# UNIVERSIDAD AUTÓNOMA JUAN MISAEL SARACHO FACULTAD DE CIENCIAS Y TECNOLOGÍA CARRERA DE INGENIERÍA QUÍMICA



# SIMULACIÓN DE LA PLANTA DE PRODUCCIÓN DE AMONIACO-UREA DE BULO-BULO COCHABAMBA

Por:

## CARLOS ALEJANDRO VARGAS JIMÉNEZ

Modalidad de graduación (Modelación y Simulación de Procesos) presentado a consideración de la "UNIVERSIDAD AUTÓNOMA JUAN MISAEL SARACHO", como requisito para optar el grado académico de licenciatura en Ingeniería Química.

TARIJA-BOLIVIA

#### **Dedicatoria**

Dedico este trabajo a mis docentes, quienes han sido faros de sabiduría, guiándome a través de las complejidades del conocimiento. A cada uno de ustedes, les agradezco sinceramente por su dedicación, paciencia y compromiso con mi aprendizaje.

Quiero dedicar estas páginas a los futuros alumnos que se aventurarán en este apasionante camino académico. Que encuentren en estas líneas no solo conocimiento, sino también inspiración para enfrentar sus propios desafíos y descubrimientos. Que este trabajo sirva como un faro que ilumine sus propios proyectos y que encuentren en cada página la motivación para explorar, aprender y contribuir al crecimiento del conocimiento.

# ÍNDICE

Paginas
Advertenciai
Dedicatoriaii
Agradecimiento
Pensamientoiv
RESUMENviii
Antecedentes
Objetivos : General y específicos
Objetivo General
Objetivos Específicos
Justificación
CAPÍTULO I
MARCO TEÓRICO
1.1. Generalidades del amoniaco
1.1.1. Información general del Amoniaco6
1.2. Descripción de la industria química de la Urea
1.2.1. Información general
1.2.2. Principales empresas productoras de Urea a nivel intercontinental y nacional
1.3. Procesos de obtención de Amoniaco y Urea
1.3.1. Procesos de obtención de amoniaco a nivel industrial16
1.3.1.1. Proceso de obtención de amoniaco con reformado de vapor19

1.3.1.2. Proceso de obtención de amoniaco por oxidación parcial	27
1.3.1.3. Resultado de la producción de amoniaco	27
1.3.1.4. Proceso de obtención con amoniaco verde	30
1.3.2. Proceso de producción de Urea a nivel industrial	34
1.3.2.1. Proceso de obtención de urea por el proceso thermo-urea	34
1.3.2.1.1. Obtención de CO <sub>2</sub>	36
1.3.2.1.2. Obtención de amoniaco	37
1.3.2.1.3. Formación de carbamato	38
1.3.2.1.4. Degradación del carbamato y reciclado	39
1.3.2.1.5. Síntesis de urea	40
1.3.2.1.6. Formación de Biuret	40
1.3.2.1.7. Deshidratación, concentración y granulación	41
1.4. Planta de Bulo-Bulo Cochabamba	42
1.4.1. Historia de la planta de Bulo-Bulo	42
1.4.2. Proceso de obtención de amoniaco en la planta de Bulo-Bulo	44
1.4.3. Equipos que intervienen en la producción de amoniaco	46
1.4.3.1. Reformado primario y secundario (reactor de lecho fijo multitu	bular)
1.4.3.2. Conversión shift y metanizacion	
1.4.3.3. Eliminación del CO <sub>2</sub>	
1.4.3.4. Metanización	57
1.4.3.5. Compresión del gas de síntesis	62
1.4.4. Proceso de obtención de urea en la planta de bulo-bulo	65

