

# 國立中山大學95學年度博士班招生考試試題

科目：環境工程與科學【環工所】

共 / 頁 第 / 頁

## 九十五學年度博士班「環境工程與科學」考題

1. 奈米科技在民生與環境保護之應用日漸廣泛，試回答下列問題：

- (1)一般學術研究界所公認之奈米材料其尺度範圍為何？(5%)
- (2)何謂“蓮花效應”？(5%)
- (3)指出一常被應用於土壤/地下水污染整治之奈米材料，並說明其與該類污染物之反應/作用原理。(10%)

2. 某自來水廠欲以離子交換方法去除水中硬度，其原水水質資料如下：(20%)

離子	濃度(mg/L as CaCO <sub>3</sub> )
Ca <sup>+2</sup>	200
Mg <sup>+2</sup>	240

處理水量 2 MGD (每日 200 萬加侖)，欲處理水質硬度要求：45 mg/L as CaCO<sub>3</sub>，再生周期至少 2 天，如選用 20,000 grain-CaCO<sub>3</sub>/ft<sup>3</sup> 之離子交換能力之樹脂 (採 2 床式設計，一床操作一床再生；1 grain = 0.0648g、1 kg = 2.2 lb、1 加侖 = 3.785 公升)。試求：

- (1)如以每噸 3,000 NT 之 NaCl 再生(NaCl 用量為 0.45 lb/1000 grain 之硬度去除)，求每日平均操作費用。
- (2)再生效率(meq of hardness removed/meq NaCl applied)。

3. 一活性污泥曝氣池之氧氣容積質傳係數(volumetric mass-transfer coefficient)  $K_{La}$  (20°C) = 5.0 h<sup>-1</sup>、 $K_{La}$  修正係數  $\alpha = 0.95$ ，活性污泥曝氣池混合液溶氧修正係數  $\beta = 0.90$ ，20°C 純水中與空氣平衡之飽和溶氧濃度為  $C^* = 9.17 \text{ mg/L}$ ，活性污泥曝氣池混合液平均溶氧濃度為  $C = 1.0 \text{ mg/L}$ 。今以空氣曝氣，在 20°C 時，該曝氣池之小時容積氧氣傳輸量(volumetric oxygenation capacity)為若干 kg O<sub>2</sub>/m<sup>3</sup>.hr ? (20%)

4. Answer the following questions about groundwater:

- (1) How do you determine the site groundwater flow velocity? (10%)
- (2) Groundwater reservoirs are valuable water resources, especially in the dry seasons.  
Please describe the major techniques for groundwater exploration. (10%)

5. 試回答下列問題：

- (1)試就污染物暴露特性、暴露濃度、暴露時間等因子，討論並比較室內及室外空氣污染特性及嚴重程度。(10%)
- (2)若已知大氣中 SO<sub>2</sub> 的分壓為  $3 \times 10^{-6} \text{ psi}$ ，試計算其濃度為多少 ppb？又是否符合我國空氣品質標準 250 ppb？(10%)