▽■▽ 平成16年度 化学プロセス数学 期末テスト ▽■▽

Κ H. Takiyama

以下の問いに答えよ。必要であればプログラムを記述し解答せよ。

- メタノール(A)ー水(B)系の圧力 P=101.3kPa で、露点計算を行いたい。次の問に答えよ。 メタノールの沸点は 337.7K、水の沸点は 373.2K とする。
- (1) この問題を解くための全ての「方程式」と「構造行列」を定義せよ。
- (2) 露点計算を行うための方程式系の解き出し方を一つ示せ。
- (3)活量係数 γ_A 、 γ_B と飽和蒸気圧がそれぞれ次式で与えられるとき、気相組成 $\nu_A=0.25$ と $\nu_A=0.75$ で の露点、およびそれぞれの気相に平衡な液相組成を、実際に計算せよ。

$$\ln \gamma_A = (0.8517 - 0.7738 \cdot x_A) \cdot (1 - x_A)^2 \qquad \qquad \ln P_A^0 = 17.5977 - 4383.0 / T$$

$$\ln \gamma_B = (0.4648 + 0.7738 \cdot (1 - x_A)) \cdot x_A^2 \qquad \qquad \ln P_B^0 = 18.1621 - 5054.0 / T$$

- 2 「モデル化」について次の問に答えよ。
- (1) 化学工学では数式を使ったモデル化が行われる。モデル化とは何かを、次のキーワードを使って 200 字程度で説明せよ。キーワードには下線を引くこと。Simulation、パラメータ(変数)
- (2)「分布定数系」と「集中定数系」をそれぞれ説明し、その違いを明記せよ。
- (3) 化学工学の分野で、なぜ「モデル化」が重要なのかを述べよ。
- 3 常微分方程式の数値解法について次の問に答えよ。
- (1) 初期条件が $x = x_0$ 、 $y = y_0$ であるとき、 $\frac{dy}{dx} = f(x,y)$ を数値的に求める手法の1つに 修正オイラー法がある。その手順を説明せよ。
- (2) 次の微分方程式を数値的に解き、厳密解と比較せよ。(手法は問わない。)

$$\frac{dy}{dx} = x + y$$
 ただし、 $0 \le x \le 1.0$ の範囲内で $x = 0.0$ のとき $y = 0.0$ とする。

また、きざみ幅は0.2とせよ。

4 A+B→R の定容系として進行する液相反応の速度が、ある温度で、

 $r = k \cdot C_A^{0.5} \cdot C_B^{1.5}$ [kmol/(m³·min)] $k = 7.45 \times 10^{-3}$ と与えられる。

いま、 C_{A0} =2.0 kmol/m 3 、 C_{B0} =5.0 kmol/m 3 、 C_{R0} =0.0 を含む原料を用いて、この反応を回分操作で進行さ せる。このとき、成分Aの反応率 $x_A=0.8$ を得るのに必要な時間 θ を求めたい。次の問に答えよ。

- (1) 反応率x_Aの経時変化を示す微分方程式を、x_Aの関数として定義せよ。
- (2) x_A の経時変化の概略を示せ。
- (3) 微分方程式を実際に解き、 $x_A=0.8$ を得るのに必要な反応時間 θ を求めよ。

キリトリ

2

3 4 5

易しかった

- 「化学プロセス数学」講義期末アンケート(5段階で評価してください)
- (1)授業の難易度はどの程度でしたか? 難しかった 1
- 3 4 2 (2)演習・例題の解説は理解できましたか? 理解できなかった 5 理解できた 1
- 早かった (3)講義のスピードはどうでしたか? 2 3 4 5 遅かった 1
- (4)この講義の後半では Fortran を使って、実際の Simulation を行いました。感想をお聞かせ下さい。
- (5)「化学プロセス数学」について、講義の感想など、自由な意見を書いてください。