1.4.5. Equipos que intervienen en la producción de Urea
1.4.5.1. Reactor de síntesis de carbamato
1.4.5.2. Sección de síntesis condensador de carbamato-reactor y stripper70
1.4.5.3. Sección de purificación: descomponedor de alta presión,
descomponedor de baja presión, separador flash, tanque de sol urea73
1.4.5.4. Sección de concentración: evaporador y separador final75
1.4.5.5. Sección de granulación
1.5. Simuladores de procesos químicos
1.5.1. Aplicaciones de la simulación de procesos
1.5.1.1. Diseños asistidos por ordenador
1.5.1.2. Optimización de procesos
1.5.1.3. Solución de problemas de funcionamiento
1.5.1.4. Otras aplicaciones
1.5.1.4.1. Análisis de convergencia82
1.5.1.4.2. Análisis de sensibilidad82
1.5.2. Tipos de simuladores de procesos83
1.5.2.1. Simuladores de secuencia modular
1.5.2.2. Simuladores simultáneos u orientados a ecuaciones
1.5.2.3. Simuladores híbridos
1.5.3. Aspen Plus y Aspen Hysys
1.5.4. Paquetes termodinámicos
1.5.4.1. Ecuaciones de estado
1.5.4.2. Modelos de coeficiente de actividad91

1.5.5. Selección del modelo termodinámico	91
1.5.6. Selección del Modelo de Propiedades	92
1.5.6.1. Validar las propiedades físicas	92
1.5.7. Componentes Hipotéticos	93
1.5.8. Selección del modelo de propiedad	93
1.5.9. Reacciones químicas	98
1.5.9.1. Estequiometria	98
1.5.9.2. Conversión	99
1.5.9.3. Selectividad	99
1.5.10. Ecuaciones para el diseño de reactores	100
1.5.10.1. Modelos disponibles en Aspen Plus	100
1.5.10.2. Módulos disponibles en Aspen Hysys	103
CAPÍTULO II	
ANALISIS Y SELECCIÓN DE VARIABLES	
2.1. Análisis de las variables del proceso	106
2.1.1. Variables del Proceso de obtención de amoniaco	107
2.1.2. Variables del proceso de obtención de Urea	108
2.2. Selección de variables independientes y de respuesta dependientes	109
2.2.1. Selección de variables independientes del proceso de ob amoniaco	
2.2.1.1. Presión y temperatura	
2.2.1.2. Dimensiones de los reactores flujo pistón	

2.2.1.3. Caudal de alimentación de gas natural y vapor de agua al inicio de proceso
2.2.2. Variables de respuesta dependientes del proceso de obtención de amoniaco
2.2.2.1. Porcentaje de conversión de los reactores flujo pistón
2.2.2.2. Rendimiento del proceso de obtención de amoniaco
2.2.3. Selección de variables independientes del proceso de obtención de urea
2.2.3.1. Presión y temperatura
2.2.3.2. Caudal de alimentación de gas natural y de vapor de agua 111
2.2.3.3. Relación de alimentación de CO <sub>2</sub> : NH <sub>3</sub>
2.2.3.4. Presión de vacío en el concentrador de urea
2.2.4. Selección de variable de respuesta dependientes del proceso de obtención
de urea112
2.2.4.1. Rendimiento del proceso de obtención de urea
2.2.4.2. Temperatura de vacío en el concentrador de urea
2.3. Selección del programa de simulación de procesos (Aspen Hysys-Aspen Plus)
CAPÍTULO III
IDENTIFICACIÓN Y SELECCIÓN DEL MODELO
3.1. Identificación de modelos termodinámicos
3.1.1. Ecuaciones de estado
3.1.1.1. Redlich–Kwong
3.1.1.2. Soave–Redlich–Kwong

3.1.1.3. Peng–Robinson	
3.1.2. Modelos de coeficiente de actividad	
3.1.2.1. Modelo Van Laar	
3.1.2.2. Modelo de Wilson	
3.1.2.3. NTRL (Nonrandom Two Liquids)	
3.1.2.4. UNIQUAC	
3.1.2.4. UNIFAC	
3.2. Selección del modelo termodinámico	
3.2.1. Selección del modelo termodinámico para la producción de Amoniaco	
3.2.1. Selección del modelo termodinámico para el uso de la amina en el proceso	
de obtención de amoniaco	
3.2.2. Construcción del componente hipotético carbamato de amonio 127	
3.2.3. Selección del modelo termodinámico para el proceso de obtención de	
Urea	
CAPÍTULO IV	
DESARROLLO DEL MODELO DE SIMULACIÓN	
4.1. Desarrollo del modelo	
4.1.1. Desarrollo del modelo de producción de amoniaco	
4.1.1.1. Componentes para la simulación de producción de amoniaco (I) 132	
4.1.1.2. Paquetes termodinámicos en la simulación de producción de amoniaco	
4.1.1.3. Reacciones químicas en la simulación de obtención de amoniaco134	
1	

