MATEMÁTICA SUPERIOR APLICADA

Ejemplos de Ecuaciones No Lineales en Ingeniería Química

Universidad Tecnológica Nacional – Facultad Regional Rosario

Dr. Alejandro S. M. Santa Cruz



Ejemplos de Aplicación

- > A continuación se presentan algunos ejemplos de aplicación de métodos numéricos en la resolución de problemas típicos de Ingeniería Química.
- Double Composition Description de la composition del composition de la composition del composition de la composition del





Ecuación de Estado Soave-Redlich-Kwong:

Determinar el volumen específico V de un gas a T y P dadas:

UTN - FRRo





Underwood: Relación de mínimo reflujo de una columna de destilación múltiple etapa:

$$\sum_{j=1}^{n} \frac{\alpha_j z_{jF} F}{\alpha_j - \phi} - F(1 - q) = 0$$

Colebrook: Factor de fricción para el flujo turbulento a través de una tubería de un fluido incompresible :

$$\sqrt{\frac{1}{f}} + 0.86ln\left(\frac{\epsilon/D}{3.7} + \frac{2.51}{N_{Re}\sqrt{f}}\right) = 0$$

$$\downarrow \downarrow$$

$$\sqrt{\frac{1}{f}} = -0.86ln\left(\frac{\epsilon/D}{3.7} + \frac{2.51}{N_{Re}\sqrt{f}}\right)$$





Método de los Operadores Diferenciales para la Determinación de Soluciones Analíticas de Ecuaciones Diferenciales Homogéneas Lineales de Orden n:

$$a_n \frac{d^n y}{dx^n} + a_{n-1} \frac{d^{n-1} y}{dx^{n-1}} + \dots + a_1 \frac{dy}{dx} + a_0 y = 0$$

$$\|D = \frac{d}{dx}$$

$$[a_n D^n + a_{n-1} D^{n-1} + \dots + a_1 D + a_0] y = 0$$

$$\downarrow \downarrow$$

$$a_n D^n + a_{n-1} D^{n-1} + \dots + a_1 D + a_0 = 0$$

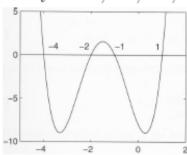




$$f(x) = a_n x^n + a_{n-1} x^{n-1} + \dots + a_1 x + a_0 = 0$$

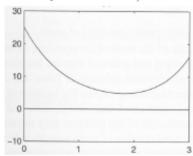
$$x^4 + 6x^3 + 7x^2 - 6x - 8 = 0$$

$$\Rightarrow x_i = -4, -2, -1, 1$$



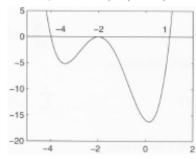
$$x^4 - 6x^3 + 18x^2 - 30x + 25 = 0$$
 $x^4 + x^3 - 5x^2 + 23x - 20 = 0$

$$\Rightarrow x_i = 1 \pm 2i, 2 \pm i$$



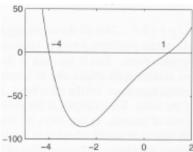
$$x^4 + 6x^3 + 7x^2 - 6x - 8 = 0$$
 $x^4 + 7x^3 + 12x^2 - 4x - 16 = 0$

$$\Rightarrow x_i = -4, 1, -2, -2$$



$$x^4 + x^3 - 5x^2 + 23x - 20 = 0$$

$$\Rightarrow x_i = -4, 1, 1 \pm 2i$$







$$f(x) = a_n x^n + a_{n-1} x^{n-1} + \dots + a_1 x + a_0 = 0$$

$$\downarrow \downarrow$$

$$\sum_{i=1}^n x_i = -\frac{a_{n-1}}{a_n}$$

$$\sum_{i,j=1}^n x_i x_j = \frac{a_{n-2}}{a_n}$$

$$\sum_{i,j,k=1}^n x_i x_j x_k = -\frac{a_{n-3}}{a_n}$$

 $x_1x_2x_3...x_n = (-1)^n \frac{a_0}{a_n}$

UTN - FRRo





03/12/2009

$$a_4x^4 + a_3x^3 \underbrace{+a_2x^2 + a_1x + a_0}_{\text{Se desprecia}} = 0$$

$$\downarrow \qquad \qquad \downarrow \qquad \qquad \qquad \qquad \downarrow \qquad \qquad \qquad \downarrow \qquad \qquad \downarrow \qquad \qquad \downarrow \qquad \qquad$$

