## 國立高雄大學土木與環境工程學系環工程序學 補考

2008/1/20

- 一、名詞解釋 (15 points)
- 1. Electroneutrality
- 2. Theoretic oxygen demand
- 3. Alkalinity

- 1. 滿分 100 分。
- 2. 請自備計算機。
- 3. 可使用<u>自行抄寫</u>的 A4 的筆記,以一張為限。
- 4. 題目紙可自行留存,只須繳回答案紙即可。

## 二、簡答題 (35 points)

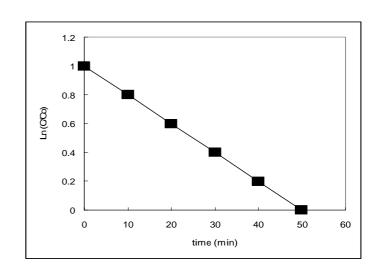
- 1. (10%)請推導 Langumir 吸附方程式,並提供其基本假設,說明假設與方程式推導過程之關連性。
- 2. (10%)請寫出下列不同反應類型各物種(A、B、C)速率表示式 ( $\frac{dC_A}{dt}$ 、 $\frac{dC_B}{dt}$ 、 $\frac{dC_C}{dt}$ ), 假設反應為一階反應。

$$A \xrightarrow{k_1} B \xrightarrow{k_{+3}} C$$

3. 反應動力學(15%):

有一實驗結果如右圖所示,已知初始濃度( $C_0$ ) 是 100~mg/L,請問:

- (a) 該反應是幾階反應?
- (b) 反應速率常數為何?
- (c) 在反應時間達 100min 時, 汙染物濃度為何?



## 三、計算題 (50 points)

1. (25%)水質判定:一水質分析結果如下:

 $Ca^{2+} = 194 \text{ mg/L}$   $HCO_3^- = 317 \text{ mg/L}$   $Mg^{2+} = 24 \text{ mg/L}$   $SO_4^{2-} = 67 \text{ mg/L}$ 

 $Na^+ = 14 \text{ mg/L}$ 

 $Cl^{-} = 204 \text{ mg/L}$ 

pH = 8.5

- 求: (a)(b)陽離子與陰離子之總當量濃度 (meq/L)。
  - (c)硬度(mg/L as CaCO<sub>3</sub>)
  - (d) 鹼度 (mg/L as CaCO<sub>3</sub>)
  - (e)請判定此分析是否正確?為什麽?
- 2. (25%)以下為利用活性碳吸附水中染料之批次實驗結果:

實驗編號	染料之添加量(mg)	平衡時染料濃度(mg/L)
1	100	60
2	50	10
3	10	0

本實驗使用之批次反應器內含 10 g 活性碳及 1 L 的水溶液。反應溫度 25°C:

- (a) 求每一次實驗,被活性碳吸附的染料量,以 mg/g 活性碳表示。
- (b) 請畫出該吸附行為之等溫吸附曲線圖。
- (c) 請判斷該吸附行為符合何種等溫吸附模式。