

考生姓名：\_\_\_\_\_

准考證號碼：\_\_\_\_\_

注意事項

請先確實填寫姓名及准考證號碼。

## 嘉南藥理科技大學九十四學年度碩士班考試入學招生

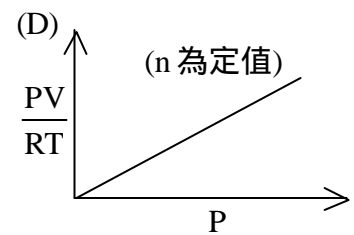
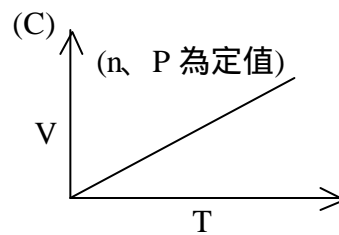
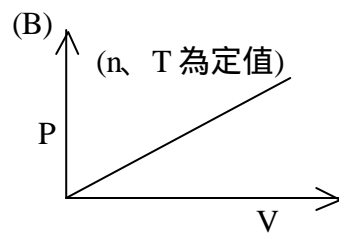
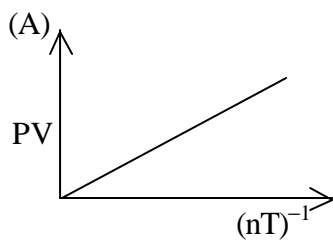
### 普通化學試題(環境工程與科學系碩士班甲組、乙組及

### 化粧品科技研究所碩士班乙組) 本試題共 1 張 2 面

原子量：H = 1.01, C = 12.01, N = 14.01, O = 16.00, Na = 22.99, Cl = 35.45

一、選擇題：45% (每題 3 分) (每題只有一個正確或最接近的答案，請將正確選項填寫於下方選擇題答案欄內，否則不予計分)

- 下列化合物中，何者的分子間氫鍵最小？ (A)CH<sub>4</sub> (B)NH<sub>3</sub> (C)H<sub>2</sub>O (D)HF
- 下列何者為 HPO<sub>4</sub><sup>2-</sup>(aq) 的共軛酸？ (A)H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>(aq) (B)H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub><sup>-</sup>(aq) (C)PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>(aq) (D)H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>(aq)
- 坊間廣告銷售奈米美白化粧品、奈米除臭劑等，請問「奈米」是那一種物理量的單位？ (A)重量 (B)濃度 (C)長度 (D)密度
- 下列水溶液系統中，何者最適合配製 pH 4.5 的緩衝溶液？ (A) NaOH / NaCl (B) NH<sub>3</sub> (pK<sub>b</sub> = 4.74) / NH<sub>4</sub>Cl (C) HCl / NaCl (D) CH<sub>3</sub>COOH (pK<sub>a</sub> = 4.74) / CH<sub>3</sub>COONa
- 游泳池水以氯消毒時會產生 OCl<sup>-</sup> 離子，不僅為強氧化劑，同時也對 H<sup>+</sup> 離子有強親和力，所以必須定期檢測水質。已知 25 °C 時，HOCl(aq) 之酸解離常數 K<sub>a</sub> 為 3.51 × 10<sup>-8</sup>，則 OCl<sup>-</sup>(aq) 之鹼解離常數 K<sub>b</sub> 值為何？ (A) 1.00 × 10<sup>-7</sup> (B) 2.85 × 10<sup>-7</sup> (C) 7.02 × 10<sup>-7</sup> (D) 3.51 × 10<sup>-6</sup>
- 下列各圖中的 P、V、T、n 分別代表理想氣體之壓力、體積、溫度和莫耳數，則那一關係圖是正確的？



