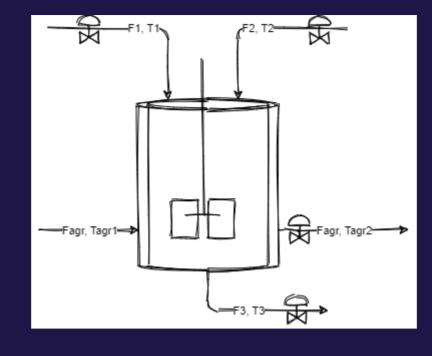
Projeto Final

Python Básico Aplicado a Processos Químicos

<u>Modelagem de Resfriamento de um Tanque</u>

Um fluido contido em um tanque cilíndrico de área transversal A está sendo resfriado por meio de uma jaqueta térmica. Antes desse momento não havia resfriamento e o processo estava em regime contínuo. A partir do momento que houve resfriamento († = 0s), houve uma perturbação desse estado. Neste sistema, há duas correntes de entrada: F_1 e F_2 , nas temperaturas T_1 e T_2 respectivamente, e uma de saída F_3 na temperatura T_3 . A jaqueta possui vazão de entrada F_{agr} igual à vazão de saída. A temperatura de entrada é denotada por T_{agr1} e a de saída, por T_{agr2} . A área de troca térmica entre o tanque e a jaqueta é denotada por A_{tt} .



As variáveis de saída do processo são descritas pelas seguintes Equações Diferenciais Ordinárias (EDO's):

$$rac{dh}{dt}=rac{1}{A}[F_1(t)+F_2(t)-F_3(t)]$$

$$rac{dT_3}{dt} = rac{1}{Ah} \Bigg(-T_3(F_1 + F_2) + F_1T_1 + F_2T_2 - rac{UA_{tt}}{
ho Cp} (T_3 - T_{agr2}) \Bigg)$$

$$rac{dT_{agr2}}{dT} = rac{1}{V_c}(T_{agr1}-T_{agr2}) + rac{UA_{tt}}{
ho Cp}(T_3-T_{agr2})$$

As seguintes hipóteses foram utilizadas para se obter as equações acima:

- 1. Tanque Cilíndrico.
- 3. Volume da camisa constante e completamente cheia o Fagr1 = Fagr2 = Fagr; $V_c=c^{te}$.
- 4. Cp fluido da camisa = Cp fluido do tanque.
- 5. Energia potencial e cinética desprezíveis frente à energia interna.
- 6. Não há reação química.
- 7. Sistema isolado (as únicas trocas de calor são entre o tanque e a jaqueta.)
- Utilizando o Python, gere gráficos que descrevam a evolução do processo, com o decorrer do tempo:
- 1. Gráfico 1: A variação da altura do tempo.
 - 2. Gráfico 2: A variação das temperaturas de saída T_3 e T_{agr2}

Constantes:

Área transversal do tanque $ightarrow A = 10 m^2$

Energia Interna ponderal $ightarrow U = 419000 rac{J}{ka}$

Área de troca térmica jaqueta-tanque $ightarrow A_{tt} = 20m^2$

Densidade dos fluidos $ightarrow
ho = 958 rac{kg}{m^2}$

Capacidade calorífica ponderal a pressão constante $ightarrow C_p = 4220 rac{J}{Kq\cdot K}$

Volume de fluido na jaqueta de resfriamento $ightarrow V = 100 m^3$

Variáveis de Entrada no Estado Estacionário:

$$F_1(t) = 1 + rac{0.5}{1+t} m^3 s^{-1}$$

$$F_2(t) = 1 + rac{0.5}{1+t} m^3 s^{-1}$$

$$F_2(t) = 1 + rac{1+t}{1+t} \, m \, s$$
 $F_3(t) = 1 m^3 s^{-1};$ se $t < 5$

$$F_3(t) = 1m^3s^{-1};$$
 se $t <$

$$F_3(t)=F_1+F_2;$$
 se $t\geq 5$

$$F_{agr}(t) = 5 + rac{0.2}{t+1} m^3 s^{-1}$$

$$T_1 = 473K$$

$$T_2(t)=573K;$$
 se $t<2s$ $T_2(t)=573+rac{100}{t+1}K;$ se $t\geq 2s$

$$T_{agr1}=303K$$

Variáveis de Saída no Estado Estacionário (Variáveis do PVI): h = 10m

 $T_3 = 373K$

$$T_{agr2} = 373 K$$

Resolução

Você pode usar o Método Range-Kutta de 4º ordem para resolver um problema de valor inicial: y'(t) = f(t,y)