4.1.1.4. Construcción del proceso de obtención de amoniaco en Aspen Hysys
4.1.1.5. Base de diseño de la simulación de producción de amoniaco 140
4.1.1.6. Balance de materia del modelo de producción de amoniaco 143
4.1.2. Desarrollo del modelo de producción de urea
4.1.2.1. Componentes para la simulación de producción de amoniaco 154
4.1.2.2. Paquete termodinámico para la simulación de obtención de Urea 155
4.1.2.3. Reacciones químicas en la simulación de obtención de Urea 156
4.1.2.4. Construcción del proceso de obtención de urea en Aspen Hysys. 157
4.1.2.5. Base de diseño de la simulación de producción de urea161
4.1.2.6. Balance de materia del modelo de producción de urea
CAPÍTULO V
CAPÍTULO V EVALUACIÓN DE LOS RESULTADOS
EVALUACIÓN DE LOS RESULTADOS
<b>EVALUACIÓN DE LOS RESULTADOS</b> 5.1. Validación del modelo de simulación
EVALUACIÓN DE LOS RESULTADOS  5.1. Validación del modelo de simulación
EVALUACIÓN DE LOS RESULTADOS  5.1. Validación del modelo de simulación
EVALUACIÓN DE LOS RESULTADOS  5.1. Validación del modelo de simulación
EVALUACIÓN DE LOS RESULTADOS  5.1. Validación del modelo de simulación
EVALUACIÓN DE LOS RESULTADOS  5.1. Validación del modelo de simulación
EVALUACIÓN DE LOS RESULTADOS  5.1. Validación del modelo de simulación

5.2.2.3. Validación reactor de degradación de carbamato
5.2.2.4. Validación del evaporador de vacío
5.3. Análisis de sensibilidad
5.3.1. Análisis de sensibilidad en el modelo de producción de amoniaco 187
5.3.1.1. Reactor shift de alta temperatura y baja temperatura
5.3.1.2. Reactor flujo pistón cama 1
5.3.1.3. Reactor flujo pistón cama 2
5.3.1.4. Reactor flujo pistón cama 3
5.3.1.5. Producción de amoniaco en función de la relación de $H_2/N_2 \dots 101$
5.3.1.6. Producción de amoniaco en función de la relación vapor de agua/Alimentación
5.3.2. Análisis de sensibilidad en el modelo de producción de urea206
5.3.2.1. Producción de carbamato y urea en función del porcentaje del total de dióxido de carbono que entra al reactor
5.3.2.2. Producción de urea final en función del porcentaje del total de dióxido de carbono que entra al sistema
5.3.2.3. Temperatura de la urea en función de la presión de vacío del evaporador
5.3.3. Análisis de sensibilidad global
5.4. Análisis y discusión de los resultados
5.4.1. Análisis y discusión reactor shift de alta y baja temperatura212
5.4.2. Análisis y discusión reactor flujo pistón (cama1-cama2-cama3)213
5.4.3. Análisis y discusión de la producción de amoniaco en función de la relación H <sub>2</sub> /N <sub>2</sub>

5.4.4. Análisis y discusión de la producción de amoniaco en función de la
relación H <sub>2</sub> O/Alimentación
5.4.5. Análisis y discusión relación de alimentación optima214
5.4.6. Producción de carbamato y urea en función del porcentaje del total de
dióxido de carbono que entra al reactor214
5.4.7. Análisis de la producción de urea final en función del porcentaje del total
de dióxido de carbono que entra al sistema
5.4.8. Análisis y discusión temperatura en función de la presión de vacío del
separador flash de urea
5.5.9. Análisis de sensibilidad global
CAPÍTULO VI
CONCLUSIONES Y RECOMENDACIONES
Conclusiones
Recomendaciones
Bibliografía

