## 臺北市立大學

## 104 學年度第一學期學士班二、三年級轉學生招生考試試題

**新** 別:應用物理暨化學系(三年級)

科 目:普通化學

考試時間:90分鐘【8:30-10:00】

總 分:100分

不得使用計算機 或任何儀具。

※ 注意:不必抄題,作答時請將試題題號及答案依照順序寫在答案 卷上;限用藍色或黑色筆作答,使用其他顏色或鉛筆作答 者,所考科目以零分計算。
(於本試題紙上作答者,不予 計分。)

## 問答題 (共100分)

- 一、解釋名詞: (30%)
  - 1.Free energy 2.Ideal solution 3.Ligand
  - 4. State function 5. Heisenberg uncertainty principle
  - 6.Lattice energy 7.Surface tension 8.Spectroscopy
  - 9. Nernst equation 10. Intensive property
- $\Rightarrow$  What volume in milliliter(ml) of blood contains 1.0 mg of NaCl for 0.14 M typical blood serum ? (Na = 23, Cl = 35.5) (15%)
- $\equiv$  Calculate the [H $^+$ ] of a 0.30 M NaF(aq) solution.( Ka<sub>(HF)</sub>=7.2×10 $^{-4}$  ) (15%)
- ☑ Calculate the internal energy change( $\Delta E$ ) in the process for a ballon is inflated at 1.0 atm from  $4.00\times10^6$  L to  $4.50\times10^6$  L by addition of  $1.3\times10^8$  J of energy. (15%)
- 五、What are the entropy? the second law of thermodynamics? Schrodinger's equation? (15%)
- ∴ Calculate the wavelength( $\lambda$ ) for the electron(m<sub>e</sub>=9.11 ×10<sup>-31</sup>kg) traveling at a speed of 1.0×10<sup>7</sup> m/s. (10%)