

UNIVERSIDAD DE COSTA RICA

CENTRO REGIONAL DE OCCIDENTE

Recinto Grecia

CURSO : TECNOLOGIA QUIMICA

CARRERA: LABORATORISTA QUIMICO

PROFESOR : ING JORGE VARGAS MURILLO

II SEMESTRE 1988

El presente curso va dirigido a estudiantes de la carrera "Laboratorista Químico" con el fin primordial de reafirmar una serie de conceptos y términos de amplio uso en la industria química, y que siendo ya del conocimiento de los estudiantes, carecen del enfoque práctico respectivo.

Dentro de lo antes expuesto, se han de enfocar: Sistemas de Unidades,

factores de conversión, propiedades físico-químicos, etc.

También se pretende familiarizar al estudiante con los conceptos básicos de termondinâmica, transferencia de calor y transporte de fuídos.

Después, se han de presentar los aspectos principales, inherentes al control químico y funcionamiento de sistemas de recirculación (enfriamiento, generación de vapor) y equipos desaireadores, suavisadores y desionizadores.

Finalmente, se da un enfoque sobre diferentes sistemas que el estudiante debe conocer, tales como humidificación, filtración, destilación, absorción, etc.

TEMARIO DEL CURSO

I. CONCEPTOS Y TERMINOS BASICOS

- Unidades y Dimensiones.
 Sistemas de Unidades. Factores de conversión.
- 2. Variables comunes de proceso y otras propiedades-Presión, temperatura, viscosidad, densidad, etc. Definición, manipulación y cálculos
- 3. Estequiometría y balance de materia.

II. FUNDAMENTOS DE TERMODINAMICA TRANSFERENCIA DE CALOR Y MECANICA DE FLUIDOS

- 1. Bases de termodinámica. Calor; trabajo; energías cinética y potencial, entalpía, etc.
- 2. Calor: Definiciones básicas.

 Conductividad térmica.

 Formas de transferencia de calor.

 Conservación de masa y energía.

 Balances de calor con fluídos en contra-corriente y paralelo.
- 3. Fluídos: Definiciones generales.

 Ecuación de Bernoulli

 Pérdidas en tuberías y sistemas de bombeo (Flujo turbulento y laminar, número de Reynolds, etc.)
- 4. Primera Ley y Balance de energía.

III. EQUIPOS PARA MANIPULACION Y TRANSPORTE Y GENERACION DE VAPOR.

- A. De sólidos.

 Molinos, trituradores, bandas transportadoras, tornillos sin fin, etc.
- B. De líquidos.
 Bombas, tipos y funcionamiento.

- c. Sistemas para transporte de gases. Compresores, tipos de funcionamiento.
- D. Otros equipos y su funcionamiento. Válvulas para líquidos y gases. Intercambiadores de calor, hornos y autoclaves, etc.
- E. Equipos y tratamiento Químico Externo para calderas.

 Desaireadores-Corrosión y tratamiento químico de sistemas de Recuperación de condensados.

 Suavisadores y des-ionizadores; Funcionamiento, resinas catiónicas y aniónicas e intercambio iónico.

IV. TECNOLOGIA DEL CONTROL QUIMICO DE AGUAS

- 1. Análisis Químico y Rangos permisibles para el tratamiento químico interno.
- 2. Generadores de vapor.
 - Definición de conceptos (Reposición, purga, ciclos de concentración, etc).
 - -Balances de materia y energía. Eficiencia térmica.
- 3. Sistemas de recirculación

 Definición y conceptos (Gradiente, perdidas, etc.)

 Indice de saturación (Corroción e incrustación.)

OPERACIONES BASICAS

- 1. Humidificación y deshumidificación. Enfriamiento de líquidos.
 -Mezclas vapor-líquido y entalpía
 - -Mezclas vapor /gas: Humedad absoluta y humedad molal absoluta.

Mezclas saturadas y no saturadas.

Temperatura bulbo seco y humedad relativa. Porcentaje de saturación, punto de rocío y volúmen húmedo. Calor húmedo, entalpía.

El sistema aire-agua y la carta psicométrica aire-vapor de agua. Curva de saturación adiabática y temperatura de bulbo húmedo. Fines de las operaciones gas-líquido (Operaciones adiabáticas y no adiabáticas).

2. Absorción

Solubilidad y sistemas de dos componentes. Elección de disolvente; Propiedades mínimas. Balance de materia para transferencia de un componente para una columna simple de absorción líquido-gas.

3. Destilación

Equilibrio líquido-vapor: A presión y temperatura constante. Volatilad relativa..

- La Ley de Raoult para soluciones ideales.
- Desviaciones del comportamiento ideal; Positivas y negativas.
- Desviaciones.
- Diagramas entalpía- concentración.
- Punto de burbuja y punto de roclo.
- Operación de una sola etapa: Evaporación instantánea.

Condensación parcial

Destilación tipo "Batch". Volatilidad relativa, condensación y destilación para mezclas binarias.

Destilación fraccionada.

Balance de entalpía total.

Balance de materia total.

4. Tipos de adsorción:

Naturaleza y tipos de adsorción y su utilización. Isotermas de adsorción para vapores. Ejecto de la temperatura y el calor de adsorción. Una columna típica de adsorción con carbón activado.

5. Filtración:

Fundamentos de la filtración. Medios y coadyuvantes de la filtración. Caída de presión,

Resistencia del medio filtrante..

Filtración a presión constante.

Filtración continua. Centrífuga.

Fundamentos de la filtración centrífuga.

EVALUACION

Tareas	5%	~
Examenes cortos	10%	*
Exámenes parciales (4)	30%	
Sobre puntos I-1, 2 y 3,	II-1 y 2, II-3 y IV	
Examen binal	20%	
Trabajo de Investigación	-Caps III y V. 10%	Exposición.
	10%	Presentación Escrita.
Evaluación Oral Caps III	y V 10%	
Asistencia a clases	5%	

amag/

BIBLIOGRAFIA

- 1.- Badger u Banchero, "Introducción a la Ingeniería Química" Mc. Graw-Hill. Book Co.
- 2.- Balzhizer, Samuels, Eliancen, "Termodinámica Química"! Editorial Prantice/Hall Internacional.
- 3. Bird. Stewart Lightfoot. "Fenômenos de transporte" Editorial Reverté S.A.
- 4. G.V. Wilen. "Fundamentos de Termodinámica" Editorial Mc. Graw-Hill México.
- 5, J.P. Holpan, "Termodinámica" Segunda Edición.
- 6. J. Welty. "Transferencia de Calor" Editorial L.I.M.U.S.A..
- McCabe & Smith. "Operaciones Básicas de Ingeniería Química".

 Ed. Reverté, S.A (1975)

 Mc. Graw Hill. Book Co.
- 8.- R. Perry "Chemical Engineer's Handbook". Quinta Edición. Mc. Graw Hill.
- 9. R.E Treybal. "Mass Transfer Operations . Tercer Edición. Mc. Graw-Hill Book Co.
- 10. S.T. Powell, "Acondicionamiento de Aguas para la industria" CECSA. México.
- 11.- V.L Streeter, E.B.O. y Lie "Mecánica de los Fluídos".

 Mc. Graw Hill. Sexta Edición. México (1980).