

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA JUAN MISAEL SARACHO

FACULTAD DE CIENCIAS Y TECNOLOGÍA

CARRERA DE INGENIERÍA QUÍMICA

PROYECTO DE GRADO



**OBTENCIÓN EXPERIMENTAL DE ETANOL MEDIANTE UN
TRATAMIENTO ÓPTIMO DE RESIDUOS CÍTRICOS EN EL MUNICIPIO
DE CERCADO**

Por:

LIZ STEPHANNIE LOPEZ HUANCA

**Modalidad de graduación: Proyecto de Grado “Investigación Aplicada”
presentado a consideración de la “UNIVERSIDAD AUTÓNOMA JUAN
MISAEL SARACHO”, como requisito para optar el grado académico de**

Licenciatura en Ingeniería Química.

Julio 2023

TARIJA-BOLIVIA

El tribunal calificador del presente trabajo, no se solidariza con la forma, términos, modos y expresiones vertidas en el mismo, siendo éstas responsabilidad del autor.

DEDICATORIA

*“Entre tus alas dormí
Y en tu mirada compasiva, crecí
Siempre confiaste en todo lo que soñé
Me cuidaste y me guiaste hasta aquí”
(Zoé, 2014)*

*Para mi querida abuela: Florencia Colque
Choque, así como en vida me cuidaste y
protegiste, sé que lo seguirás haciendo
desde el cielo, me harás falta por siempre,
Mami Menchi.*

AGRADECIMIENTOS

Al finalizar este trabajo quiero utilizar este espacio para agradecer a Dios por todas sus bendiciones, por ser mi guía, ser el apoyo y fortaleza en aquellos momentos de dificultad y de debilidad.

A mi abuelita y abuelito que me cuidaron desde la infancia hasta ahora y forjaron una familia unida.

A mis padres Belizario y Elizabeth quienes con su amor, paciencia y esfuerzo me han permitido llegar a cumplir hoy un sueño más, gracias por inculcar en mí el ejemplo de esfuerzo, valentía y el no temer a las adversidades porque Dios está conmigo siempre.

A mis hermanas, Yessenia, Patricia e Ian por ser las personas que siempre me apoyan, llenan de alegría mi vida, por todos los consejos brindados, por compartir horas y horas de películas, series.

A toda mi familia, la más bulliciosa y alegre que siempre han procurado mi bienestar y que si no fuese por el esfuerzo realizado por ellos, mis estudios no hubiesen sido posibles.

Agradezco a los docentes de la carrera de Ingeniería Química de la Universidad Juan Misael Saracho por guiar y formar parte de otro objetivo alcanzado.

ÍNDICE

PRELIMINARES

ADVERTENCIA	I
DEDICATORIA	II
AGRADECIMIENTOS	III
RESUMEN	IV

CAPITULO I

INTRODUCCION

1.1. ANTECEDENTES	1
1.2. OBJETIVOS	3
1.2.1. Objetivo general	3
1.2.2. Objetivos específicos	3
1.3. JUSTIFICACIÓN	3
1.3.1. Justificación Social	3
1.3.2. Justificación Tecnológica	4
1.3.3. Justificación Medioambiental	4
1.3.4. Justificación Económica	5
1.3.5. Justificación personal	5

CAPITULO II

MARCO TEÓRICO

2.1. ASPECTOS TÉCNICOS Y OTRAS CONSIDERACIONES	6
2.2. MATERIA PRIMA	6
2.2.1. Residuos cítricos	6
2.2.2. Composición de los residuos cítricos	7
2.2.2.1. Azúcares reductores	7
2.2.2.2. Materiales lignocelulósicos	9
2.3. PRETRATAMIENTOS	15
2.3.1. Pretratamientos mecánicos	15
2.3.1.1. Trituración mecánica	15

