

嘉南藥理科技大學九十一學年度碩士班考試入學招生委員會

環境工程 試題(環境工程衛生系所：一般生甲組、在職生) 本試題共一張二面

考生姓名：\_\_\_\_\_

注意事項：請務必確實填寫姓名及准考證號碼

准考證號碼：\_\_\_\_\_

一、解釋名詞 (寫出中文名稱並敘述其含義) 20%

1. Destruction and Removal Efficiency (DRE) (4%)

2. Equivalence Ratio ( $\phi$ ) (4%)

3. Average Sound Pressure Level ( $L_p$ ) (4%)

4. Direct Filtration (4%)

5. Sludge Age (4%)

二、試依我國「廢棄物清理法」規定，說明事業廢棄物最終掩埋處置有那些方法及其適用的處置對象，並簡述這些設施於構造上主要特徵。(20%)



三、某一工業製程廢氣中含 5000 ppm 苯乙烯 (styrene,  $C_8H_8$ )、18 %  $O_2$  及 81.5 %  $N_2$ 。此有機廢氣係採直接焚化處理，且以甲烷 ( $CH_4$ ) 作為輔助燃料，而供給率為每 100 莫耳廢氣加入 3 莫耳甲烷。試計算焚化後廢氣組成 (假設完全燃燒)。(20%)

四、某一污水處理廠採用活性污泥法，流入曝氣池之污水量為  $2500 m^3/d$ ，BOD 濃度  $300 mg/L$ ，欲控制曝氣池內之食微比( $F/M$ )為  $0.3 g BOD/d/g MLSS$ ，且曝氣池內之  $MLSS$  為  $3500 mg/L$ 、 $SV_{30}$  為  $25\%$ ，根據這些數據計算：(1)曝氣池所需水體積大小(10%)；(2)曝氣時間(5%)；(3)污泥容積指標(SVI)(5%)。

五、離心式抽水機抽水試驗，驅輪直徑 0.4 m、轉速 1200 rpm 時，其抽水量為 6500 CMD、抽水揚程 22 m，試計算：(1) 若抽水機效率 80% 時，抽水機所需功率大小(以單位 kW 表示)(6%)；(2)若轉速改為 1800 rpm(驅輪直徑維持不變)，其抽水量及抽水揚程各為若干(6%)；(3)若驅輪直徑及轉速分別改為 0.3 m、1800 rpm，此時之抽水量及抽水揚程應為若干(8%)。

