

---

UNIVERSITI SAINS MALAYSIA

Peperiksaan Semester Pertama  
Sidang Akademik 2005/2006

November 2005

**EKC 472 – Kejuruteraan Kawalan Pencemaran Air**

Masa : 3 jam

---

Sila pastikan bahawa kertas peperiksaan ini mengandungi LAPAN muka surat yang bercetak sebelum anda memulakan peperiksaan ini.

**Arahan:** Jawab EMPAT (4) soalan. Jawab mana-mana DUA (2) soalan dari Bahagian A. Jawab mana-mana DUA (2) soalan dari Bahagian B.

Pelajar boleh menjawab semua soalan dalam Bahasa Malaysia. Jika pelajar ingin menjawab dalam Bahasa Inggeris, pelajar hendaklah menjawab sekurang-kurangnya SATU soalan dalam Bahasa Malaysia.

...2/-

Bahagian A : Jawab mana-mana DUA soalan.

Section A : Answer any TWO questions.

1. [a] Tangki penjernih primer bagi sebuah loji rawatan air sisa bagi kadar alir purata  $7570 \text{ m}^3/\text{hari}$  perlu direkabentuk. Kriteria untuk tangki penjernih primer ialah seperti berikut :

$$\text{Kadar limpahan puncak} = 89.6 \text{ m}^3/\text{hari.m}^2$$

$$\text{Kadar limpahan purata} = 36.7 \text{ m}^3/\text{hari.m}^2$$

$$\text{Kedalaman sisi minimum air} = 3.0 \text{ m}$$

$$\text{Kadar pembebanan puncak} = 389 \text{ m}^3/\text{hari.m}$$

Nisbah aliran puncak per jam kepada aliran purata per jam ialah 2.75. Tentukan:

- [i] Diameter bagi tangki penjernih
- [ii] Kedalaman bagi tangki penjernih
- [iii] Pembebanan puncak empang limpah sekiranya empang limpah persisian digunakan. Adakah ia boleh diterima?

[15 markah]

- [b] Bincangkan peranan pelbagai fungsi proses fizikal dalam rawatan air sisa industri.

[10 markah]

1. [a] *A primary clarifier for a wastewater treatment plant is to be designed for an average flow of  $7570 \text{ m}^3/\text{d}$ . The criteria for primary clarifiers are as follows*

$$\text{Peak overflow rate} = 89.6 \text{ m}^3/\text{d.m}^2$$

$$\text{Average overflow rate} = 36.7 \text{ m}^3/\text{d.m}^2$$

$$\text{Minimum side water depth} = 3.0 \text{ m}$$

$$\text{Peak wear loading} = 389 \text{ m}^3/\text{d.m}$$

*The ratio of the peak hourly flow to the average hourly flow is 2.75. Determine:*

- [i] *The diameter of the clarifier*
- [ii] *The depth of the clarifier*
- [iii] *The peak weir loading if a peripheral weir is used. Is it acceptable?*

[15 marks]

- [b] *Discuss different roles of physical processes in industrial wastewater treatment.*

[10 marks]

...3/-

2. [a] Suatu aliran air sisa dari sebuah industri elektronik diketahui mengandungi 49 mg/L Cr<sup>6+</sup>, 11 mg/L Cu<sup>2+</sup> dan 12 mg/L Zn<sup>2+</sup>. Bagi penyingkiran logam-logam ini, Cr<sup>6+</sup> mestilah diturunkan oleh SO<sub>2</sub> kepada Cr<sup>3+</sup>, diikuti dengan pemendakan dengan kapur. Cu<sup>2+</sup> dan Zn<sup>2+</sup> boleh dimendakkan terus menggunakan kapur. Air sisa itu juga mengandungi 5 mg/L O<sub>2</sub> dan setiap bahagian O<sub>2</sub> akan menggunakan 4 bahagian SO<sub>2</sub>. Keperluan bahan kimia teori ialah seperti berikut:

1.85 ppm SO<sub>2</sub> dan 2.38 ppm kapur bagi setiap ppm Cr<sup>6+</sup>  
 1.30 ppm kapur bagi setiap ppm Cu<sup>2+</sup> atau Zn<sup>2+</sup>

Bagi kadar alir harian sebanyak 114 m<sup>3</sup>/hari, kira:

- [i] Penggunaan harian bagi SO<sub>2</sub>
- [ii] Penggunaan harian bagi kapur
- [iii] Penghasilan enapcemar kering harian
- [iv] Sekiranya enapcemar hanya memekat kepada 1.5% b/b dengan ketumpatan 1000 kg/m<sup>3</sup>, kirakan isipadu enapcemar yang perlu dilupuskan setiap hari.

[18 markah]

- [b] Bincangkan secara ringkas peranan pH dalam penyingkiran logam-logam berat dari suatu air sisa.

[7 markah]

2. [a] A stream of wastewater from an electroplating industry is known to contain 49 mg/L Cr<sup>6+</sup>, 11 mg/L Cu<sup>2+</sup> and 12 mg/L Zn<sup>2+</sup>. For the removal of these metals, Cr<sup>6+</sup> must first be reduced by SO<sub>2</sub> to Cr<sup>3+</sup>, followed by precipitation with lime. Cu<sup>2+</sup> and Zn<sup>2+</sup> can be directly precipitated with lime. The wastewater also contains 5 mg/L of O<sub>2</sub> and each part of O<sub>2</sub> will consume 4 parts of SO<sub>2</sub>. The theoretical chemical requirements are as below:

1.85 ppm of SO<sub>2</sub> and 2.38 ppm of lime for every ppm of Cr<sup>6+</sup>  
 1.30 ppm of lime for every ppm of Cu<sup>2+</sup> or Zn<sup>2+</sup>

For a daily flowrate of 114 m<sup>3</sup>/d, calculate :

- [i] The daily usage of SO<sub>2</sub>
- [ii] The daily usage of lime
- [iii] The daily dry sludge production
- [iv] If the sludge can only concentrate to 1.5% w/w with a density of 1000 kg/m<sup>3</sup>, calculate the volume required for disposal each day.

[18 marks]

...4/-

- [b] Briefly discuss the role of pH in the removal of heavy metals from a wastewater.

[7 marks]

3. [a] Suatu ujikaji penjerapan kelompok telah dijalankan untuk mengkaji penyaringan pencelup dari air sisa suatu industri tekstil menggunakan karbon teraktif berbutir (GAC). Tentukan pekali-pekali garis sesuji Freundlich bagi data ujian penjerapan GAC berikut. Isipadu cecair yang digunakan dalam ujikaji tersebut ialah 1 L.

Jisim GAC dalam larutan (g)	Kepakatan keseimbangan pencelup dalam larutan, $C_e$ (mg/L)
0.000	3.37
0.001	3.27
0.010	2.77
0.100	1.86
0.500	1.33

[15 markah]

- [b] Tentukan masa bulus bagi suatu turus turas GAC apabila dioperasikan pada kadar penurasan sebanyak  $0.20 \text{ m}^3/\text{m}^2 \cdot \text{min}$ . Luas permukaan bagi turus turas ialah  $0.93 \text{ m}^2$  dan kedalaman lapisan turas ialah 1.52 m. Kepakatan TOC influen pula ialah 3.20 mg/L dan kepekatan TOC bulus telah ditetapkan pada 0.80 mg/L. Ketumpatan GAC ialah  $600 \text{ kg/m}^3$ . Sekiranya garis sesuji penjerapan tersebut diberikan sebagai

$$\left( \frac{x}{m} \right) = 0.0016 C_e^{3.54}$$

muatan penjerapan bulus ( $x/m$ )<sub>b</sub> ialah 50% daripada muatan penjerapan teori, tentukan masa bulus ( $t_b$ ).

[10 markah]

3. [a] A batch adsorption experiment was carried out to study the removal of dye from a wastewater from a textile industry using granular activated carbon (GAC). Determine the Freundlich isotherm coefficients for the following GAC adsorption test data. The liquid volume used in the experiment was 1 L.

