

# 國立臺北科技大學 100 學年度碩士班招生考試

系所組別：3410 資源工程研究所甲組

## 第一節 微分方程 試題

第一頁 共一頁

### 注意事項：

1. 本試題共五題，配分共 100 分。
2. 請標明大題、子題編號作答，不必抄題。
3. 全部答案均須在答案卷之答案欄內作答，否則不予計分。

一、對微分方程式  $\frac{d^2y}{dx^2} + \alpha y = 0$  其中  $\alpha$  為常數而言，試說明起始值問題與邊界值問題的條件與解的差異。 (10%)

二、試求解下列一階微分方程式。 (30%)

$$1. \frac{dy}{dx} - \left(\frac{y}{x}\right)^2 + 2\left(\frac{y}{x}\right) = 0 \quad (10\%)$$

$$2. x^2 \frac{dy}{dx} - \cos 2y = 1, y(+\infty) = \frac{\pi}{4} \quad (10\%)$$

$$3. (y^2 - y)dx + xdy = 0 \quad (10\%)$$

三、試求解下列二階微分方程式。 (20%)

$$1. \frac{d^2y}{dx^2} + 2\frac{dy}{dx} - 3y = 3e^{2x} \quad (10\%)$$

$$2. \frac{d^2y}{dx^2} - 2\frac{dy}{dx} - 3y = \begin{cases} 0; t < 4 \\ 3; t \geq 4 \end{cases}, y(0) = 1, y'(0) = 0 \quad (10\%)$$

四、若一化學反應如  $A \rightarrow B$  或  $A \rightarrow B+C+D+\dots$ ，試回答下列問題： (20%)

1. 請列出反應物 A 的反應速率式。 (5%)
2. 請求出在任何時間 t 反應物 A 的濃度。 (10%)
3. 若已知反應速率常數為  $0.5\text{hr}^{-1}$ ，試計算該化學反應之半衰期。 (5%)

五、試求出下列函數之 Laplace 轉換。 (20%)

$$1. f(t) = t \sin 3t \quad (10\%)$$

$$2. f(t) = \begin{cases} 0 &; t < 1 \\ t^2 - 2t + 2; & t \geq 1 \end{cases} \quad (10\%)$$