$$y_o=y(t_o)$$

$$h=t_{n+1}-t_n$$

$$y_{n+1}=y_n+\frac{h}{6}(k_1+2k_2+2k_3+k_4)$$

$$k_1=f(t_n,y_n)$$

$$k_2=f(t_n+\frac{h}{2},y_n+\frac{h}{2}k1)$$

$$k_3=f(t_n+\frac{h}{2},y_n+\frac{h}{2}k2)$$

$$k_4=f(t_n+\frac{h}{2},y_n+\frac{h}{2}k3)$$
 Se você ainda estiver com muita dúvida sobre o método, dê uma olhada no método de Euler explícito, que tem exatamente o mesmo

propósito, mas é menos preciso. Se você achar melhor, pode usar este método no lugar. Sugestão de Resolução

1. Crie as funções dhdt, dt3dt, dtagr2dt, que recebem todas as variáveis da respectiva EDO e gera um valor.

- 2. Crie a função *rungekutta*, que é capaz de gerar y_{n+1} . 1. Note que as derivadas de cada EDO servirá como o f(t,y) para o método Runge-Kutta.
- 3. Gere novos y_{n+1} enquanto houver valores de t, em uma lista de tempos usada como entrada.
- 1. Utilize uma lista para cada uma das variáveis. 5. Utilize os resultados da lista para plotar o gráfico.

4. Guarde todos os valores de y em uma lista.

1. Você realizará uma apresentação, em horário a combinar, para apresentar o seu projeto.

Sobre a Avaliação

- 2. Não é necessário montar uma apresentação ou escrever um relatório. Entretanto, a construção de um pseudocódigo é encorajada para a explicação do mesmo. 3. O código e o pseudocódigo são os recursos visuais adequados para a apresentação.
- 4. O código deve ser enviado com, **no mínimo**, 24 horas de antecedência à apresentação, para exame prévio.
- 5. É ideal que a apresentação não tenha mais de 10 minutos, somados a 10 minutos de arguição. A arguição será tanto da apresentação quanto do código enviado previamente.
- 1. Você precisará obter uma pontuação mínima 7/10.
- 3. Em caso de reprovação, você terá o direito de fazer uma nova apresentação, marcando um novo horário. É esperado que você use o feedback recebido para consertar o seu código.

2. Um feedback demarcando a pontuação e os erros identificados serão mostrados e são passíveis de revisão, por qualquer

1. Apresentação estética do código (1/10)

uma das partes que se manifeste.

2. Legibilidade do código (3/10)

- 1. Espaçamento de caracteres e linhas consistente. (0.5/1) 2. Indentação consistente. (0.5/1)
 - 1. Nomenclatura adequada de variáveis, funções, objetos, métodos, etc. (1/3) 2. Comentários, onde for adequado, e com parcimônia. (1/3)
- 3. Usar sintaxes condensadas quando adequado (compreensão de listas, map, funções lambda, etc.) (1/3) 3. Capacidade de descrever/apresentar a resolução de maneira clara (3/10) 1. Descrever/apresentar a estrutura do código. (2/3)
 - 2. Descrever/apresentar possíveis melhorias ao código. (1/3)

- 1. Onde considerar cabível, apontar redundância, pontos para refatoramento, reescrita para clareza, etc. (1/1)
- 4. O código (3/10) 1. Funções sem sobracarga de responsabilidade. (0.5/3)

 - 2. Resultados Parciais. (1/3) 1. Correto
 - 3. Resultado. (1.5/3) 1. Correto
 - 2. Se incorreto, apontar onde está o erro.

2. Se incorreto, apontar onde está o erro.

- 1. Não exite em tirar dúvidas
- 2. Recicle código dos notebooks 3. Um resultado correto demanda tempo e paciência. De toda forma, note que é possível tirar a nota máxima sem ter acertado o