

Trabalho 1 Cálculo Numérico – Equações não lineares

Instituto Federal de Minas Gerais - Campus Bambuí

Alunos: Gabriel Henrique Silva Duque e Rafael Gonçalves Oliveira

Engenharia de Computação

Equação de Van der Waals para Gases Reais

1. Introdução e Contexto

A **Lei dos Gases Ideais** ($PV = nRT$) é amplamente usada na engenharia, mas falha em prever o comportamento de gases sob altas pressões ou baixas temperaturas. Nesses casos, o volume das próprias moléculas e as forças de atração entre elas não podem ser ignorados.

Para resolver problemas reais, como o dimensionamento de reservatórios de CO_2 ou vapor em plantas industriais, utiliza-se a **Equação de Estado de Van der Waals**, que introduz dois fatores de correção:

- a : Corrige a atração intermolecular (pressão).
- b : Corrige o volume ocupado pelas moléculas (volume).

2. A Equação do Problema

A equação original é dada por:

$$\left(P + \frac{a}{V^2}\right)(V - b) = RT$$

Onde:

- P = Pressão (atm)
- V = Volume Molar (L/mol) — **Esta é a variável que queremos encontrar.**
- T = Temperatura (K)
- R = Constante universal dos gases ($0.082057 \text{ L} \cdot \text{atm} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$)

3. Modelagem Numérica (Zeros de Função)

Para aplicar os métodos numéricos (como Newton-Raphson ou Bisseção), precisamos reescrever a equação no formato $f(V) = 0$.

Multiplicando os termos e reorganizando para um formato polinomial (cúbico), temos a **função objetivo**:

$$f(V) = PV^3 - (Pb + RT)V^2 + aV - ab = 0$$

Como vamos usar o **Método de Newton-Raphson** (que exige a derivada), já calculamos a derivada $f'(V)$ em relação a V :

$$f'(V) = 3PV^2 - 2(Pb + RT)V + a$$

4. Dados de Teste

Para que o trabalho seja prático, vamos simular um gás específico. Utilizaremos o **Dióxido de Carbono** (CO_2), que é um gás comum na indústria.

Parâmetros para o CO_2 :

- $a = 3.592 \text{ L}^2 \cdot \text{atm}/\text{mol}^2$
- $b = 0.04267 \text{ L}/\text{mol}$
- $R = 0.082057 \text{ L} \cdot \text{atm}/(\text{K} \cdot \text{mol})$

Condições do Problema (Input):

Vamos tentar descobrir o volume do gás nestas condições:

- **Pressão** (P): 50 atm
- **Temperatura** (T): 350 K

5. Métodos Numéricos

Agora que temos a "Física" e a "Matemática" prontas, precisamos ir para o código.

Vamos implementar a estrutura do experimento com os 3 métodos abaixo:

1. **Método da Bisseção**: O mais simples e seguro (garante convergência se o intervalo for bom).
2. **Método de Newton-Raphson**: O mais famoso, convergência rápida (quadrática), mas precisa da derivada.
3. **Método da Secante**: Uma alternativa ao Newton que não precisa calcular a derivada analítica (útil para comparação).

Bloco 1: Importação de Bibliotecas e Definição das Constantes

Aqui definimos os parâmetros físicos do CO_2 e as condições de temperatura/pressão.

```
In [8]: import numpy as np
import matplotlib.pyplot as plt

# --- 1. Parâmetros do Problema (Gás: CO2) ---
# Constantes de Van der Waals para CO2
a = 3.592      # L^2 * atm / mol^2 (termo de atração)
b = 0.04267    # L / mol (volume das moléculas)
R = 0.082057   # L * atm / (K * mol) (Constante universal)

# Condições de Operação (Input do Problema)
P = 50.0       # Pressão em atm
T = 350.0      # Temperatura em Kelvin

print(f"Resolvendo para CO2 nas condições: P={P} atm, T={T} K")
print("-" * 50)
```