$$\underbrace{a_4x^4 + a_3x^3 + a_2x^2}_{\text{Se desprecia}} + a_1x + a_0 = 0$$

$$\downarrow a_1x + a_0 \simeq 0 \downarrow \downarrow$$

$$x \simeq -\frac{a_0}{a_1}$$









Solución Numérica de Ecuaciones No Lineales Ejemplos y Archivos .m

- Ecuación de Colebrook mediante
 - Aproximaciones Sucesivas (XGX.m).
 - Interpolación Lineal (LI.m).
 - Newton-Raphson (NR.m).
- Ejemplo_02.m: Resuelve la ecuación de estado Soave-Redlich-Kwong mediante el método de Newton-Raphson para polinomios (NRpoly.m).
- Ejemplo_03.m: Resuelve polinomios de grado n y funciones de transferencia utilizando el método de Newton-Raphson con división sintética (NRsdivision.m).





Solución Numérica de Ecuaciones No Lineales Ejemplos y Archivos .m

Métodos

- **XGX.m:** Método de Aproximaciones Sucesivas para determinar una raíz de una ecuación no lineal.
- LI.m: Método de Interpolación Lineal para determinar una raóz de una ecuación no lineal.
- NR.m: Método Newton-Raphson para determinar una raíz de una ecuación no lineal.
- NRpoly.m: Método Newton-Raphson para determinar una raíz de una ecuación polinomial.
- NRsdivision.m: Método Newton-Raphson con división sintética para determinar todas las raíces de una ecuación polinomial.





Solución Numérica de Ecuaciones No Lineales Ejemplos y Archivos .m

Funciones

- Colebrookg.m: Contiene la Ecuación de Colebrook expresada en forma que pueda resolverse mediante Aproximaciones Sucesivas (utilizada en el Ejemplo_01.m).
- Colebrook.m: Contiene la Ecuación de Colebrook expresada en forma que pueda resolverse mediante Interpolación Lineal o Newton-Raphson (utilizada en el Ejemplo_01.m).





Ejemplo 1: Solución de la Ecuación de Colebrooke

- Determinar la Solución de la Ecuación de Colebrook Mediante los métodos de:
 - Sustitución Directa o Aproximaciones Sucesivas
 - Interpolación Lineal
 - Newton-Raphson
- Desarrollar una función de MATLAB para resolver ecuaciones no lineales mediante los métodos de sustitución directa, interpolación lineal y Newton-Raphson.
- Utilice estas funciones para calcular el factor de fricción de la Ecuación de Colebrook para el flujo a través de una tubería con $\epsilon/D = 10^{-4}$ y Re = 10^{5} . Compare estos métodos.





Calculating the friction factor from the Colebrook equation

Reynolds No. = 1e5

Relative roughness = 1e-4

- 1) Successive substitution
- 2) Linear Interpolation
- 3) Newton Raphson
- 0) Exit

Choose the method of solution: 1

Function containing the Colebrook equation: 'Colebrookg'

