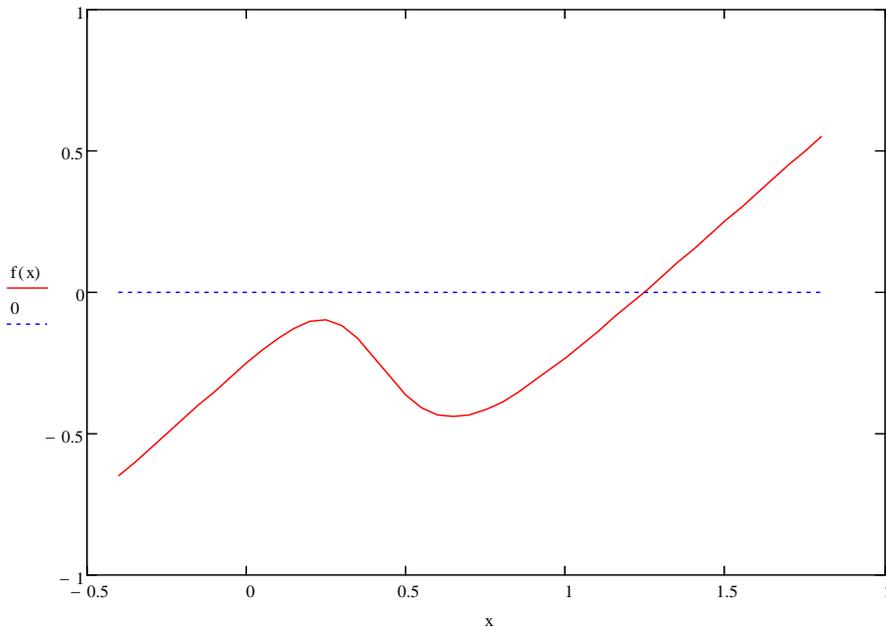


## Questões de Testes (equação a uma variável)

1) Em um reator contínuo de tanque agitado, o reagente é alimentado a uma dada temperatura, concentração e vazão. No reator ocorre uma reação exotérmica de primeira ordem com remoção de calor por uma camisa de troca térmica para controlar a temperatura do reator. Para uma determinada condição de operação, o modelo matemático do reator em estado estacionário é descrito pela equação abaixo.

$$f(x) = x - 0,25 - \frac{\exp\left(\frac{20x}{1+x}\right)}{500 + \exp\left(\frac{20x}{1+x}\right)} = 0$$

(a) Encontre a solução estacionária através do método de Newton-Raphson partindo da estimativa inicial  $x^{(0)} = 1,0$ , admitindo um erro relativo não superior a 1% e apresentando os resultados de cada iteração. (b) Mostre no gráfico abaixo por que o método de Newton-Raphson não converge para a estimativa inicial  $x^{(0)} = 0,0$ .



2) Uma reação química de segunda ordem, irreversível e em fase líquida é conduzida em um reator tanque operando de forma cíclica. Assim, conduz-se uma batelada por um tempo  $t$  e depois de transcorrido este tempo, esvazia-se e se limpa o reator, levando esta última operação um tempo igual a  $t_c$ . Após passar pela etapa de esvaziamento/limpeza, conduz-se novamente uma batelada por um tempo  $t$ , e assim sucessivamente. Pode-se demonstrar, que o tempo ótimo da fase batelada que maximiza a taxa de produção do processo é obtido através da resolução da equação algébrica não linear:

$$\boxed{[1 + k \cdot (t + t_c)] \cdot e^{-k \cdot t} - 1 = 0} \quad (1)$$

ou na forma logarítmica:

$$\boxed{k \cdot t - \ln[1 + k \cdot (t + t_c)] = 0} \quad (2)$$

Em que:  $k$ : constante de velocidade da reação = 2,0/hora.

$t_c$ : tempo da operação de esvaziamento/limpeza = 1,5 horas.

Para calcular  $t$ , dois procedimentos iterativos distintos são aplicados:

(a) de (1) tem-se:  $t = \frac{e^{k \cdot t} - 1}{k} - t_c$ , dando origem à seguinte forma recursiva:

$$t^{(j+1)} = \frac{e^{k \cdot t^{(j)}} - 1}{k} - t_c \quad \text{para } j=0, 1, \dots \text{ com } t^{(0)}: \text{ chute inicial.}$$

(b) de (2) tem-se:  $t = \frac{\ln[1 + k \cdot (t + t_c)]}{k}$ , dando origem à seguinte forma recursiva:

$$t^{(j+1)} = \frac{\ln[1 + k \cdot (t^{(j)} + t_c)]}{k} \quad \text{para } j=0, 1, \dots \text{ com } t^{(0)}: \text{ chute inicial.}$$

Na tabela abaixo são mostrados os valores de  $t$  obtidos pelos dois procedimentos.

	$j$	0	1	2	3	4	5	6
Procedimento (a)	$t_k$	0,5000	0,6409	-1,8612	-1,9879	-1,9906	-1,9907	-1,9907
Procedimento (b)	$t_k$	0,5000	0,8047	0,8622	0,8724	0,8741	0,8745	0,8745

Explique porque o procedimento (a) converge para um valor sem significado físico (valor negativo do tempo!), enquanto que o procedimento (b) converge para o valor *correto* ( $t = 0,8745$  h).

**3)** Para o escoamento turbulento de um fluido em um tubo liso, a expressão abaixo pode ser usada para determinar o fator de atrito,  $f$ , em função do número de Reynolds,  $Re$ . **(a)** Calcule o fator de atrito para  $Re = 3000$ , usando o método de Newton-Raphson, com 4 algarismos significativos corretos. Uma boa estimativa inicial para o fator de atrito pode ser obtido pela equação de Blasius:  $f = 0,316 Re^{-0,25}$ ; **(b)** Verifique se a solução pode ser obtida aplicando o método das substituições sucessivas isolando o  $f$  do lado esquerdo da equação, explicando o motivo.

$$\sqrt{f} = f \cdot [1,74 \cdot \ln(Re \cdot \sqrt{f}) - 0,4]$$

**4)** Modelo de Wagner para o cálculo da pressão de vapor de substâncias puras é dado pela expressão:

$$\ln(P_v/P_c) = (a \cdot x + b \cdot x^{1,5} + c \cdot x^3 + d \cdot x^6) / (1 - x)$$

onde  $x = 1 - T/T_c$

$T$ : temperatura, em K

$T_c$ : temperatura crítica, em K

$P_c$ : pressão crítica, em bar

$P_v$ : pressão de vapor, em bar

Quando  $P_v = P$  (pressão ambiente),  $T$  é a temperatura de saturação da substância. **(a)** Usando o método da bisseção, calcule a temperatura de saturação da água para  $P = 1,2$  bar com 2 algarismos significativos corretos, dados:

$$a = -7,76; b = 1,46; c = -2,78; d = -1,23; P_c = 221,2 \text{ bar e } T_c = 647,3 \text{ K.}$$

**(b)** Qual é o número máximo de iterações deste método?