Mass of GAC in solution (g)	Equilibrium concentration of dye in solution, $C_e$ (mg/L)
0.000	3.37
0.001	3.27
0.010	2.77
0.100	1.86
0.500	1.33

[15 marks]

...5/-

- [b] Determine the breakthrough time for a GAC filter column when operated at a filtration rate of  $0.20 \text{ m}^3/\text{m}^2.\text{min}$ . The surface area of the filter column is  $0.93 \text{ m}^2$  and the depth of the filter bed is  $1.52 \text{ m}$ . The influent TOC concentration is  $3.20 \text{ mg/L}$  and the breakthrough TOC concentration has been set at  $0.80 \text{ mg/L}$ . The density of the GAC is  $600 \text{ kg/m}^3$ . If the adsorption isotherm is given as

$$\left( \frac{x}{m} \right) = 0.0016 C_e^{3.54}$$

the breakthrough adsorption capacity ( $x/m$ )<sub>b</sub> is 50% of the theoretical adsorption capacity, determine the breakthrough time ( $t_b$ ).

[10 marks]

Bahagian B : Jawab mana-mana DUA soalan.

Section B : Answer any TWO question.

4. [a] Terbitkan persamaan imbangan jisim bagi mikroorganisma di dalam reaktor tercampur lengkap yang mempunyai kitaran semula sel dan penyingkiran enapcemar dari penjernih.

[3 markah]

- [b] Apakah hubungan di antara jisim mikroorganisma di dalam reaktor dengan masa penahanan pepejal, masa tahanan hidraulik, pekali hasil, kepekatan substrat di dalam influen dan efluen reaktor serta pekali reputan *endogenous*?

[7 markah]

- [c] Dengan menggunakan data yang diberi di bawah untuk reaktor enapcemar teraktif tercampur lengkap, tentukan:

- [i] SRT sistem

[6 markah]

- [ii] Jumlah oksigen yang diperlukan (kg/hari) jika kepekatan COD boleh larut efluen ialah  $5 \text{ mg/L}$

[6 markah]

- [iii] Kadar pengambilan oksigen (diungkap di dalam  $\text{mg/L.j}$ ) pada keadaan mantap di dalam tangki pengudaraan.

[3 markah]

Data yang diberi:

MLVSS tangki pengudaraan	=	$3000 \text{ mg/L}$
Isipadu tangki pengudaraan	=	$1000 \text{ m}^3$
Kadar alir influen	=	$5000 \text{ m}^3/\text{hari}$
Kadar alir enapcemar sisa	=	$45 \text{ m}^3/\text{hari}$
Kepekatan VSS enapcemar sisa	=	$8000 \text{ mg/L}$
Kepekatan COD boleh larut influen	=	$400 \text{ mg/L}$

Hubungan berguna:

$$\text{Oksigen yang diperlukan} = Q(S_o - S) - 1.42P_{xT,VSS}$$

...6/-

4. [a] Develop a mass balance equation for microorganism in a complete-mixed reactor with cellular recycle and wasting from the clarifier. [3 marks]
- [b] How is mass of microorganism in a reactor related to solids retention time, hydraulic detention time, yield coefficient, substrate concentration in influent and effluent of reactor and endogenous decay coefficient? [7 marks]
- [c] Using the data given below for a complete mix activated sludge reactor, determine:
- [i] The system SRT [6 marks]
  - [ii] The amount of oxygen required in kg/d if the effluent soluble COD concentration is 5 mg/L [6 marks]
  - [iii] Oxygen uptake rate expressed in mg/(L)(h) at steady state in the aeration tank. [3 marks]

Given data:

Aeration tank MLVSS = 3000 mg/L  
Aeration tank volume = 1000 m<sup>3</sup>  
Influent flow rate = 5000 m<sup>3</sup>/d  
Waste sludge flow rate = 45 m<sup>3</sup>/d  
Waste sludge VSS concentration = 8000 mg/L  
Influent soluble COD concentration = 400 mg/L