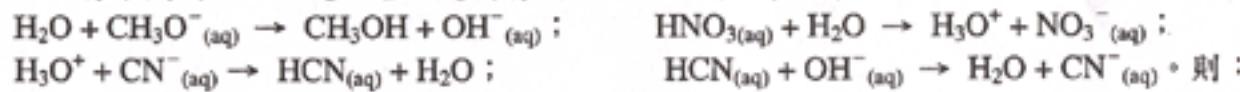


嘉南藥理科技大學九十一學年度碩士班考試入學招生委員會

化 學 試題(環境工程衛生系所：一般生甲組、乙組) 本試題共一張一面

考生姓名：\_\_\_\_\_ 注意事項：請務必確實填寫姓名及准考證號碼  
准考證號碼：\_\_\_\_\_

1. (1) 請繪出零階反應與一階反應速率對濃度變化之關係圖。(5%)  
(2) 可逆反應  $A + B \rightleftharpoons C$ ，試以反應物濃度隨時間變化之關係圖及正逆向反應速率( $R_+$ 與  $R_-$ )隨時間變化之關係圖來表示上述反應已經達到平衡。(5%)
2. 將 50mL 中含有 0.001 mole  $\text{Ag}^+$  的溶液和 50mL 的 0.1M HCl 溶液混合後，留存於溶液中的  $\text{Ag}^+$  應有多少 mole？(已知  $\text{AgCl}$  之溶解度積常數  $K_{\text{sp}} = 1 \times 10^{-10}$ ) (10%)
3. 已知醋酸之  $\text{pK}_a = 4.74$ ，一緩衝溶液含 1.00 M 醋酸及 1.00 M 醋酸鈉，則：
  - (1)  $\text{pH} = ?$  (計算至小數第二位) (5%)
  - (2) 在此 1 升緩衝液中加入 0.01 mole HCl 後，溶液之  $\text{pH} = ?$  (計算至小數第二位) (5%)
  - (3) 在此 1 升緩衝液中加入 0.01 mole NaOH 後，溶液之  $\text{pH} = ?$  (計算至小數第二位) (5%)
4. 計算 0.2M，50ml 之  $\text{NH}_3$  溶液之 pH 值為何？(5%) 加水 50ml 後溶液之 pH 值又為何？(10%) ( $\text{K}_b$  為  $1.8 \times 10^{-5}$ )
5. 某一溶液含 2.0g/L 之溶質，在 37°C 已知其滲透壓為 0.0672 atm，則此溶質之分子量為何？(5%)
6.  $\text{Ti}^{+2}$ (原子序：22)、 $\text{Sr}^{+2}$ (原子序：38)、及  $\text{K}^+$ (原子序：19)最穩定之電子組態為何？(15%)
7. 75°C 時，液態純物質 A 與 B 之蒸氣壓分別為 125 mmHg 與 248 mmHg。若一溶液中含 2.00 mole A 與 3.50 mole B，且為理想溶液，則此溶液於 75°C 之蒸氣壓為若干？(10%)
8. 已知有下列所示之反應，各反應均有利於向右進行：(20%)



- (1) 上列物質中，最強的鹼為何？
- (2) 上列物質中，最強的酸為何？
- (3) 比  $\text{H}_2\text{O}$  弱的酸為何？
- (4) 比  $\text{H}_2\text{O}$  弱的鹼為何？

嘉南藥理科技大學九十一學年度碩士班考試入學招生委員會

微積分 試題(環境工程衛生系所：一般生乙組) 本試題共一張二面

考生姓名：\_\_\_\_\_

注意事項：請務必確實填寫姓名及准考證號碼

准考證號碼：\_\_\_\_\_

[一] 求下列各小題的  $\frac{dy}{dx}$  (每小題 5 %)。

$$(1) \quad y = \sqrt{x^2 + 1}$$

$$(2) \quad y = \frac{x^4(2x-1)^3}{(x+1)^2}$$

$$(3) \quad y = \int_x^{2x} \frac{1}{1+t^3} dt$$

$$(4) \quad y = \frac{1}{e^x + e^{-x}}$$

[二] 求下列各小題的極限值 (每小題 5%)。

$$(1) \quad \lim_{x \rightarrow 2} \frac{x-2}{\sqrt{x} - \sqrt{2}}$$

$$(2) \quad \lim_{x \rightarrow \infty} \frac{\sqrt{x^2 + 2}}{3x + 6}$$

[三] 求下列各小題的積分值 (每小題 5%) 。

$$(1) \int_0^4 |x - 2| dx$$

$$(2) \int_1^2 \ln x \, dx$$

[四] 請敘述微積分基本定理。  
(10%)

[五] 設  $f(x)=|x|$  問  $f$  在  $x=0$  處是否連續，是否可微分，請說明原因。(10%)



[六] 設曲線  $y = \frac{1}{x^2 - 1}$ ，求過其上一點  $(2, 1/3)$   
之切線方程式。(10%)

[七] 設  $f(x) = x^3 + 3x^2 - 12$  求此函數的遞增及遞減  
之範圍。(10%)

[八] 求曲線  $y = x^3$  與  $y = x$  所圍區域之面積。  
(10%)

[九] 設級數  $S(x) = \sum_{n=1}^{\infty} \frac{x^n}{2^n}$  求其收斂半徑與收斂區間，  
並求其  $S(0.5)$  之值。(10%)