### ÍNDICE DE TABLAS

	raginas
Tabla I-1.	Propiedades del amoniaco como combustible
Tabla I-2.	Especificaciones típicas del amoniaco anhidro de grado comercial7
Tabla I-3.	Instalaciones de producción de amoniaco en la Unión Europea 20179
Tabla I-4.	Ficha técnica de la urea
Tabla I-5.	Procesos y materias primas aplicados en la producción de amoniaco 18
	Diferencias de costos y demandas de energía total en la producción de
	Composiciones del gas de proceso en la entrada y salida del reformador
	Composición del gas de proceso en la entrada y salida del reformador
	Composición en la entrada y salida de la conversión shift a alta
	. Composición en la entrada y salida de la conversión shift a baja
Tabla I-11.	Valores de temperatura máxima y mínima para la Metanacion59
Tabla I-12.	Tabla de composición del gas antes y después de la Metanación61
	Cambio de temperatura en cada cama, contenido de amoniaco por cada
	Algunos modelos integrados disponibles en Aspen Plus91
	Resumen de módulos disponibles en Aspen Plus
Tabla I-16	Resumen de módulos disponibles en Aspen Hysys 104

Tabla II-1. Com	puestos involucrados	en el proceso de obtención	de
Amoniaco			.106
Tabla II-2. Com	puestos involucrados en e	el proceso de obtención de Urea	. 107
Tabla II-3. Matr	iz comparativa de los sim	nuladores de procesos químicos	.114
Tabla III-1. Valo	res sugeridos para el pará	ámetro α en el modelo NRTL	.122
		polares en el proceso de obtención	
Tabla III-3. Com	paración de las estructura	as del carbamato de amonio	.128
Tabla III-4. Infor	mación requerida para cr	rear el componente hipotético	.128
		polares en el proceso de obtención	
•	•	simulación de la sección de obtenció	
-	-	imulación de la sección de purificaci	•
-	-	simulación de la sección circuit	
		ujo masico de gas natural, vapor de ag	
Tabla IV-5. Cond	liciones de trabajo del ref	formador primario y secundario	. 141
Tabla IV-6. Cond	liciones de trabajo de los	reactores shift	. 141
Tabla IV-7. Cond	liciones de trabajo del sej	parador flash	.142
	· ·	s absorbedores y desorbedores de dió	
Tabla IV-9. Cond	liciones de trabajo de la s	sección de metanización	.142

Tabla IV-10.	Condiciones de trabajo de la sección circuito de producción de
amoniaco y alma	acenaje
Tabla IV-11.	Balance de materia global del proceso de obtención de
amoniaco	145
Tabla IV-12.	Balance de materia sección de obtención de gas de síntesis de
amoniaco	146
Tabla IV-13.	Balance de materia sección de purificación del gas de síntesis de
amomaco	148
Tabla IV-14.	Balance de materia sección de metanización
Tabla IV-15.	Balance de materia sección circuito de producción de
amoniaco	
Tabla IV-16.	Balance de materia sección de almacenaje de amoniaco
Tabla IV-17.	Equipos involucrados en la simulación de la sección de compresión
de CO <sub>2</sub> y bombe	o de amoniaco
Tabla IV-18.	Equipos involucrados en la simulación de la sección Reactor de
carbamato, react	or de urea y reactor de descomposición de carbamato160
Tabla IV-19.	Equipos involucrados en la simulación de la sección absorbedor de
carbamato, desc	componedor de carbamato de alta-baja presión y condensador de
carbamato-recirc	culación160
Tabla IV-20.	Equipos involucrados en la simulación de la sección concentrador y
evaporador de va	acío161
Tabla IV-21.	Condiciones de trabajo del flujo másico del amoniaco y
amoniaco	162
Tabla IV-22.	Condiciones de trabajo de los reactores de obtención de urea 162
Tabla IV-23.	Condiciones de trabajo del absorbedor de carbamato163