2.3.1.2.	Molienda comprimida	15
2.3.2.	Pretratamientos térmicos	16
2.3.2.1.	Explosión de vapor	16
2.3.2.2.	Agua líquida a alta temperatura (lhw)	16
2.3.3.	Pretratamientos químicos	16
2.3.3.1.	Hidrólisis ácida	16
2.3.3.2.	Hidrólisis alcalina	17
2.3.4.	Pretratamientos fisicoquímicos	18
2.3.5.	Pretratamientos biológicos	18
2.4.	EXTRACCIÓN DE ACEITES ESENCIALES	19
2.5.	HIDRÓLISIS	20
2.5.1.	Hidrólisis enzimática	21
2.5.2.	Hidrólisis ácida	22
2.5.3.	Hidrólisis alcalina	23
2.5.4.	Inhibidores:	24
2.6.	MODELO CINÉTICO DE HIDRÓLISIS ÁCIDA	25
2.6.1.	Método Diferencial de Resolución Van 't Hoff	28
2.7.	FERMENTACIÓN	29
2.7.1.	Glucólisis	30
2.7.2.	Tipos de fermentación	37
2.8.	LEVADURA	40
2.8.1.	SACCHAROMYCES CEREVISIAE	40
2.9.	PROCESOS TECNOLÓGICOS DE HIDRÓLISIS Y FERMENTACIÓN:	41
2.9.1.	Sacarificación y fermentación simultáneas (SSF)	41
2.9.2.	La pre-sacarificación y fermentación (PRESAC)	42
2.9.3.	Sacarificación-fermentación independientes. (SHF)	42
2.10.	DESTILACIÓN	42
2.10.1.	Destilación simple	43
2.10.2.	Destilación diferencial o abierta	43

2.10.3.	Destilación cerrada o de equilibrio.....	43
2.10.4.	Destilación por rectificación.....	44
2.11.	ETANOL.....	45

CAPITULO III

PARTE EXPERIMENTAL

3.1.	DISEÑO METODOLÓGICO.....	47
3.1.1.	Selección del método.....	47
3.2.	PROCESO TECNOLÓGICO EXPERIMENTAL.....	54
3.2.1.	Diagrama de flujo de proceso de obtención de etanol.....	54
3.4.	DESARROLLO DEL PROCESO EXPERIMENTAL.....	65
3.4.1.	1° etapa: pretratamientos.....	65
3.1.1.	Recolección y análisis de la materia prima.....	66
3.4.1.1.	Acondicionamiento.....	68
3.4.1.2.	Extracción de aceites esenciales (destilación por arrastre de vapor)...	69
3.4.1.3.	PRIMER SECADO.....	72
3.4.1.4.	Molienda y tamizado.....	72
3.4.1.5.	Pretratamiento alcalino (hidrólisis hidrotérmica alcalina).....	74
3.4.1.6.	Segundo secado.....	75
3.4.2.	ETAPA 2: HIDRÓLISIS ÁCIDA.....	76
3.4.2.1.	Determinación del volumen de dilución.....	77
3.4.2.2.	Determinación de la densidad.....	78
3.4.2.3.	Filtrado.....	78
3.4.2.4.	Cinética de hidrólisis ácida.....	79
3.4.3.	ETAPA 3: FERMENTACIÓN.....	79
3.4.4.	Esterilización de materiales.....	80
3.4.5.	Acondicionamiento del mosto.....	81
3.4.6.	Inoculación de la levadura.....	82
3.4.7.	Fermentación alcohólica.....	82
3.5.	ETAPA 4: DESTILACIÓN.....	84

CAPITULO IV

RESULTADOS

4.1.	RESULTADOS OBTENIDOS DE LOS ANÁLISIS DE MATERIA PRIMA	85
4.2.	DETERMINACIÓN DE HOLOCELULOSA.....	85
4.3.	RESULTADOS EXTRACCIÓN DE ACEITE ESENCIAL, DESTILACIÓN POR ARRASTRE DE VAPOR.....	87
4.3.1.	Balance de materia	88
4.3.2.	Balance de energía destilación por arrastre de vapor	91
4.4.	RESULTADOS DEL PRIMER SECADO	98
4.4.1.	Balance de materia	98
4.4.2.	Balance de energía.....	99
4.4.3.	Curva de secado.....	101
4.5.	RESULTADOS EN LA MOLIENDA.....	103
4.5.1.	Balance de materia	103
4.5.2.	Balance de energía.....	104
4.5.3.	Análisis granulométrico.....	105
4.6.	RESULTADOS PRETRATAMIENTO ALCALINO HIDRÓLISIS HIDROTÉRMICA ALCALINA	107
4.6.1.	Balance de materia	108
4.6.2.	Balance de energía.....	109
4.7.	RESULTADOS SEGUNDA ETAPA DE SECADO.....	110
4.7.1.	Balance de materia	111
4.7.2.	Balance de energía.....	111
4.7.3.	Curva de secado.....	112
4.8.	RESULTADOS EN LA HIDRÓLISIS ÁCIDA	114
4.8.1.	Resultado del análisis estadístico de experimentos	118
4.8.2.	Cálculo del volumen de dilución.....	125
4.8.3.	Resultados de la densidad de la dilución.....	126
4.8.4.	Balance de materia	126

