# UNIVERSIDADE FEDERAL DO PARANÁ DEPARTAMENTO DE ENGENHARIA QUÍMICA ENQ 056 - INTEGRAÇÃO DE PROCESSOS I (2º Semestre de 2022) PRODUÇÃO DE METANOL

(Descritivo das atividades do relatório parcial)

## ATIVIDADE 1: DESCRIÇÃO DO PROCESSO SELECIONADO

Descrever o processo de produção escolhido (produção de Metanol).

### ATIVIDADE 2: BALANÇO DE MASSA

Memorial de cálculo dos balanços de massa de todos os equipamentos com definição das vazões e frações (mássicas e molares).

## PRODUÇÃO DE CH₃OH: 10.000 kg/h

#### **ALIMENTAÇÃO:**

ALIMENTAÇÃO.			
Temperatura (°C)	120	Fração molar de N₂	0,01
Pressão (bar - absoluto)	40 bar	Fração molar de CO₂	0,04
Vazão de H₂(kmol/h)	A determinar	Vazão de CO (kmol/h)	A determinar
Vazão de H₂(kmol/h)	A determinar	Vazão de CO (kmovn)	A determina

#### **REATOR**

$CO+2H_2 \rightarrow CH_3OH$	Reação Principal
$CO_2+3H_2 \rightarrow CH_3OH+H_2O$	Reação Secundária

Temperatura (°C)	280	Conversão de CO (%)	(53,5 + NE x 0,25)
Pressão saída (bar - absoluto)	50	Conversão de CO₂ (%)	100
Excesso de H₂	12,8 + NE x 0,2		

## SISTEMA DE CONDENSAÇÃO PARCIAL - VASO VS-1

Temperatura (°C)	4,0	CORRENTE LÍQUIDA	
Pressão (bar - absoluto)	40	Fração de H₂	0,001000
Recuperação de CH3OH (%)	98	Fração de CO	0,000044
Recuperação de H₂O (%)	96	Fração de N₂	0,000058

# SISTEMA DE CONDENSAÇÃO PARCIAL - VASO VS-2

Temperatura (°C)	21,0	CORRENTE LÍQUIDA	
Pressão (bar - absoluto)	10	Fração de H₂	0,000950
Recuperação de CH₃OH (%)	99,5	Fração de CO	0,000040
Recuperação de H₂O (%)	98	Fração de N₂	0,000053

# COLUNA DE DESTILAÇÃO

Todo o H₂ sai no topo da coluna	Pureza de Metanol (%)	99,9
Todo o CO sai no topo da coluna	Fração molar de H₂O - fundo	0,94
Todo o N₂ sai no topo da coluna	Razão de Refluxo	1,0

DATA DE ENTREGA: 18 DE NOVEMBRO DE 2022.

# ENQ056 - Integração de Processos I - Produção de Metanol