Starting value = 0.01



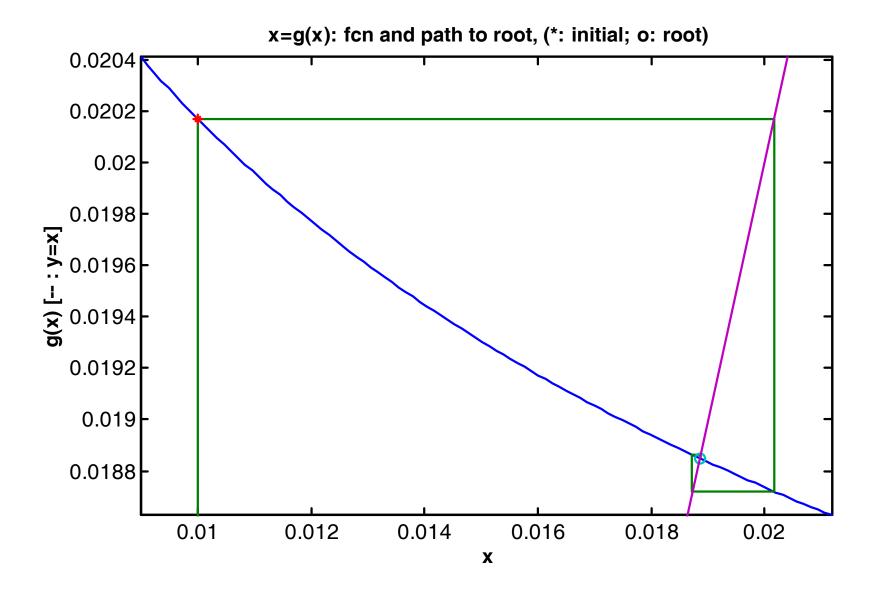


Iteration x g(x)

- 1 0.01 0.0201683
- 2 0.0201683 0.0187204
- 3 0.0187204 0.0188639
- 4 0.0188639 0.0188491
- 5 0.0188491 0.0188506
- 6 0.0188506 0.0188505

$$f = 0.0189$$







- 1) Successive substitution
- 2) Linear Interpolation
- 3) Newton Raphson
- 0) Exit

Choose the method of solution: 2

Function containing the Colebrook equation: 'Colebrook'

First starting value = 0.01

Second starting value = 0.03



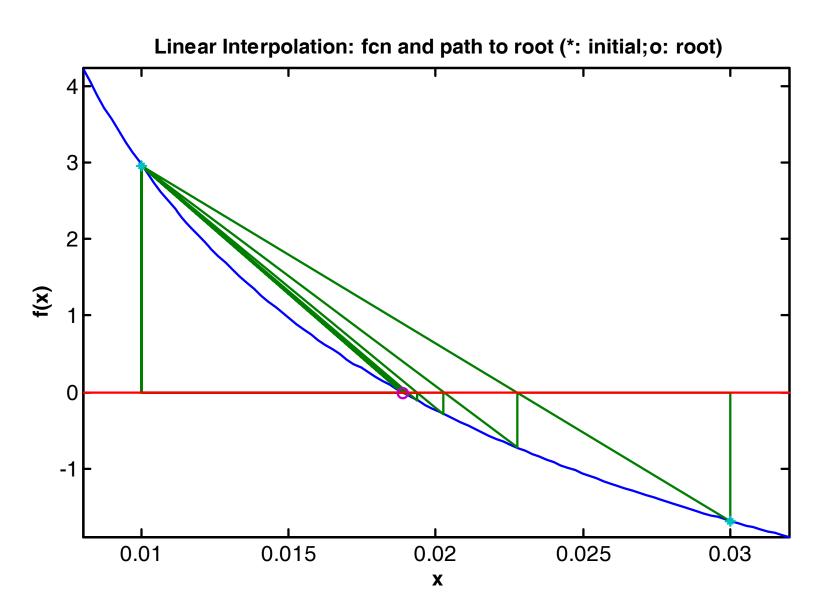
Iteration x f(x)

```
0.01
                 2.9585
0.03
                -1.68128
0.0227528
                -0.723985
    0.0202455
                 0.282098
3
    0.0193536
                -0.105158
    0.0190326
                -0.0385242
5
    0.0189165
                -0.0140217
    0.0188744
                -0.00509133
    0.0188592
                -0.00184708
    0.0188536
                -0.000669888
8
    0.0188516
                -0.000242924
9
                -8.80885e-005
10
    0.0188509
```

f = 0.0189







- 1) Successive substitution
- 2) Linear Interpolation
- 3) Newton Raphson
- 0) Exit

Choose the method of solution: 3

Function containing the Colebrook equation: 'Colebrook'

Starting value = 0.01





Starting value = 0.01

Iteration x f(x)