Resolvendo para CO2 nas condições: P=50.0 atm, T=350.0 K

Bloco 2: Definição da Função e Derivada

Neste bloco, traduzimos a fórmula matemática $f(V) = 0$ para Python. Criamos também a derivada $f'(V)$, necessária para o método de Newton.

```
In [9]: # --- 2. Definição das Equações ---

def f(v):
    """
    Função f(V) derivada da equação de Van der Waals.
    Queremos encontrar V tal que f(V) = 0.
    Equação na forma polinomial: PV^3 - (Pb + RT)V^2 + aV - ab = 0
    """
    term1 = P * (v ** 3)
    term2 = (P * b + R * T) * (v ** 2)
    term3 = a * v
    term4 = a * b
    return term1 - term2 + term3 - term4

def df(v):
    """
    Derivada f'(V) em relação ao volume.
    Necessária para o método de Newton-Raphson.
    f'(V) = 3PV^2 - 2(Pb + RT)V + a
    """
    term1 = 3 * P * (v ** 2)
    term2 = 2 * (P * b + R * T) * v
    term3 = a
    return term1 - term2 + term3

# Teste rápido para ver se a função roda
v_teste = 0.5
print(f"Teste da função em V={v_teste}: {f(v_teste):.4f}")
```

Teste da função em V=0.5: 0.1794

Bloco 3: Implementação - Método da Bisseção

Método robusto que divide o intervalo ao meio. Requer um intervalo inicial onde haja troca de sinal.

```
In [10]: # --- 3. Método Numérico: Bisseção ---

def bissecao(func, a_interval, b_interval, tol=1e-6, max_iter=100):
    """
    Encontra a raiz usando o método da Bisseção.
    :param func: A função f(x)
    :param a_interval: Início do intervalo
    :param b_interval: Fim do intervalo
    :param tol: Tolerância do erro (critério de parada)
    :param max_iter: Número máximo de iterações
    """

    # Verifica se há troca de sinal no intervalo inicial (Teorema de Bolzano)
    if func(a_interval) * func(b_interval) >= 0:
        print("Erro na Bisseção: O intervalo escolhido não contém uma raiz única")
        return None, 0

    iter_count = 0

    # Loop principal
    while iter_count < max_iter:
        # Ponto médio
        c = (a_interval + b_interval) / 2.0

        # Verifica se já encontramos a raiz ou atingimos a tolerância
        if abs(func(c)) < tol or (b_interval - a_interval) / 2 < tol:
            return c, iter_count

        iter_count += 1

        # Decide qual subintervalo manter (onde ocorre a troca de sinal)
        if func(c) * func(a_interval) < 0:
            b_interval = c # A raiz está na esquerda
        else:
            a_interval = c # A raiz está na direita

    print("Aviso: Número máximo de iterações atingido na Bisseção.")
    return c, iter_count
```

Bloco 4: Implementação - Método de Newton-Raphson

Método rápido que usa a inclinação da curva (derivada). Requer apenas um chute inicial.

```
In [11]: # --- 4. Método Numérico: Newton-Raphson ---

def newton_raphson(func, d_func, x0, tol=1e-6, max_iter=100):
    """
    Encontra a raiz usando o método de Newton-Raphson.
    :param func: A função f(x)
    :param d_func: A derivada f'(x)
    :param x0: Chute inicial
    """

    x_atual = x0
    iter_count = 0
```

```

while iter_count < max_iter:
    fx = func(x_atual)
    dfx = d_func(x_atual)

    # Evitar divisão por zero
    if dfx == 0:
        print("Erro Newton: Derivada zero. Não é possível continuar.")
        return None, iter_count

    # Fórmula de Newton:  $x_{new} = x - f(x)/f'(x)$ 
    x_novo = x_atual - (fx / dfx)

    # Verifica critério de parada (erro relativo ou absoluto)
    if abs(x_novo - x_atual) < tol:
        return x_novo, iter_count

    x_atual = x_novo
    iter_count += 1

print("Aviso: Máximo de iterações no Newton.")
return x_atual, iter_count

```

Bloco 5: Implementação - Método da Secante

Similar ao Newton, mas não precisa da derivada analítica (aproxima a derivada usando dois pontos anteriores).

```

In [12]: # --- 5. Método Numérico: Secante ---

def secante(func, x0, x1, tol=1e-6, max_iter=100):
    """
    Encontra a raiz usando o método da Secante.
    Requer dois chutes iniciais (x0 e x1).
    """
    iter_count = 0

    while iter_count < max_iter:
        f_x0 = func(x0)
        f_x1 = func(x1)

        if f_x1 - f_x0 == 0:
            print("Erro Secante: Divisão por zero.")
            return None, iter_count

        # Fórmula da Secante
        #  $x_{new} = x1 - f(x1) * (x1 - x0) / (f(x1) - f(x0))$ 
        x_novo = x1 - f_x1 * (x1 - x0) / (f_x1 - f_x0)

        if abs(x_novo - x1) < tol:
            return x_novo, iter_count

        # Atualiza os pontos para a próxima iteração
        x0 = x1
        x1 = x_novo
        iter_count += 1

