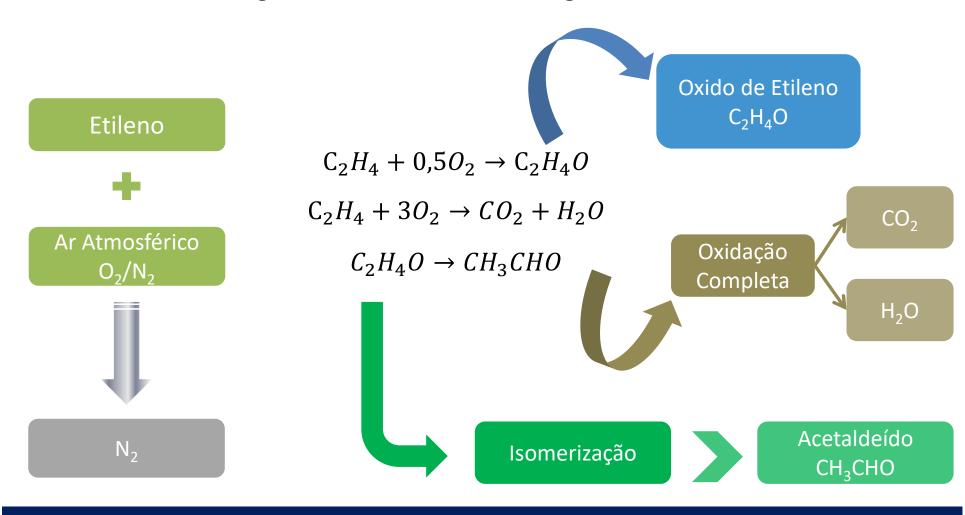
Luciana Igarashi Mafra, Marcos Rogério Mafra, Maria Lucia Masson, Myriam Lorena Melgarejo Navarro Cerutti, Tirzhá Lins Porto Dantas, Vitor Renan da Silva

Resolução CEPE 62/2022 - 2023/1°

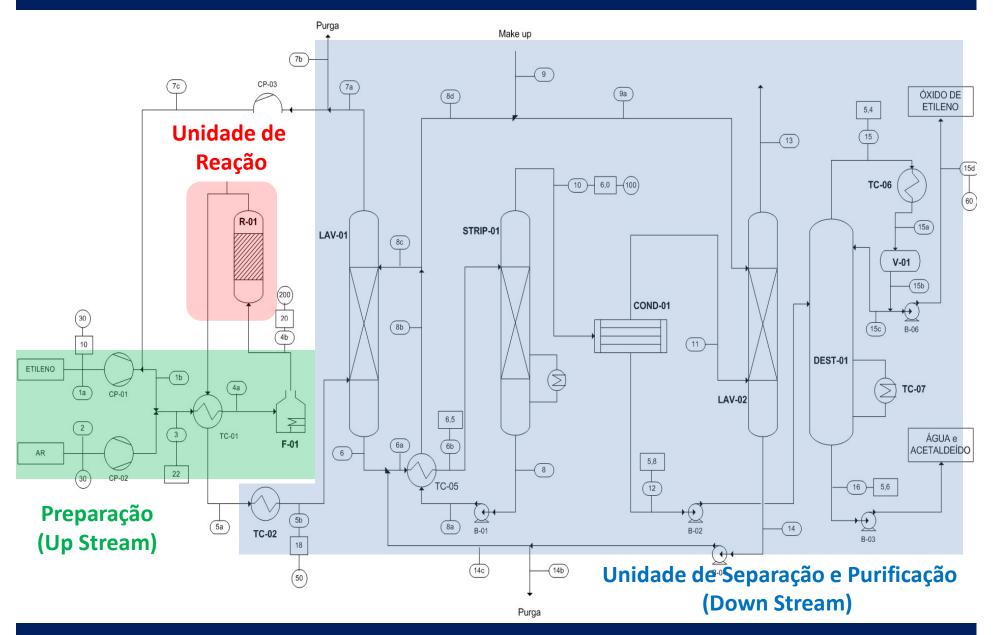
Produção de Óxido de Etileno

ROTA QUÍMICA:

