### **Métodos Numéricos I**

Análise da Resposta Transitória em Sistemas de Reatores
Interconectados

Lorenzo Jordani Bertozzi Luz lorenzobertozzi847@gmail.com

> Departamento de Computação CEFET-MG Leopoldina





# Introdução

## Introdução



#### Contexto

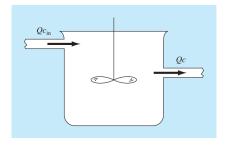


Figura: Um único reator com uma entrada e uma saída.

- Reatores químicos são sistemas dinâmicos essenciais em processos industriais.
- A análise da resposta transitória permite entender como a concentração de reagentes evolui ao longo do tempo.

# Introdução



### Objetivo

- Modelar e resolver equações diferenciais que descrevem a dinâmica de concentração em reatores interconectados.
- Comparar métodos numéricos (Euler e Runge-Kutta) com a solução analítica.
- ▶ Determinar o tempo de resposta a 90% (t90) para cada reator.



# **Modelagem Matemática**

# Modelagem Matemática



Equação de Balanço de Massa Para um único reator:

$$V*\frac{dc}{dc} = Q_{cin} - Q_c \tag{1}$$

#### Onde:

► V : Volume do reator.

▶ Q : Vazão volumétrica.

▶ Cin : Concentração de entrada.

▶ C : Concentração no reator.

# Modelagem Matemática



Sistema de Reatores Interconectado Para N reatores:

$$V_i * \frac{dc_i}{dt} = Q_{ci-1} - Q_{ci}(i = 1, 2, 3, ..., N)$$
 (2)

#### Onde:

▶ Vi : Volume do reator i.

▶ ci : Concentração no reator i.

▶ ci-1 : Concentração no reator anterior.



# Solução Analítica

# Solução Analítica



A solução analítica dessa EDO, considerando a condição inicial  $C(0) = c_0$ , :

$$c(t) = c_{in}(1e^{-\frac{Q}{V}t}) + c_0e^{-\frac{Q}{V}t}$$
(3)

- ► c0 : Concentração inicial.
- A solução mostra uma convergência exponencial para o estado estacionário.



# **Métodos Numéricos**

### Métodos Numéricos



### Método de Euler Explícito:

► Fórmula:

$$c_{n+1} = c_n + h * f(t_n, C_n).$$
 (4)

► Simples, mas pode ser impreciso para passos grandes.

### Métodos Numéricos



### Método de Runge-Kutta de 4ª Ordem:

- ► Mais preciso, utiliza quatro avaliações da função por passo.
- ► Fórmula:

$$c_{n+1} = c_n + \frac{h}{6}(k_1 + 2k_2 + 2k_3 + k_4)$$
 (5)





### Código Utilizado:

```
def euler_explicito(f, u0, t0, tf, n):
    h = (tf - t0) / n
    t = np.zeros(n+1)
    u = np.zeros(n+1)
    t[0] = t0
    u[0] = u0
    for i in range(n):
        t[i+1] = t[i] + h
        u[i+1] = u[i] + h*f(t[i], u[i])
    return t, u
```

Figura: Implementação do método de Euler em Python.



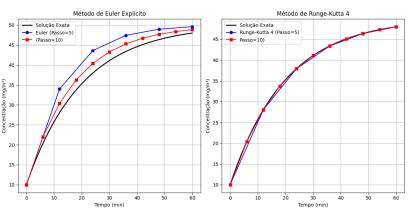
### Código Utilizado:

```
def runge kutta 4(f, u0, t0, tf, n):
   h = (tf - t0) / n
    t = np.zeros(n+1)
    u = np.zeros(n+1)
    t[0] = t0
    u[0] = u0
    for i in range(n):
        k1 = h*f(t[i], u[i])
        k2 = h*f(t[i] + h/2, u[i] + k1/2)
        k3 = h*f(t[i] + h/2, u[i] + k2/2)
        k4 = h*f(t[i] + h, u[i] + k3)
        u[i+1] = u[i] + (k1 + 2*k2 + 2*k3 + k4)/6
        t[i+1] = t[i] + h
    return t, u
```

Figura: Implementação do método de Runge-Kutta em Python



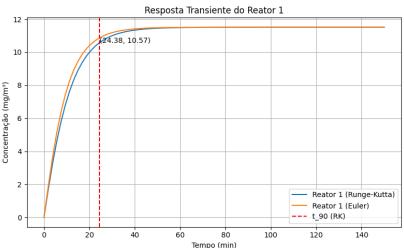
#### **Resultados Numéricos:**



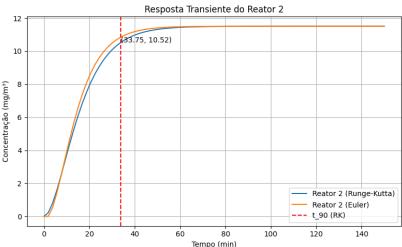
- ► Erro máximo do método de Euler: 2.5427863896239.
- ► Erro máximo do método de Runge-Kutta: 0.0258459235119.



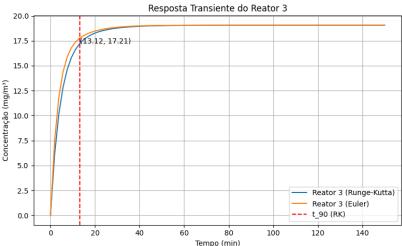




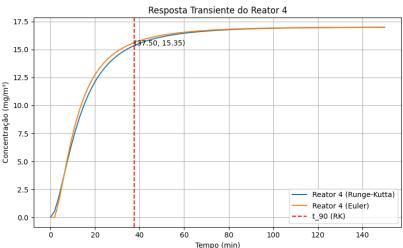




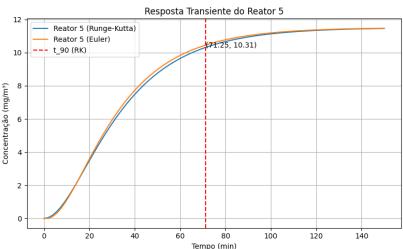














### Tempo de Resposta a 90% (t 90):

- ► Tempo necessário para atingir 90% da concentração de estado estacionário.
- ► Valores de t 90 para cada reator:

► Euler Explícito

► Reator 1: 20.625

► Reator 2: 30.000

Reator 3: 11.250

► Reator 4: 35.625

Reator 5: 69.375

Runge-Kutta 4

► Reator 1: 24.375

► Reator 2: 33.750

► Reator 3: 13.125

► Reator 4: 37.500

► Reator 5: 671.250



# **Análise dos Resultados**

### Análise dos Resultados



#### Conclusões:

- O método de Runge-Kutta é mais preciso que o método de Euler.
- ► O tempo de resposta t90 aumenta para reatores subsequentes, refletindo o atraso na propagação da concentração.

### Análise dos Resultados



### Limitações:

- ▶ O método de Euler pode ser instável para passos grandes.
- A precisão dos resultados depende da escolha do tamanho do passo h.

# Integração Numérica: Fórmulas Repetidas/



# Dúvidas???