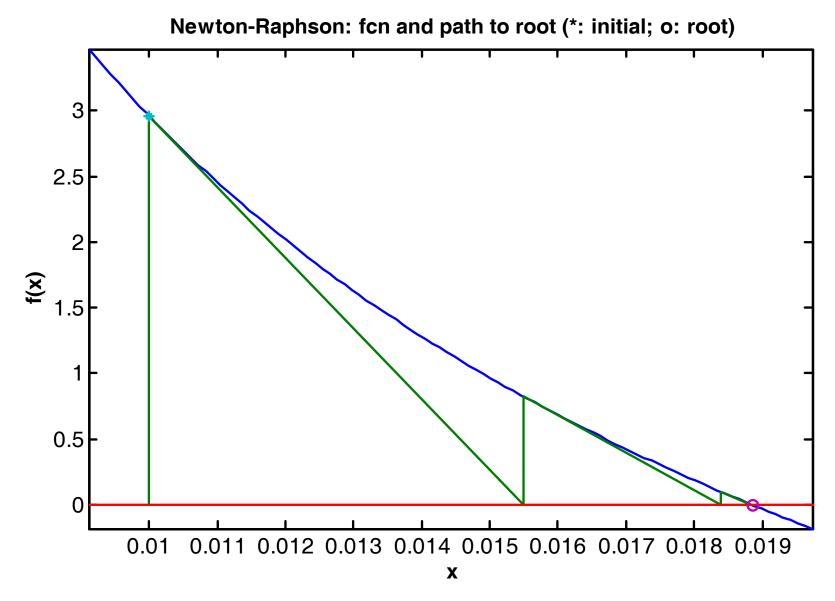
0.01 2.9585

- 1 0.0154904 0.825216
- 2 0.0183977 0.0982029
- 3 0.0188425 0.00170492
- 4 0.0188505 6.30113e-007
- 5 0.0188505 3.79039e-011

$$f = 0.0189$$









Ejemplo 2: Determinación de una raíz de un polinomio de grado n mediante el método de Newton Raphson aplicado a la Ecuación de Estado Soave-Redlich-Kwong.

- Desarrollar una función de MATLAB para calcular una raíz de una ecuación polinomial mediante el método de Newton-Raphson.
- > Calcular el volumen específico de un gas puro a una dada presión y temperatura utilizando la Ecuación de Estado Soave-Redlich-Kwong:

$$P = \frac{RT}{V-b} - \frac{a\alpha}{V(V+b)}$$





Las constantes a y b de la Ecuación se obtienen de la siguiente manera

$$a = \frac{0.4278R^2T_c^2}{P_c}$$
$$b = \frac{0.4278RT_c}{P_c}$$

donde Tc y Pc representan la temperatura crítica y la presión crítica respectivamente. La variable α es una función empírica de la temperatura:

$$\alpha = \left[1 + s\left(1 - \sqrt{\frac{t}{T_c}}\right)\right]^2$$

El valor de S es función del factor acéntrico, ω, del gas:

$$S = 0.48508 + 1.55171\omega - 0.15613\omega^2$$





Las propiedades físicas del n-butano son:

$$T_c = 425.2K, P_c = 3797kPa, \omega = 0.1931$$

La constante general de los gases es:

$$R = 8314J/kool.K.$$

- Calcular el volumen específico del vapor de n-butane a 500K y a presiones de 1 a 40 atm.
- > Comparar los resultados gráficamente con aquellos obtenidos utilizando la Ley de los Gases Ideales.
- > ¿Qué conclusión saca de esta comparación?



Input the vector of pressure range (Pa) = [1:40]*101325

Input temperature (K) = 500

Critical temperature (K) = 425.2

Critical pressure (Pa) = 3797e3

Acentric factor = 0.1931

RESULTS:

Pres. = 101325.00 Ideal gas vol. =41.0264 Real gas vol. =40.8111

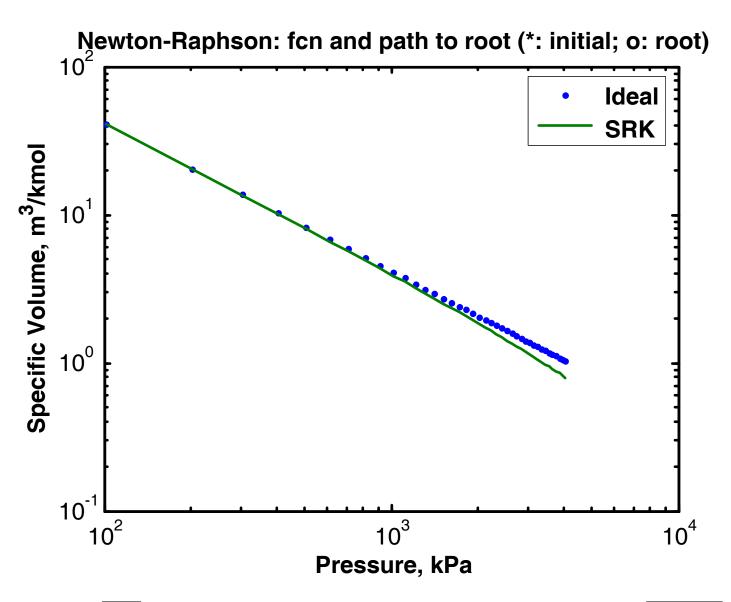
Pres. = 1013250.00 Ideal gas vol. = 4.1026 Real gas vol. = 3.8838

Pres. = 2026500.00 Ideal gas vol. = 2.0513 Real gas vol. = 1.8284

Pres. = 3039750.00 Ideal gas vol. = 1.3675 Real gas vol. = 1.1407

Pres. = 4053000.00 Ideal gas vol. = 1.0257 Real gas vol. = 0.7954



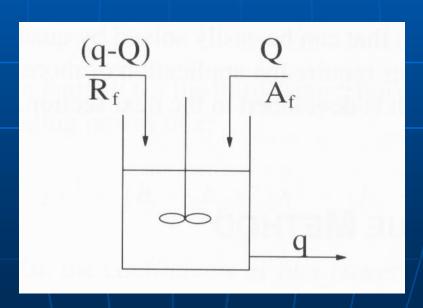




Ejemplo 3: Solución de un Polinomio de Grado n y Función de Transferencia Utilizando el Método Newton-Raphson con División Sintética y Método de Autovalores.

Consideremos el reactor isotérmico continuo tanque agitado (CSTR) como el que se muestra en la siguiente

Figura:



Las componentes A y R alimentan al reactor a tasas Q y (q – Q), respectivamente. En el reactor se desarrolla el siguiente esquema de reacción:

$$A + R \rightarrow B$$

 $B + R \rightarrow C$
 $C + R \rightarrow D$
 $D + R \rightarrow E$





Este problema fue analizado por Douglas para ilustrar las diversas técnicas de diseño de sistemas de control simple con retroalimentación En su análisis Douglas hizo las siguientes hipótesis:

- 1) La componente R está presente en el reactor en exceso de manera que las velocidades de reacción puedan aproximarse por expresiones de primer orden.
- 2) Las componentes B, C, D y E de la alimentación son cero.
- 3) Se elige un conjunto particular de valores de velocidades y de concentraciones de la alimentación, constantes cinéticas y volumen del reactor.
- 4) Las perturbaciones se deben a cambios en la composición de la componente R en el recipiente.





- El objetivo del control es mantener la composición de la componente C tan próxima como sea posible al valor de diseño en estado estacionario, a pesar del hecho que ingresen perturbaciones al sistema.
- Este objetivo se alcanza mediante la medición de la composición real de C utilizando la diferencia entre el valor deseado y el valor medido para manipular el caudal de entrada Q de la componente A.
- Douglas desarrolló la siguiente función de transferencia para el reactor con un sistema de control proporcional:

$$K_c \frac{2.98(s+2.25)}{(s+1.45)(s+2.85)^2(s+4.35)} = -1$$





- Kc es la ganancia del controlador proporcional.
- Este sistema de control es estable para valores de Kc que suministran raíces de la función de transferencia con parte real negativa.
- ➤ Utilizando el método de Newton-Raphson con división sintética o el método de los autovalores, determine las raíces de la función de transferencia para un rango de valores de Kc y calcule el valor crítico de Kc por encima del cual el sistema se vuelve inestable.
- Escribir el programa de manera que pueda utilizarse para resolver polinomios de grado n o funciones de transferencia del tipo mostrado en la Ecuación anterior.