4.8.5.	Balance de masa en el filtrado.....	127
4.8.6.	Balance de energía total.....	127
4.8.7.	Cinética de hidrólisis ácida.....	128
4.8.8.	RENDIMIENTO EN EL PROCESO DE HIDRÓLISIS ÁCIDA	132
4.9.	RESULTADOS DE LA CORRECCIÓN DE SUSTRATOS	133
4.10.	RESULTADOS EN LA FERMENTACIÓN ALCOHÓLICA.....	134
4.10.1.	Rendimiento en la etapa de fermentación	134
4.10.2.	Resultado del análisis estadístico de experimentos	138
4.10.3.	Balance de materia	143
4.10.4.	Balance de energía.....	144
4.11.	RESULTADOS EN LA ETAPA DE DESTILACIÓN.....	145
4.11.1.	Balance de materia	146
4.11.2.	Balance energía	147

CAPITULO V

CONCLUSIONES Y RECOMENDACIONES

5.1.	CONCLUSIONES.....	149
5.2.	RECOMENDACIONES	151

REFERENCIAS BIBLIOGRAFICAS.....	152
---------------------------------	-----

ANEXO A	163
---------------	-----

ANEXO B.....	164
--------------	-----

ANEXO C.....	170
--------------	-----

ANEXO D	193
---------------	-----

INDICE DE FIGURAS

Figura II-1. Fórmula estructural de la glucosa	9
Figura II-2. Fórmula estructural de la Fructosa	9
Figura II-3. Componentes y composiciones del material lignocelulósico y sus potenciales productos de hidrólisis	10
Figura II-4 Gráfica de componentes y composición de la cáscara de cítricos	11
Figura II-5. Estructura de la cadena de Celulosa. Líneas Punteadas y solidas: enlaces de hidrogeno inter e intra moleculares	12
Figura II-6. Estructura de xilano de plantas herbáceas	13
Figura II-7. Estructura de O- acetil-galactoglucomanano de plantas herbáceas.	13
Figura II-8. Unidades de monolignoles constituyentes de la lignina. 1: alcohol p-cumarílico, 2: alcohol coniferílico, 3: alcohol sinapílico.....	14
Figura II-9. Pretratamientos utilizados en biomasa lignocelulósica	19
Figura II-10. Vista microscópica de la ubicación de los aceites esenciales.....	20
Figura II-11. Degradación enzimática de la fibra de celulosa	22
Figura II-12. Proceso de hidrólisis Ácida	23
Figura II-13. Hidrólisis Básica o alcalina de un Ester	24
Figura II-14 Esquematzación general de la fermentación alcohólica	29
Figura II-15. Ruta metabólica de la formación de alcohol.....	31
Figura II-16. Ruta Metabólica Primer Paso Activación de la Glucosa.....	32
Figura II-17. Ruta Metabólica Segundo Paso Reordenamiento.....	33
Figura II-18. Ruta Metabólica Tercer Paso: Inversión.	33
Figura II-19. Ruta Metabólica Cuarto Paso: División	34
Figura II-20. Ruta Metabólica Quinto Paso: Oxidación.	35
Figura II-21. Ruta Metabólica Sexto Paso: Fosforilación.....	35
Figura II-22. Ruta Metabólica Séptimo: Transferencia Enzimática	36
Figura II-23. Ruta Metabólica Octavo Paso.....	36
Figura II-24. Ruta Metabólica noveno Paso	37
Figura II-25. Equipo de Fermentación Discontinua y Gráfica Concentración vs Tiempo de Fermentación.....	38