- 請根據下列反應式預測，將一莫耳石墨轉變為鑽石所需之反應熱為多少 kJ？ (A)-395 (B)+2 (C)+395 (D)-790  
C(石墨) + O<sub>2</sub>(g) → CO<sub>2</sub>(g)      ΔH = -394 kJ  
C(鑽石) + O<sub>2</sub>(g) → CO<sub>2</sub>(g)      ΔH = -396 kJ
- 再結晶的四個實驗步驟 a.冷卻靜置 b.加熱溶解 c.持續攪拌 d.趁熱過濾，正確的順序應為： (A)bcda (B)abcd (C)bdac (D)acbd
- 離子交換法常用於廢水處理，當含有硝酸鈣及氯化鈣的廢水經過磺酸型陽離子交換樹脂後，水中應不含下列何種離子？ (A)NO<sub>3</sub><sup>-</sup> (B)Cl<sup>-</sup> (C)Ca<sup>2+</sup> (D)H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>
- 水的密度為 1.00 g/cm<sup>3</sup>，相當於多少 kg/m<sup>3</sup>？ (A) 0.00100 (B) 1.00 (C) 100.0 (D) 1000
- 關於元素 <sup>14</sup><sub>6</sub>C 的敘述，下列何者不正確？ (A)有 6 個中子 (B)有 6 個質子 (C)和 <sup>12</sup><sub>6</sub>C 的化性相同 (D)具放射性
- 某碳氫化合物的重量百分率含 85.6% C，則此化合物最可能為何？ (A)C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> (B)C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> (C)C<sub>2</sub>H<sub>6</sub> (D)C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>
- 在水中每下降 10 m 則壓力約增加一大氣壓，若水面下 30 m 的氣球體積為 1.0 L，當升至水面上時，體積變成多少 L？ (A) 1.0 (B) 2.0 (C) 3.0 (D) 4.0
- 相同量子數時，下列哪一種電磁波的能量最大？ (A) X 射線 (B) 紫外線 (C) 紅外線 (D) 微波
- 下列那一個食鹽水溶液 (NaCl) 最濃？ (A) 重量百分率為 1.0% (B) 莫耳分率為 0.01 (C) 1.0 M (D) 1.0 m

選擇題答案欄

題號	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
答案															

< 背面尚有題目 >

二、哈柏法製氨 ( $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \longrightarrow 2\text{NH}_3(\text{g})$ ) 是製造含氮肥料的重要反應。將 1.00 kg 的氮氣與 1.00 kg 的氫氣混合，試問：反應物  $\text{N}_2$  有多少 mol? (2%)  $\text{H}_2$  有多少 mol? (2%) 假設完全反應後，產生  $\text{NH}_3$  多少 mol? (3%) 質量為多少 g? (3%) 何者為限量試劑? (2%) 過量試劑剩餘多少 g? (3%)

三、試以 VSEPR 理論判斷並繪出下列物質的構形。(15%，未列出判斷過程只給部分分數)

(a)  $\text{NH}_3$

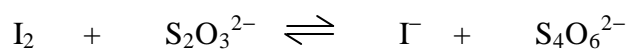
(b)  $\text{CH}_4$

(c)  $\text{PCl}_5$

(d)  $\text{BeCl}_2$

(e)  $\text{XeF}_4$

四、硫代硫酸鈉可當沖洗照片用的定影劑，也可用於定量乳液中所含油脂的碘價，或是分析水中溶氧量等等。現以氧化還原滴定法標定某  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3(\text{aq})$  之濃度。取 0.1250 g 的  $\text{KIO}_3(\text{s})$  (214.0 g/mol) 溶於水，加入過量  $\text{KI}(\text{aq})$  並酸化，使  $\text{KIO}_3$  完全反應成  $\text{I}_2$  後 ( $\text{IO}_3^- + 5\text{I}^- + 6\text{H}^+ \rightleftharpoons 3\text{I}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ )，以澱粉當指示劑，需用去 41.85 mL 的  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3(\text{aq})$  才達滴定終點。平衡下列滴定反應方程式，(5%) 並求出  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3(\text{aq})$  的濃度。(5%)



五、乙二醇  $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$  是常用的抗凍劑，在 2.000 kg 的水中加入 500 g 的乙二醇，求溶液的質量莫耳濃度 (5%) 及凝固點 (5%)，試問乙二醇揮發性低 (b.p.197 ) 最主要的原因為何 (5%)? (水的莫耳凝固點下降常數為 1.86 /m)