Tabla IV-24.	Condiciones de trabajo del reactor de condensación de
Tabla IV-25.	Condiciones de trabajo del descomponedor de carbamato de alta y
Tabla IV-26.	Condiciones de trabajo del concentrador de urea y evaporador de
Tabla IV-27.	Balance de materia global del proceso de obtención de urea 166
Tabla IV-28.	Balance de materia sección de reactores de carbamato y urea 167
Tabla IV-29.	Balance de materia sección de absorbedor de carbamato168
Tabla IV-30.	Balance de materia sección condensador de carbamato170
Tabla IV-31.	Balance de materia sección descomponedor de carbamato de alta y
baja presión	172
Tabla IV-32.	Balance de materia sección de concentrador y evaporador al vacío de
urea	173
Tabla V-1.	Validación reformador primario174
Tabla V-2.	Validación reformador secundario
Tabla V-3.	Validación del reactor shift alta temperatura
Tabla V-4.	Validación del reactor shift baja temperatura
Tabla V-5.	Validación del reactor flujo pistón
Tabla V-6.	Datos de validación del modelo de simulación de obtención de
urea	182
Tabla V-7.	Validación del reactor de síntesis de carbamato
Tabla V-8.	Validación reactor de obtención de urea
Tabla V-9.	Validación reactor de degradación de carbamato

Tabla V-10.	Validación del evaporador de vacío
Tabla V-11.	Sensibilidad de los reactores shift de alta y baja temperatura187
Tabla V-12.	Sensibilidad de la CAMA 1 en función de su geometría189
Tabla V-13. trabajo	Sensibilidad de la CAMA 1 en función de las condiciones de
Tabla V-14.	Sensibilidad de la CAMA 2 en función de su geometría193
Tabla V-15. trabajo	Sensibilidad de la CAMA 2 en función de las condiciones de
Tabla V-16.	Sensibilidad de la CAMA 3 en función de su geometría197
Tabla V-17. constantes	Sensibilidad de la cama 3 en función de la temperatura a presiones
	Producción de amoniaco en función de la relación de alimentación de
	Producción de amoniaco en función de la relación vapor de ación
	Producción de carbamato y urea en función del porcentaje del total de bono que entra al reactor
	Producción de urea final en función del porcentaje del total de dióxido e entra al reactor
	Temperatura de la urea en función de la presión de vacío del
	Sensibilidad de la producción de urea y amoniaco en función del gas de

## ÍNDICE DE FIGURAS

	r agmas
Fig. 1-1.	Principales productores de amoniaco en el mundo (2023)
Fig. 1-2.	Capacidad y producción de amoníaco y urea entre 2016 y 202012
Fig. 1-3.	Diagrama de equilibrio entre fases del sistema NH3-CO2 y H2O14
Fig. 1-4.	Métodos de producción de amoniaco
Fig. 1-5.	Métodos de producción de amoniaco en 2020
Fig. 1-6.	Producción de amoniaco mediante reformado con vapor20
Fig. 1-7. secundario	Ejemplo de una sección radiante de un reformador y un reformador
Fig. 1-8.	Diagrama de bloques para la producción de amoniaco por oxidación
Fig. 1-9.	Métodos de producción de amoniaco verde
_	Planta de producción de amoniaco verde de pequeña escala de app
Fig. 1-11.	Diagrama del proceso completo de producción de urea
Fig. 1-12.	Diagrama de obtención de CO <sub>2</sub>
Fig. 1-13.	Diagrama de obtención de amoniaco
Fig. 1-14.	Diagrama de síntesis de Urea
Fig. 1-15.	Empresas pre-seleccionadas
Fig. 1-16	Cronograma de implementación de amoniaco-urea de Bulo-Bulo43
Fig. 1-17.	Producción de amoniaco mediante el proceso KBR45
Fig. 1-18.	Reactor lecho fijo multitubular
Fig. 1-19.	Proceso de reformado primario y secundario