Figura II-26. Equipo de Fermentación Continua y Gráfica Concentración vs Tiempo de Fermentación.....	39
Figura II-27. <i>S. cerevisiae</i> en microscopio.....	40
Figura III-1. Diagrama de Flujo del Proceso de obtención de etano	55
Figura III-2. Combinaciones en diseño factorial 2 ²	62
Figura III-3. Diagrama de flujo: Pretratamientos realizados	66
Figura III-4. recolección de la materia prima.....	67
Figura III-5. lavado de la materia prima	68
Figura III-6. Cáscaras separas de los diferentes cítricos utilizados	69
Figura III-7. Pesaje de Materia Prima en recipiente para destilación	70
Figura III-8. Equipo: Destilador por arrastre de vapor y recolección de Aceite Esencial	70
Figura III-9. Secado de la materia prima	72
Figura III- 10. Equipo y trituración de la materia Prima.....	73
Figura III- 11. Tamizado de la materia prima	74
Figura III-12. Preparación de la materia para la hidrólisis hidrotérmica y el equipo utilizado.....	75
Figura III- 13. Hinchamiento de la materia prima al finalizar el pretratamiento y lavado hasta neutralización.	75
Figura III-14. Matraz Erlenmeyer con muestra en el equipo de agitación magnética	77
Figura III-15. Medición del Volumen de Dilución	77
Figura III-16. Medida de Densidad de la dilución	78
Figura III-17. Filtración con liencillo.....	78
Figura III- 18. Cinética de hidrólisis ácida.....	79
Figura III-19. Diagrama de flujo del Proceso de Fermentación.....	80
Figura III-20. Proceso de esterilización	81
Figura III-21. Neutralización del producto hidrolizado	81
Figura III-22. Inoculación de levadura y crecimiento.....	82
Figura III- 23. Mosto (Sustrato hidrolizado) a fermentar	83
Figura III-24. Equipo: Termostato y los experimentos realizados.....	83

Figura III-25. Equipo de destilación rotavapor	84
Figura IV-1. Muestra al finalizar el secado.....	86
Figura IV-2. Diagrama de flujo en el condensador.....	88
Figura IV-3. Diagrama balance de materia en el matraz	89
Figura IV-4. Diagrama para el Balance de materia en la torre	90
Figura IV-5. Diagrama para el balance de energía en la torre	92
Figura IV-6. Diagrama de flujo para el cálculo del balance de energía en el condensador.....	94
Figura III-7. Diagrama de flujo y balance de materia y energía en la destilación por arrastre de vapor	97
Figura IV- 8. Diagrama de flujo: Proceso de secado	98
Figura IV-9 Curva de Secado Tiempo (min) vs Peso (g).....	102
Figura IV-10. Diagrama de flujo de proceso: Molienda	105
Figura IV-11. Diagrama de flujo de proceso: Tamizado	105
Figura IV- 12. Curva Granulométrica: Abertura de malla (diámetro) vs % Pasa.....	107
Figura IV-13. Hinchamiento, y decoloración del sustrato posterior a la hidrólisis alcalina	108
Figura IV-14. Resumen general balance de materia y energía	110
Figura IV-15. Segunda Curva de Secado.....	114
Figura IV-16. Diagrama de Pareto muestra la influencia de las variables en el proceso	120
Figura IV-17. Rendimiento observado vs rendimiento esperado.....	123
Figura IV-18. Valores observados vs valores ajustados al modelo	124
Figura IV-19. Error entre el porcentaje de azúcares observado y lo generado por SPSS.....	125
Figura IV-20. Resumen Balance de Masa Hidrólisis Ácida	128
Figura IV- 21. Gráfico tiempo vs Concentración.....	130
Figura IV- 22. Gráfico de linealidad y ecuación que describe el modelo y R^2	131
Figura IV-23. Diagrama de Pareto	138
Figura IV-24. Rendimiento observado vs rendimiento esperado.....	141

Figura IV-25. Valores observados vs valores ajustados al modelo	142
Figura IV-26. Error entre el rendimiento observado y el rendimiento generado.....	142
Figura IV-27. Resumen balance materia en la fermentación	145
Figura IV- 28. Resumen Balance materia y energía	148