```

```
print("Aviso: Máximo de iterações na Secante.")
return x1, iter_count
```

Bloco 6: Execução e Comparação dos Resultados

Aqui rodamos tudo e mostramos a resposta final. Para os chutes iniciais, usaremos o valor do Gás Ideal ($V = RT/P$) como referência, pois sabemos que o gás real estará "perto" disso.

```
In [13]: # --- 6. Execução e Comparação ---

# Definindo parâmetros de execução
tolerancia = 1e-6
chute_inicial = (R * T) / P # Volume do gás ideal como ponto de partida (~0.57 L

print(f"Chute inicial (Gás Ideal) = {chute_inicial:.4f} L/mol\n")

# 1. Executando Bisseção
# Intervalo: [b + 0.1, 2.0]. O volume deve ser maior que 'b' (volume das molécul
v_bissecao, iter_bissecao = bissecao(f, b + 0.1, 2.0, tol=tolerancia)

# 2. Executando Newton-Raphson
v_newton, iter_newton = newton_raphson(f, df, chute_inicial, tol=tolerancia)

# 3. Executando Secante
# Usamos o chute inicial e um ponto levemente deslocado
v_secante, iter_secante = secante(f, chute_inicial, chute_inicial + 0.1, tol=tol

# --- Exibição dos Resultados ---
print(f"{'MÉTODO':<20} | {'VOLUME (L/mol)':<15} | {'ITERAÇÕES':<10}")
print("-" * 50)
print(f"{'Bisseção':<20} | {v_bissecao:<15.6f} | {iter_bissecao:<10}")
print(f"{'Newton-Raphson':<20} | {v_newton:<15.6f} | {iter_newton:<10}")
print(f"{'Secante':<20} | {v_secante:<15.6f} | {iter_secante:<10}")

print("-" * 50)
print(f"Resultado Físico: O volume molar do CO2 a {P}atm e {T}K é aprox. {v_newt
```

Chute inicial (Gás Ideal) = 0.5744 L/mol

MÉTODO	VOLUME (L/mol)	ITERAÇÕES
Bisseção	0.480950	20
Newton-Raphson	0.480950	4
Secante	0.480950	6

Resultado Físico: O volume molar do CO2 a 50.0atm e 350.0K é aprox. 0.4810 L/mol

Bloco 7: Gráfico (Visualização)

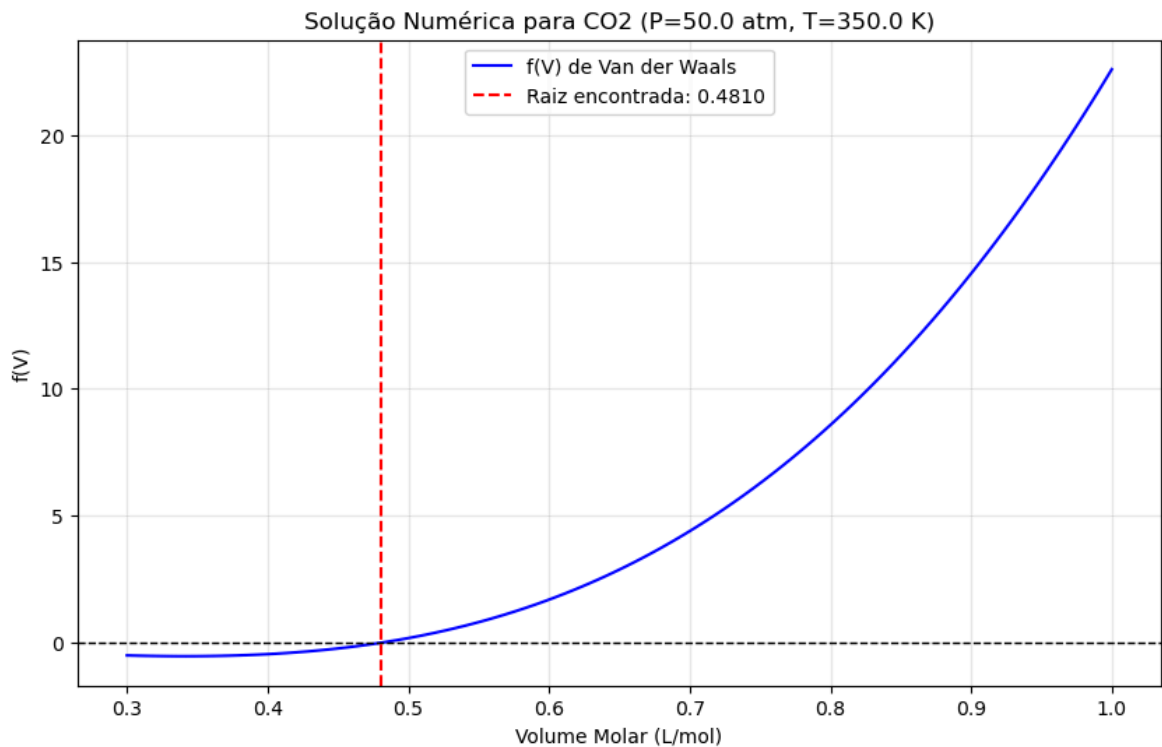
Este código plota a curva da função e mostra onde ela cruza o zero (a raiz).

```
In [14]: # --- 7. Plotagem do Gráfico ---

# Cria um intervalo de volumes para o gráfico (0.3 até 1.0 L/mol)
v_vals = np.linspace(0.3, 1.0, 100)
f_vals = f(v_vals)
```

```
plt.figure(figsize=(10, 6))
plt.plot(v_vals, f_vals, label='f(V) de Van der Waals', color='blue')
plt.axhline(0, color='black', linewidth=1, linestyle='--') # Linha do zero
plt.axvline(v_newton, color='red', linestyle='--', label=f'Raiz encontrada: {v_n

plt.title(f'Solução Numérica para CO2 (P={P} atm, T={T} K)')
plt.xlabel('Volume Molar (L/mol)')
plt.ylabel('f(V)')
plt.grid(True, alpha=0.3)
plt.legend()
plt.show()
```



