

1. $A + B \rightarrow C$ という化学反応の時刻 t での反応率は, その時刻の A, B の濃度に比例するだろう. 時刻 $t = 0$ での A, B, C の濃度を $A_0, B_0, 0$ とすると, 時刻 t での C の濃度 $C(t)$ は次の微分方程式を満す.

$$\frac{dC}{dt} = \alpha\{A_0 - C(t)\}\{B_0 - C(t)\}. \quad (1)$$

$C(t)$ を求めよ.

2. ベルヌーイ (Bernoulli) の方程式

$$\frac{dy}{dx} + f(x)y = g(x)y^n \quad (2)$$

について考える.

- (a) この微分方程式が線形となる n の値を求めよ.
 (b) n が上で求めた値以外するとき, すなわち非線形するとき, $u = y^{1-n}$ と置くことで, この微分方程式を線形微分方程式に変換せよ.

3. 一般の1階線形微分方程式

$$\frac{df}{dt} + p(t)f = q(t) \quad (3)$$

について考える.

- (a) 式 (3) に積分因子 $\alpha(t)$ をかけ,

$$\alpha(t)\frac{df}{dt} + \alpha(t)p(t)f = \alpha(t)q(t)$$

としたときに, これが

$$\frac{d}{dt}[\alpha(t)f] = \alpha(t)q(t) \quad (4)$$

となるように $\alpha(t)$ を $p(t)$ の積分で表わせ.

- (b) 微分方程式 (4) を形式的に積分し, $f(t)$ を閉じた形 (f を含まず, 積分定数以外の未知のものに依存しない形) で表わせ.
 (c) この解を, 斉次方程式の一般解と非斉次方程式の特解に分離せよ.
 (d) $p(t)$ が定数のとき, この解が微分演算子法で求めた解に一致することを確かめよ.