Obsérvese lo siguiente:

$$K_c \frac{2.98(s+2.25)}{(s+1.45)(s+2.85)^2(s+4.35)} = -1$$

$$\frac{(2.98s+6.705)K_c}{s^4+11.50s^3+47.49s^2+83.0632s+51.2327} = -1$$

$$[s^4+11.50s^3+47.49s^2+83.0632s+51.2327] + [2.98s+6.705]K_c = 0$$

$$K_c = 0 \implies s = -1.45, -2.85, -2.85, -4.35 \text{ (open-loop stable)}$$

Algoritmo de la División Sintética

$$f(x) = a_4x^4 + a_3x^3 + a_2x^2 + a_1x + a_0 = 0$$

$$= (x - x^*)(b_3x^3 + b_2x^2 + b_1x + b_0)$$

$$= b_3x^4 + (b_2 - b_3x^*)x^3 + (b_1 - b_2x^*)x^2 + (b_0 - b_1x^*)x - b_0x^*$$

$$\Rightarrow a_3 = b_2 - b_3 x^*$$
 or $b_3 = a_4$
 $a_2 = b_1 - b_2 x^*$ $b_2 = a_3 + b_3 x^*$
 $a_1 = b_0 - b_1 x^*$ $b_1 = a_2 + b_2 x^*$
 $b_0 = a_1 + b_1 x^*$

$$\Rightarrow b_{n-1} = a_n$$

$$b_{n-1-r} = a_{n-r} + b_{n-r}x^*$$





Método de los Autovalores

$$f(x) = a_n x^n + a_{n-1} x^{n-1} + \dots + a_1 x + a_0 = 0$$
$$root. m \updownarrow eig. m$$

Vector of coefficients of the numerator polynomial = [2.98, 6.705]

Vector of coefficients of the denominator polynomial =

[1, 11.5, 47.49, 83.0632, 51.2327]

Lower limit of the range of search = 0

Upper limit of the range of search = 100

- 1) Newton-Raphson with synthetic division
- 2) Eigenvalue method

Method of root finding = 1



Kc = 0.0000

Roots = -4.35 - 2.8591 - 2.8409 - 1.45

Kc = 100.0000

Roots = -9.851 -2.248 0.2995+5.701i 0.2995-5.701i

Kc = 50.0000

Roots = -8.4949 - 2.2459 - 0.3796 + 4.485i - 0.3796 - 4.485i

Kc = 75.0000

Roots = -9.2487 - 2.2473 - 0.001993 + 5.163i - 0.001993 - 5.163i

Kc = 87.5000

Roots = -9.5641 -2.2477 0.1559+5.445i 0.1559-5.445i



Kc = 81.2500

Roots = -9.4104 - 2.2475 0.07893 + 5.308i 0.07893 - 5.308i

Kc = 78.1250

Roots = $-9.3306 - 2.2474 \ 0.039 + 5.237i \ 0.039 - 5.237i$

Kc = 76.5625

Roots = $-9.29 - 2.2473 \ 0.01864 + 5.2i \ 0.01864 - 5.2i$

Kc = 75.7813

Roots = -9.2694 -2.2473 0.00836+5.182i 0.00836-5.182i

Kc = 75.3906

Roots = -9.2591 -2.2473 0.003192+5.173i 0.003192-5.173i



Ke = 75.1953

Roots = -9.2539 - 2.2473 0.0006016 + 5.168i 0.0006016 - 5.168i

Ke = 75.0977

Roots = -9.2513 - 2.2473 - 0.0006953 + 5.166i - 0.0006953 - 5.166i

Ke = 75.1465

Roots = -9.2526 - 2.2473 - 4.667e - 005 + 5.167i - 4.667e - 005 - 5.167i

Kc = 75.1709

Roots = -9.2533 -2.2473 0.0002775+5.167i 0.0002775-5.167i

Kc = 75.1587

Roots = $-9.2529 - 2.2473 \ 0.0001154 + 5.167i \ 0.0001154 - 5.167i$



Kc = 75.1526

Roots = -9.2528 -2.2473 3.438e-005+5.167i 3.438e-005-5.167i

Kc = 75.1495

Roots = -9.2527 -2.2473 -6.147e-006+5.167i -6.147e-006-5.167i

Kc = 75.1511

Roots = -9.2527 -2.2473 1.412e-005+5.167i 1.412e-005-5.167i

Kc = 75.1503

Roots = -9.2527 -2.2473 3.985e-006+5.167i 3.985e-006-5.167i