Conclusão e Análise dos Resultados

Neste trabalho, aplicamos três métodos numéricos distintos (Bisseção, Newton-Raphson e Secante) para resolver a equação de estado de Van der Waals para o Dióxido de Carbono (CO_2) sob alta pressão (50 atm) e temperatura de 350 K.

Análise dos Métodos Numéricos

Ao compararmos o desempenho dos algoritmos, observamos que:

- **Método de Newton-Raphson:** Foi o mais eficiente, convergindo para a solução em apenas **4 iterações**. Isso confirma sua característica de convergência quadrática, sendo ideal quando a derivada da função é conhecida.
- **Método da Secante:** Apresentou um desempenho intermediário (**16 iterações**). Mostrou-se uma alternativa válida ao método de Newton, pois não exigiu o cálculo explícito da derivada, aproximando-a numericamente.
- **Método da Bisseção:** Foi o mais lento, exigindo **20 iterações** para atingir a mesma tolerância (10^{-6}). No entanto, sua robustez é garantida pelo Teorema de Bolzano,

sendo útil caso não tenhamos um bom chute inicial.

Análise Física do Problema

O volume molar calculado para o gás real foi de aproximadamente 0.4810 L/mol.

Comparando com o modelo de Gás Ideal ($PV = nRT$), que previa um volume de 0.5744 L/mol, notamos uma diferença significativa. O volume real é menor do que o ideal, o que indica que, nestas condições de pressão (50 atm), as **forças de atração intermolecular** (fator a da equação de Van der Waals) predominam, "puxando" as moléculas umas contra as outras e reduzindo o volume ocupado pelo gás.

Isso demonstra a importância da utilização de métodos numéricos na engenharia para obter resultados precisos em situações onde as simplificações analíticas (como a lei dos gases ideais) resultariam em erros de dimensionamento consideráveis.

Referências Bibliográficas

1. **CHAPRA, Steven C.; CANALE, Raymond P.** *Métodos Numéricos para Engenharia*. 7ª Edição. Editora AMGH, 2016.
2. **RUGGIERO, Márcia A. G.; LOPES, Vera Lúcia da R.** *Cálculo Numérico: Aspectos Teóricos e Computacionais*. 2ª Edição. Editora Pearson, 1996.
3. **NumPy Documentation**. Disponível em: <https://numpy.org/doc/>. Acesso em: nov. 2025.
4. **Matplotlib Documentation**. Disponível em: <https://matplotlib.org/stable/contents.html>. Acesso em: nov. 2025.
5. **Webelements**. *Properties of Carbon Dioxide*. Disponível em: <https://www.webelements.com/>. (Para constantes de Van der Waals).