INDICE DE TABLAS

Tabla II-1. Composición de material azucarado en cítricos en base a 100 g de fruta	8
Tabla II-2. Composición de material lignocelulósico de mandarina y naranja en cáscara.....	10
Tabla II-3 propiedades físicas y químicas del etanol.....	45
Tabla II-4 resumen de producción de etanol a partir de cáscaras de variedades de frutas cítricas.....	46
Tabla III-1. Ventajas y desventajas de pretratamientos.....	48
Tabla III-2. Escala de puntaje asignado para la matriz de selección.....	49
Tabla III-3. Selección del proceso de pretratamiento.....	50
Tabla III-4. Ventajas y desventajas de diferentes procesos de hidrólisis y fermentación.....	51
Tabla III-5. Escala de puntaje asignado para la matriz de selección en la etapa entre la hidrólisis y la fermentación.....	52
Tabla III-6. Selección del proceso entre hidrólisis y fermentación.....	53
Tabla III-7. Matriz de diseño, combinaciones en diseño factorial 2^3	57
Tabla III-8. Parámetros para la conversión de celulosa a azúcares totales.....	59
Tabla III-9. Diseño factorial para el proceso de hidrólisis.....	59
Tabla III-10. Diseño factorial en datos.....	60
Tabla III-11. Tabla de variables para la fermentación.....	63
Tabla III-12. Diseño experimental etapa de fermentación.....	64
Tabla III-13. Diseño experimental etapa de fermentación combinaciones realizadas.....	65
Tabla III-14. Cantidad de cáscara.....	69

Tabla III- 15. Datos que se recolectaron durante el proceso en la torre	71
Tabla III-16. Datos que se recolectaron durante el proceso en el condensador.....	71
Tabla III-17. Nomenclatura las mallas según une y astm.....	73
Tabla IV-1. Resultado análisis fisicoquímicos de la materia prima	85
Tabla IV-2. Resultados de la determinación de holocelulosa.....	86
Tabla IV-3. Resultados de la determinación de holocelulosa (%)......	87
Tabla IV- 4. Datos para el balance en la torre de destilación	87
Tabla IV-5. Datos para balance de materia y energía en el condensador	88
Tabla IV- 6. Datos del secado para la curva.....	101
Tabla IV-7. Condiciones de uso de los equipos: molienda y tamizado	104
Tabla IV-8. Nomenclatura las mallas según une y astm	106
Tabla IV- 9. Cálculo realizado en excel	106
Tabla IV-10. Datos obtenidos para la curva de secado	113
Tabla IV-11. Resumen de datos según el tiempo de los 8 experimentos realizados	116
Tabla IV-12. Resumen de datos según el tiempo de las réplicas de los 8 experimentos realizados	117
Tabla IV-13. Comparación de mejores resultados	118
Tabla IV-14. Análisis de varianza spss.....	119
Tabla IV-15. Análisis de varianza minitab 19	119
Tabla IV- 16. Resultado prueba de fisher	121
Tabla IV-17. Análisis de varianza de regresión lineal.....	121
Tabla IV- 18. Coeficientes del modelo.....	122
Tabla IV- 19. Resumen del modelo de regresión lineal	123

Tabla IV-20. Errores entre valores observados y ajustados del modelo.....	124
Tabla IV- 21. Resultados de la determinación del volumen de dilución	125
Tabla IV-22. Tabla datos y cálculo de la densidad.....	126
Tabla IV-23. Datos obtenidos para la cinética de hidrólisis	129
Tabla IV-24. Resolución de la ecuación de sexto grado de la cinética de hidrólisis ácida	131
Tabla IV-25. Resultados de la linealización	132
Tabla IV- 26. Rendimiento de la etapa de hidrólisis	133
Tabla IV- 27. Corrección de sustrato.....	133
Tabla IV-28. Consumo de sustrato en la fermentación alcohólica en base al diseño experimental	134
Tabla IV-29. Cálculo de la masa, etanol teórico, rendimiento	137
Tabla IV-30. Análisis de varianza	138
Tabla IV-31. Resultados de la prueba de fisher.....	139
Tabla IV-32. Análisis de varianza de regresión lineal.....	139
Tabla IV-33. Coeficientes del modelo.....	140
Tabla IV-34 resumen del modelo en la fermentación alcohólica	140
Tabla IV-35. Errores entre los valores observados y ajustados del modelo	141
Tabla IV-36. Datos estequiometrías en orden	144
Tabla IV- 37. Resultados de la destilación	146

