國立屏東科技大學 九十六 學年度碩士班暨碩士在職專班招生考試

UNR環境氏程概論ED

- 一、某污水處理廠平均進流水量為2,000 m 3 Mag is te 進流 1 聚集 槽污水平均 BOD=300 mg/L,處理水平均 BOD=20 mg/L,活性污泥曝氣槽有效容積=600 m 3 ,曝氣槽污泥濃度 MLSS=2,500 mg/L,曝氣槽內混合液 1 公升經量筒沉降 30 分鐘時,污泥體積=250 mL,廢棄污泥流量=25 m 3 / day,試估算(a)食微比(F/M)、(b)污泥容積指標(SVI)、(c)容積負荷、(d)迴流污泥濃度(X_R)、(e)曝氣槽水力停留時間(θ)、(f)平均細胞停留時間。(30 分)
- 二、一研究人員採集空氣污染樣本後,於實驗室進行懸浮微粒之硝酸鹽檢測,其品保與品管樣品分析結果如下:(20分)

- 三、有一不明廢棄物場址經調查發現掩埋 1000 桶內含 DNAPL 之污染物,因掩埋年代久遠,鐵桶已鏽蝕破損,造成 DNAPL 外洩進而污染廠址附近之地下水層。試簡要說明下列問題:
 - (a) DNAPL 之物化特性?試舉出三種屬於 DNAPL 之化合物?(10分)
 - (b)若經專業調查與評估,環保單位決定以氧化或還原程序復育上述污染場址,試舉例說明 可能使用的氧化或還原程序(方法)?(10分)
 - (c) 若鐵桶體積=200 公升, DNAPL 濃度=5 mg/L, 經實驗室測試研究發現, 利用一氧化劑(分子量=158 g/mole) 降解 DNAPL(分子量=131 g/mole)之化學反應計量式如下所示:

 $2\mathit{MnO_4}^- + \mathit{C}_2\mathit{HCl}_3 \rightarrow 2\mathit{MnO}_{2(S)} + 3\mathit{Cl}^- + \mathit{H}^+ + 2\mathit{CO}_{2(g)}$

UNREGISTERED

試計算處理上述污染場址的確理,1000e fft. DNAPLinft 需之氧化劑理論劑量及所產生之理論氣離子(分子量為35.5 g/mole)量?(10分)

四、台灣彰化縣線西鄉地區曾發生鴨蛋受戴奧辛(Dioxins)污染的環保事件,造成鴨農的損失及消費者的恐慌。試簡述(a)何謂戴奧辛;(b)戴奧辛物化特性(含毒性);(c)戴奧辛可能來源;及(d)戴奧辛管制方法?(20分)