Fig. 1-20.	Reformador secundario	50
Fig. 1-21.	Proceso de conversión shift y metanizacion	52
Fig. 1-22.	Proceso de eliminación de CO <sub>2</sub>	56
Fig. 1-23.	Torre de absorción Bulo-Bulo	57
Fig. 1-24.	Proceso de Metanacion	59
Fig. 1-25.	Proceso de general de Shift, eliminación de CO, CO <sub>2</sub> y metanador	60
Fig. 1-26.	Proceso de secado del gas de síntesis	62
Fig. 1-27.	Proceso de obtención de amoniaco	63
Fig. 1-28.	Diagrama del reactor donde ocurre la reacción entre el N2 y H2	64
Fig. 1-29.	Proceso de obtención de Urea en la planta de amoniaco-urea	66
Fig. 1-30.	Diagrama de flujo del proceso de obtención de urea	66
Fig. 1-31.	Diagrama de producción de urea divido por secciones	67
Fig. 1-32.	Diagrama de flujo del bombeo de amoniaco	69
Fig. 1-33.	Diagrama de flujo de compresión de CO <sub>2</sub>	70
Fig. 1-34.	Diagrama de la sección de síntesis de la planta de urea	71
Fig. 1-35.	Diagrama de la sección de síntesis de urea	73
Fig. 1-36.	Diagrama del proceso de la sección de purificación	74
Fig. 1-37.	Diagrama de proceso de concentración	75
Fig. 1-38.	Diagrama del proceso de granulación de urea en la planta de amor	niaco
urea		77
Fig. 1-39.	Esquema de cálculo de un diagrama de flujo	85
Fig. 1-40.	Primeros pasos para la sección del modelo de propiedad	95
Fig. 1-41.	Procedimiento para compuestos polares no electrolíticos	96

Fig. 3-1.	Modelos termodinámicos más comunes empleados en Aspen Hysys 115	
Fig. 3-2.	Primeros pasos para la sección de modelo de propiedad	
Fig. 4-1.	Diagrama de bloques para la construcción de la simulación de obtención	
de amoniac	0130	
Fig. 4-2.	Diagrama de bloques para la construcción de la simulación de obtención	
de urea		
Fig. 4-3.	Lista de componentes uno para la producción de amoniaco	
Fig. 4-4.	Lista de componentes para el uso de la amina	
Fig. 4-5.	Selección del modelo termodinámico numero 1	
Fig. 4-6.	Selección del modelo para el uso de la amina	
Fig. 4-7.	Reacciones de la simulación de producción de amoniaco	
Fig. 4-8.	Simulación de la producción de amoniaco en Aspen Hysys136	
Fig. 4-9.	Diagrama de bloques del balance de materia del proceso de obtención de	
amoniaco	144	
Fig. 4-10.	Sección de obtención de los reactores de gas de síntesis de amoniaco en	
Aspen Hysy	vs145	
Fig. 4-11.	Sección de purificación del gas de síntesis de amoniaco en Aspen	
Hysys		
Fig. 4-12.	Sección de metanización en Aspen Hysys	
Fig. 4-13.	Sección de circuito de producción de amoniaco en Aspen Hysys151	
Fig. 4-14.	Sección de almacenaje de amoniaco en Aspen Hysys152	
Fig. 4-15.	Lista de componentes tres para la producción de urea154	
Fig. 4-16.	Construcción de la molécula carbamato de amonio con la estructura	
UNIFAC155		

Fig. 4-17.	Selección del modelo termodinámico numero 3	156
Fig. 4-18.	Reacciones de la simulación de producción de urea	156
Fig. 4-19.	Simulación de la producción de urea en Aspen Hysys	158
Fig. 4-20.	Sub-Flowsheet	159
Fig. 4-21. urea	Diagrama de bloques del balance de materia del proceso de obter	
Fig. 4-22.	Sección de reactores de carbamato y urea en Aspen Hysys	166
Fig. 4-23.	Sección de absorbedor de carbamato en Aspen Hysys	168
Fig. 4-24.	Sección condensador de carbamato en Aspen Hysys	170
Fig. 4-25. Hysys	Sección descomponedor de carbamato de alta y baja presión en	
	Sección de concentrador y evaporador al vacío de urea en	
Fig. 5-1.	Reformador primario simulado en Aspen Hysys	175
Fig. 5-2.	Reformador secundario Hysys	176
Fig. 5-3.	Reactor shift de alta temperatura simulado en Aspen Hysys	178
Fig. 5-4.	Reactor shift de baja temperatura simulado en Aspen Hysys	179
Fig. 5-5.	Reactor flujo pistón simulado en Aspen Hysys	180
Fig. 5-6.	Validación reactor de carbamato	183
Fig. 5-7.	Validación reactor de obtención de urea	184
Fig. 5-8.	Validación del reactor de degradación de carbamato	185
Fig. 5-9.	Validación separador de vacío flash	186
Fig. 5-10.	Evaluación de la Cama 1 en función de la longitud del reactor	190
Fig. 5-11.	Evaluación de la cama 1 en función del volumen del reactor	190