Useful relation:

$$\text{Oxygen required} = Q (S_0 - S) - 1.42 P_{xT,VSS}$$

5. [a] Tulis langkah-langkah teritlak bagi rajah alir yang diikuti di dalam pemprosesan enapcemar. [5 markah]
- [b] Bincangkan yang berikut:
- [i] Penebalan
  - [ii] Pencernaan tak berudara
  - [iii] Pengkomposan
- [10 markah]
- [c] Sebuah pencerna dimuatkan pada kadar 300 kg COD/hari. Kecekapan penggunaan sisa pencerna tersebut adalah 75%. Tentukan:
- [i] Jisim pepejal biologi ( $P_x$ ) yang dihasilkan sehari [5 markah]
  - [ii] Isipadu biogas yang dihasilkan sehari [5 markah]

Data yang diberi:

$$\begin{aligned} Y &= 0.10 \\ k_d &= 0.02 \text{ hari}^{-1} \\ \text{SRT} &= 40 \text{ hari} \end{aligned}$$

Hubungan berguna:

$$\begin{aligned} P_x &= YQ (S_0 - S)(10^3 \text{ g/kg})^{-1} / [1 + k_d(\text{SRT})] \\ \text{Isipadu biogas} &= 0.4 [(S_0 - S)(Q)(10^3 \text{ g/kg})^{-1} - 1.42P_x] \end{aligned}$$

5. [a] Write down the generalized steps of the flow diagram which are followed in sludge processing.

[5 marks]

- [b] Discuss the following:

- [i] Thickening
- [ii] Anaerobic digestion
- [iii] Composting

[10 marks]

- [c] A digester is loaded at a rate of 300 kg COD/d. Waste utilization efficiency of the digester is 75%. Determine :

- [i] Mass of biological solids ( $P_x$ ) produced per day

[5 marks]

- [ii] Volume of biogas produced per day

[5 marks]

Given data:

$$\begin{aligned} Y &= 0.10 \\ k_d &= 0.02 \text{ d}^{-1} \\ \text{SRT} &= 40 \text{ d} \end{aligned}$$

Useful relations:

$$\begin{aligned} P_x &= YQ (S_0 - S)(10^3 \text{ g/kg})^{-1} / [1 + k_d(\text{SRT})] \\ \text{Volume of biogas} &= 0.4 [(S_0 - S)(Q)(10^3 \text{ g/kg})^{-1} - 1.42P_x] \end{aligned}$$

6. [a] Bincangkan prinsip penyingkiran substrat yang merupakan asas kepada proses-proses rawatan pertumbuhan lekatan.

[8 markah]

- [b] Terbitkan persamaan bagi turas cucur yang boleh digunakan di dalam padatan plastik.

[7 markah]

- [c] Satu kajian loji pandu telah dijalankan bagi rawatan air sisa gabungan industri domestik dengan menara turas cucur yang diisi dengan padatan plastik. Tentukan pekali kebolehrawatan air sisa  $k$ , pada suhu 30°C.

[10 markah]

...8/-

Data yang diberi:

Kedalaman padatan	=	6.0m
Garispusat menara	=	1.0m
Kepekatan BOD influen	=	350 mg/L
Kadar alir	=	0.0694 L/s
Kecekapan penyingkiran BOD	=	88%
Suhu pengendalian	=	20°C
n	=	0.5

6. [a] Discuss on the underlying principle of substrate removal in attached growth treatment processes.

[8 marks]

- [b] Derive the equation for trickling filter applicable to plastic packing.

[7 marks]

- [c] A pilot plant study was conducted for treatment of a combined domestic-industrial wastewater with a tower trickling filter filled with plastic packing. Determine the wastewater treatability coefficient k, at temperature 30°C.

[10 marks]

Given data:

Depth of packing	=	6.0m
Diameter of tower	=	1.0m
Influent BOD concentration	=	350 mg/L
Flow rate	=	0.0694 L/s
BOD removal efficiency	=	88%
Operating temperature	=	20°C
n	=	0.5