- Oxidação parcial do Etileno:
- Síntese homogênea ou catalítica heterogênea



Produção de Óxido de Etileno – Planta geral



Produção de Óxido de Etileno – Unidade de preparação (up stream)

ALIMENTAÇÃO DA PLANTA

Etileno – 100%Ar Sintético O_2/N_2 (21%/79%)

Pressurização – CP-1 e CP-02



Reciclo de Etileno na alimentação

(reaproveitamento de Etileno recuperado na Lavadora



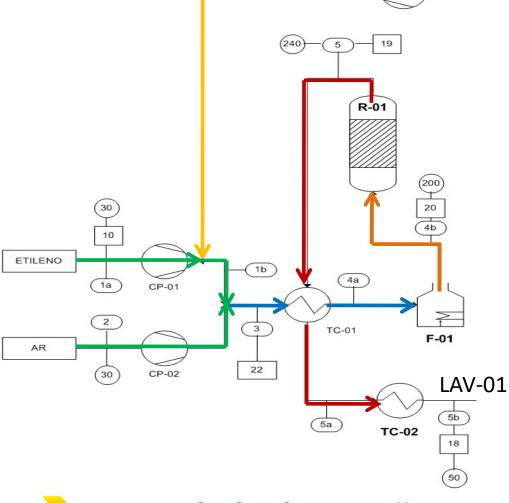
1° Pré-Aquecimento – TC-1

Reagentes "frios" são aquecidos pela corrente "quente" que sai do reator (aproveitamento energético)



2° Pré-Aquecimento — F-1





7c

LAV-01

Unidade de Reação

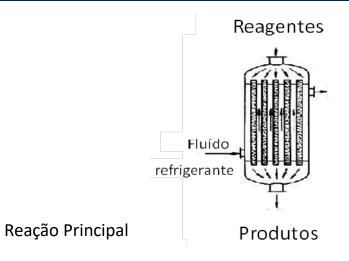
Produção de Óxido de Etileno – unidade de reação

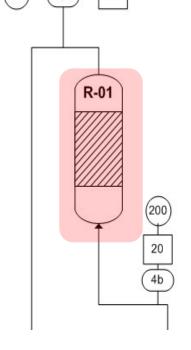
REATOR

Reator catalítico heterogêneo

$$C_2H_4 + 0.5O_2 \rightarrow C_2H_4O$$

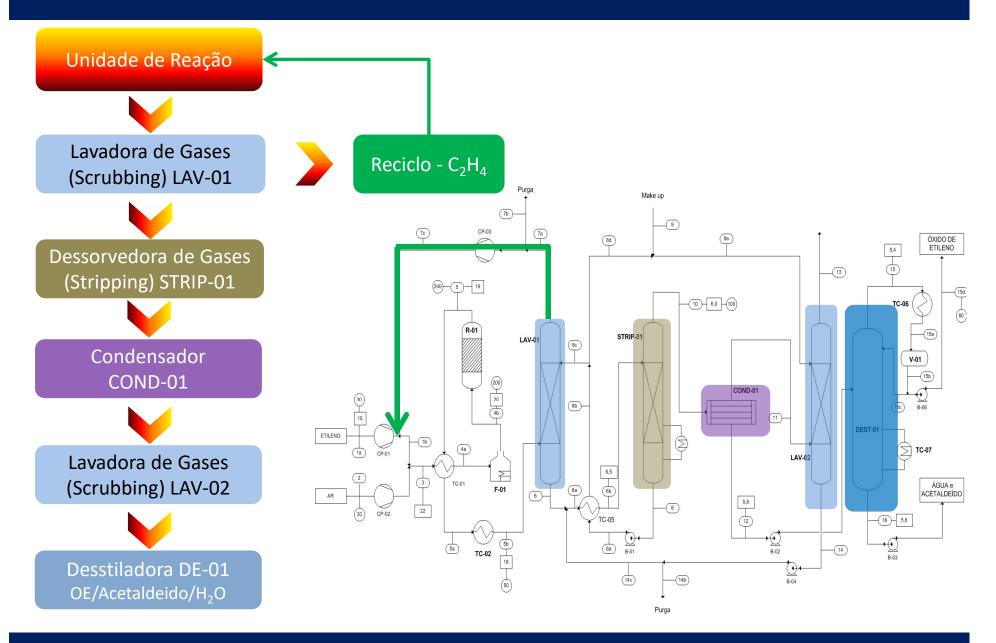
 $C_2H_4 + 3O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
 $C_2H_4O \rightarrow CH_3CHO$