Fig. 5-12.	Sensibilidad de la cama 1 en función de la temperatura a presiones	
constantes.	192	
Fig. 5-13.	Sensibilidad de la cama 1 en función de la presión a temperaturas	
constantes.	192	
Fig. 5-14.	Evaluación de la CAMA 2 en función del volumen del reactor 194	
Fig. 5-15.	Evaluación de la CAMA 2 en función de la longitud del reactor194	
Fig. 5-16.	Sensibilidad de la cama 1 en función de la temperatura a presiones	
	Sensibilidad de la cama 2 en función de la presión a temperaturas	
C		
Fig. 5-18.	Evaluación de la CAMA 3 en función del volumen del reactor 198	
Fig. 5-19.	Evaluación de la CAMA 3 en función del largo del reactor	
Fig. 5-20.	Sensibilidad de la cama 3 en función de la temperatura a presiones	
constantes.	200	
_	Sensibilidad de la cama 3 en función de la presión a temperaturas	
constantes.	200	
Fig. 5-22.	Producción de amoniaco en función de la relación de alimentación de airea	
$H_2/N_2$		
Fig. 5-23.	Producción de amoniaco en función de la relación de vapor de	
agua/Alimentación		
Fig. 5-24.	Relación optima de alimentación	
Fig. 5-25.	Producción de carbamato en función de la cantidad de dióxido de carbono	
que entra al reactor		
Fig. 5-26.	Producción de urea en función de la cantidad de dióxido de carbono que	
entra al rea	ctor	

Fig. 5-27.	Producción de urea final en función del porcentaje del total de dióxido	de
carbono que	entra al reactor2	09
· ·	Temperatura de la urea en función de la presión de vacío de control de con	
Fig. 5-29.	Análisis de la producción de urea y amoniaco en función del gas	de
alimentación	n2	12

#### ÍNDICE DE ANEXOS

- Anexo 1 Simulación de los reactores de obtención del gas de síntesis de amoniaco
- Anexo 2 Sección de purificación del gas de síntesis de amoniaco
- Anexo 3 Sección de Metanacion
- Anexo 4 Circuito de producción de amoniaco
- Anexo 5 Sección de almacenaje de amoniaco
- Anexo 6 Sección de compresión de CO2 y bombeo de amoniaco
- Anexo 7 Reactor de carbamato
- Anexo 8 Reactor de urea
- Anexo 9 Reactor de descomposición de carbamato en amoniaco y dióxido de carbono
- **Anexo 10** Absorbedor de carbamato
- Anexo 11 Descomponedor de carbamato de alta y baja presión
- Anexo 12 Condensador de carbamato y recirculación
- Anexo 13 Concentrador y evaporador de vacío
- **Anexo 14** Reporte de todas las corrientes de materia de la producción de amoniaco en Aspen Hysys
- **Anexo 15** Reporte de la composición de todas las corrientes de materia de la producción de amoniaco en Aspen Hysys
- **Anexo 16** reporte de la composición de todas las corrientes de energía de la producción de amoniaco en Aspen Hysys
- **Anexo 17** Reporte de todas las corrientes de materia de la producción de urea en Aspen Hysys
- **Anexo 18** Reporte de la composición de todas las corrientes de materia de la producción de urea en Aspen Hysys

**Anexo 19** Reporte de la composición de todas las corrientes de energía de la producción de urea en Aspen Hysys

Anexo 20 Reporte de la reacción de reformador primario

Anexo 21 Reporte de la reacción del reformador secundario

Anexo 22 Reporte de la reacción de shift

Anexo 23 Reporte de la reacción del metanador

Anexo 24 Reporte de la reacción de amoniaco

Anexo 25 Reporte de la reacción de obtención de carbamato

Anexo 26 Reporte de la reacción de obtención de urea

Anexo 27 Reporte de la reacción degradación de carbamato