## 淡江大學 107 學年度日間部轉學生招生考試試題

系別：
化學工程與材料工程學系
科目：普通化學
$\frac{5}{2}-1$
考試日期：7月26日（星期四）第1節本試題共 2 大題， 1 頁

第一部分：解釋名詞（每題 5 分，共 30 分）
1．Isotope
2．Dilution
3．Hydration
4．Combustion
5．Equivalence point
6．Electrolyte

第二部分：問答題與計算題（共 70 分）

1．Name the following compounds．（ 15 pts ）
（a） NaCl
（b） $\mathrm{H}_{2} \mathrm{O}_{2}$
（C） NaH
（d） $\mathrm{O}_{3}$
（e） $\mathrm{Na}_{2} \mathrm{CO}_{3}$

2．Draw the Lewis structure of the following compounds．（ 15 pts ）
（a） CO
（b） $\mathrm{SF}_{6}$
（c） $\mathrm{XeF}_{4}$

3．Consider the titration of 50 mL of 0.1 M acetic acid $\left(\mathrm{HC}_{2} \mathrm{H}_{3} \mathrm{O}_{2}, K_{\mathrm{a}}=1.8 \times 10^{-5}\right)$ by 0.1 MNaOH ．
（a）Calculate the pH of the initial solution of 0.1 M acetic acid．（ 10 pts ）
（b）Calculate the pH of the resulting solution after 25 mL of NaOH have been added．（ 10 pts ）
（c）Calculate the pH of the resulting solution after 50 mL of NaOH have been added．（ 10 pts ）
（d）Calculate the pH of the resulting solution after 60 mL of NaOH have been added．（ 10 pts ）