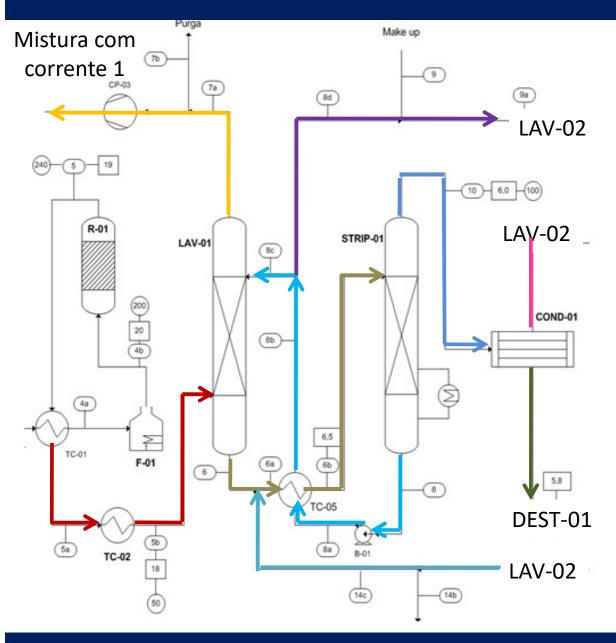




Reações
Secundárias

Temperatura saída do reator (°C)	240	Conversão de C ₂ H ₄ (%)	(10 + NE x 0,12)
Pressão saída (bar - absoluto)	19	Rendimento (%)	79
Produção de acetaldeído		1,2% do OE produzido	
Produção de óxido de etileno requerida		10.000 kg/h	





LAV-01

- Parte da H₂O que sai do STRIP-01
- Topo: gases $(C_2H_4CO_2, N_2, O_2)$
- Fundo: H₂O, solúveis, gases ↓
- > 7c reciclo de etileno
- Purga remoção de N₂

STRIP-01

- Dessorção gases do liquido
- Topo: gases $(C_2H_4CO_2, N_2, O_2)$
- Fundo: H₂O, solúveis, gases ↓↓ ↓↓
- 8 reuso da H₂O na LAV-02

COND-01

- Dessorção gases do liquido
- \triangleright Topo: gases (C₂H₄,CO₂, O₂, N₂)
- Fundo: H₂O, solúveis, gases ↓↓
- \triangleright 8 reuso da H₂O na LAV-02

Lavadora de Gases (Scrubbing)

LAV-01

- Recuperação de $C_2H_4O = 99,5\%$
- Recuperação de CH₃COH = 100%
- Solubilização parcial de gases:

$$\checkmark$$
 O₂ = 2%; N₂ = 1%; CO₂ = 7%

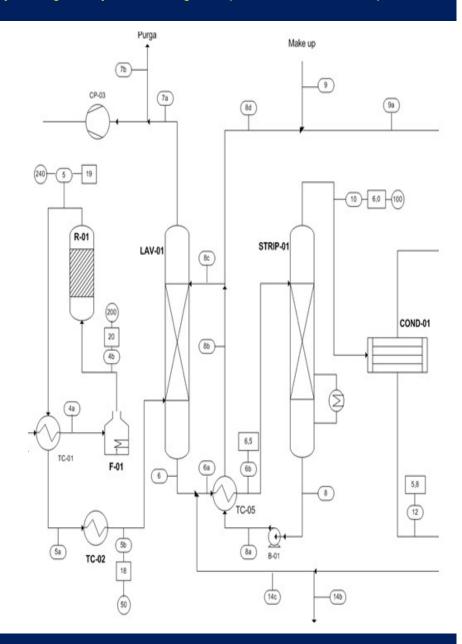
• Razão molar $H_2O/C_2H_4O = 43$

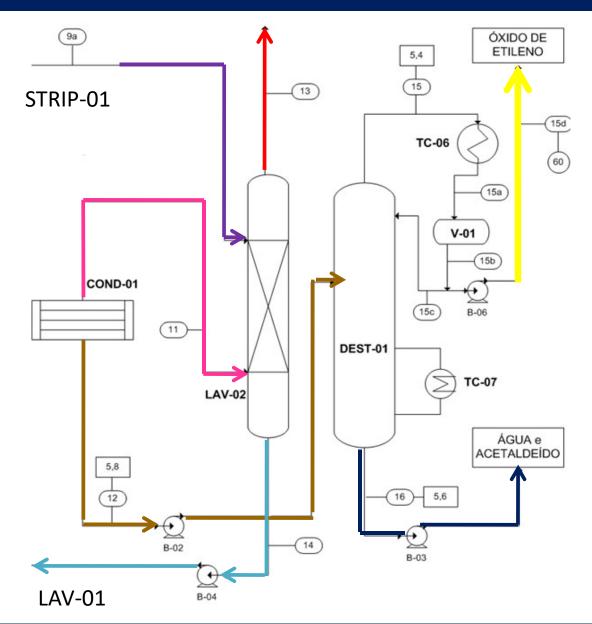
STRIP-01

- "Dessorção" completa dos gases
- Esgotamento de C₂H₄ e CH₃COH = 100%
- Corrente 10 sai saturada em H₂O a 100°C

COND-01

- Incondensáveis no TOPO
- H₂O e CH₃COH são condesados
- Recuperação de $C_2H_4O = 99,9\%$





LAV-02

- Recuperar o C₂H₄O
- Remover gases (CO₂, N₂, O₂)
- Reuso da água recuperada no STRIPING
- → H₂O e C₂H₄O retornam para o ponto de mistura antes do STRIPING.

LAV-02

- Todo C₂H₄O sai no fundo
- 99,9% CO₂, C₂H₄, N₂ e O₂ no Topo
- Razão molar H₂O/gases = 2,0

DEST-01

- ➤ Purificar C₂H₄O
- ➤ Resíduo: H₂O e CH₃COH

Coluna de Destilação

DEST-01

 \triangleright Purificar C₂H₄O

➤ Resíduo: H₂O e CH₃COH

Separação mistura líquidos miscíveis

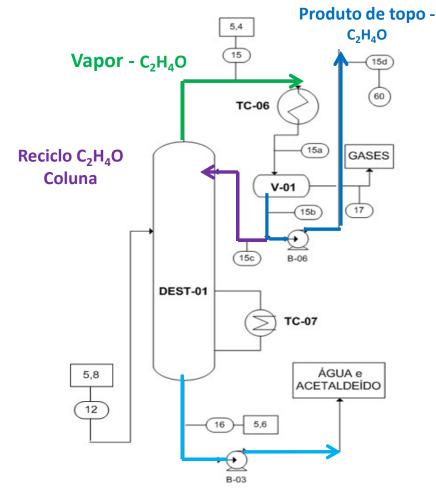
1. TC + TM: vapor<->líquido

TOPO : chave Leve: Óxido de Etileno

3. Razão de refluxo:

Contato L/V em todos os estágios

Enriquecimento do Topo (C₂H₄O)



Fundo - H₂O + CH₃CHO

Todo o C ₂ H ₂ O sai no topo da coluna	Fração Máxima de CH₃CHO – TOPO (%)	0,8
Todo o H ₂ O sai no fundo da coluna	Razão de Refluxo	2,0