INDICE DE ECUACIONES

Ecuación II-1 Representación del modelo	26
Ecuación II-2. Representación de las reacciones de primer orden tanto para celulosa como para hemicelulosa.....	26
Ecuación II-3. Ecuación de formación y expresión algebraica lineal en función de la concentración	27
Ecuación II-4. Ecuación de Arrhenius	27
Ecuación II-5 Ecuación general en base a la dependencia de la concentración.....	28
Ecuación II-6. Ecuación de formación de etanol	29
La ecuación II-7 indica la ecuación general que en síntesis describe todos los pasos mencionados anteriormente.	37
Ecuación II- 8. Ecuación general: Glucólisis.....	37
Ecuación III-1. Modelo de Diseño Estadístico de 3 Factores con Replicación	60
Ecuación III-2. Modelo de diseño factorial.....	64
Ecuación IV- 1. Formula del porcentaje de holocelulosa	86
Ecuación IV-2. volumen a partir del caudal.....	89
Ecuación IV-3. Cálculo de la masa por la densidad.....	89
Ecuación IV-4. Balance de materia entrada y salida del agua de refrigeración.....	89
Ecuación IV-5. Balance general en el matraz	90
Ecuación IV-6. Cantidad de vapores al condensador.....	90
Ecuación IV-7. Cálculo de la masa de agua residual	91
Ecuación IV-8. Cálculo de la masa total de agua que queda en la torre	91
Ecuación IV-9. Cálculo del vapor generado en la torre	91
Ecuación IV-10. Fórmula para el Cálculo del flujo masico.....	91
Ecuación IV- 11. Fórmula y cálculo del Calor Sensible.....	92
Ecuación IV-12. Fórmula para el Cálculo de la potencia de la hornalla.....	93
Ecuación IV-13. Cálculo del Calor Latente	93
Ecuación IV-14. Cálculo del calor total.....	93
Ecuación IV-15. Cálculo del Calor de vaporización, Lambda de vaporización	94
Ecuación IV-16. Formulación del calor cedido por el vapor de agua.....	95

Ecuación IV-17. Cálculo del calor recibido	95
Ecuación IV-18. Cálculo del consumo de Combustible (Gas natural)	96
Ecuación IV-19. Balance General del secado y Cálculo de la Corriente de agua en la salida	98
Ecuación IV- 20. Balance general en el secado	99
Ecuación IV-21. Fórmula según Choi y Oikos para el calor específico:	99
Ecuación IV-22. Cálculo del calor sensible	100
Ecuación IV-23. Cálculo del calor Latente	100
Ecuación IV-24. Cálculo del calor total.....	100
Ecuación IV-25. Energía eléctrica	101
Ecuación IV-26. Modelo de la curva de secado y el valor de R^2	103
Ecuación IV-27. Balance General Molienda Calculo de las perdidas	103
Ecuación IV-28. Balance General Tamizado.....	104
Ecuación IV-29. Cálculo de las pérdidas	104
Ecuación IV-30. Fórmula Porcentaje de retención	106
Ecuación IV- 31. Fórmula cálculo de % acumulado.....	106
Ecuación IV- 32. Fórmula Porcentaje de Retención.....	106
Ecuación IV-33. Balance General proceso de Pretratamiento Alcalino dentro del recipiente metálico	109
Ecuación IV-34. Balance General proceso de Pretratamiento Alcalino en la autoclave	109
Ecuación IV-35. Cálculo del Calor total en el autoclave	109
Ecuación IV-36. Balance general del segundo secado.....	111
Ecuación IV-37. Cálculo de la humedad presente en la muestra:.....	111
Ecuación IV-38. Ecuación Polinómica de tercer grado, representación de la curva de secado	114
Ecuación IV-39. Modelo lineal experimental	122
Ecuación IV- 40. Balance General y perdidas	127
Ecuación IV- 41. Balance General en el Filtrado	127
Ecuación IV-42. Ecuación de velocidad de reacción.....	129

Ecuación IV-43. Ecuación representativa de la cinética de hidrólisis ácida.....	130
Ecuación IV-44. Modelo cinético de segundo orden	132
Ecuación IV- 45. Fórmula para el cálculo de rendimiento	132
Ecuación IV-46. Fórmula para el cálculo de la densidad con los grados brix	135
Ecuación IV-47. Fórmula para el cálculo de la masa en base a la densidad.....	135
Ecuación IV- 48. Fórmula para el cálculo del rendimiento total	136
Ecuación IV- 49. Modelo lineal del diseño experimental.....	140
Ecuación IV- 50. Balance general para la fermentación.....	143
Ecuación IV-51. Ecuación general de la fermentación alcohólica	143
Ecuación IV- 52. Balance general de Energía	144
Ecuación IV- 53. Balance General.....	147