

UNIVERSITI SAINS MALAYSIA

Peperiksaan Semester Kedua

Sidang 1986/87

BOI 211/2 Prinsip-prinsip Biokimia

Tarikh: 17 April 1987

Masa: 2.45 ptg - 4.45 ptg  
( 2 Jam )

Jawab EMPAT soalan.

Bahagian A adalah wajib dan mengandungi DUA soalan.

Tiap-tiap soalan bernilai 20 markah.

Bahagian B. DUA soalan mesti dijawab di mana tiap-tiap soalan bernilai 30 markah.

.../2



(BOI 211/2)

BOI 211/2 PRINSIP-PRINSIP BIOKIMIA

Angka Giliran: \_\_\_\_\_  
(No.)

No. Tempat Duduk: \_\_\_\_\_  
(No.)

(Mesti diserahkan bersama-sama dengan  
buku jawapan anda yang lain)

---

1. Jawab SEMUA soalan.

Tandakan (✓) jawapan yang tepat/  
menasabah sekali di atas garisan berputus-putus  
yang diberikan. Markah akan ditolak untuk  
jawapan yang tidak betul. Mesti diserahkan  
bersama-sama dengan buku jawapan anda yang lain.



### Bahagian A (Wajib)

1. (i) Berdasarkan kepada nilai  $E_o'$  berikut susunkan sebatian-sebatian yang digariskan mengikut darjah penerima elektron yang kian meningkat.

$$\frac{\text{Sebastian} / \frac{1}{2} \text{ sel}}{\text{Klorofil: } \frac{P}{II}^+ / \text{ Klorofil: } \frac{P_O}{II}} = \frac{E}{O} + 0.9$$

FAD/FADH<sub>2</sub> - 0.18

Oksaloasetat/Malat - 0.17

$$\frac{1}{2} \text{ O}_2 / \text{H}_2\text{O} + 0.82$$

Sitokrom c / Sitokrom c + 0.22  
teroksida terturun

(a) Klorofil:  $P_{II}^+$   $\rightarrow$  FAD  $\rightarrow$  oksaloasetat  
 $\rightarrow \frac{1}{2} O_2 \rightarrow$  sitokrom c

(b) FAD → oksaloasetat → sitokrom c  
 →  $\frac{1}{2} O_2$  → klorofil: P<sub>II</sub>

(c) Oksaloasetat  $\rightarrow$  FAD  $\rightarrow$  sitokrom c  
 $\rightarrow \frac{1}{2} O_2 \rightarrow$  Klorofil: P<sub>II</sub>

(d)  $\frac{1}{2} O_2 \rightarrow$  sitokrom c  $\rightarrow$  oksaloasetat  
 $\rightarrow$  Klorofil: P<sub>II</sub>  $\rightarrow$  FAD

(e) FAD → Klorofil: P<sub>II</sub> → FAD →  
sitokrom c →  $\frac{1}{2}$  O<sub>2</sub>

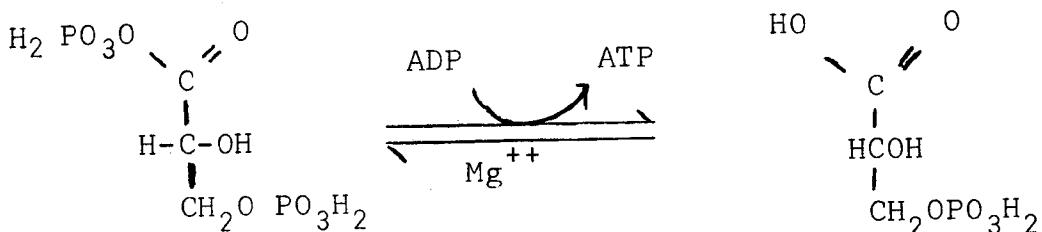
(ii) Blok binaan yang membentukkan sesuatu protein mempunyai struktur umum berikut:-

- (a)  $\text{RCH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$
- (b)  $\text{RCH}_2\text{COOH}$
- (c)  $\text{RCH}(\text{OH})\text{COOH}$
- (d)  $\text{RCH}_2\text{CHOH COOH}$
- (e)  $\text{RCO ASH}$

(iii) Tindakan enzim  $\alpha$ -amilase ialah:-

- (a) Memecahkan ikatan glukosida  $\alpha(1 \rightarrow 2)$
- (b) Memecahkan ikatan glukosida  $\alpha(1 \rightarrow 4)$
- (c) Memecahkan ikatan glukosida  $\beta(1 \rightarrow 2)$
- (d) Memecahkan ikatan glukosida  $\alpha(1 \rightarrow 3)$
- (e) Menghubungkan ikatan glukosida  $\alpha(1 \rightarrow 4)$   
dengan  $\alpha(1 \rightarrow 6)$

(iv) Enzim yang boleh memangkinkan tindak balas seperti berikut dipanggil:-



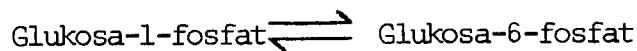
.../5

- (a) oksidoreduktase
- (b) transferase
- (c) rasemase
- (d) transaminase
- (e) Isomerase

(v) Koenzim yang diperlukan dalam tindak balas yang dimangkinkan oleh malik dehidrogenase ialah:-

- (a) adenosina trifosfat
- (b) nikotinamida adenina dinukleotida
- (c) magnesium fosfat
- (d) tiamina pirofosfat
- (e) piridoksal fosfat

(vi) Hitungkan nilai  $\Delta G^\circ$  pada  $25^\circ\text{C}$  bagi tindak balas berikut:-



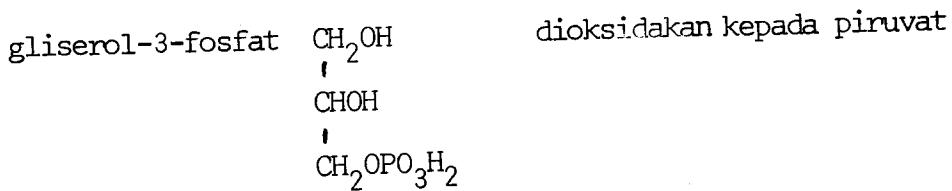
$$[\text{Glukosa-1-fosfat}] = 0.001M$$

$$[\text{Glukosa-6-fosfat}] = 0.019M$$

$$R = 1.987 \text{ cal/mol/k}$$

- (a) -1745 cal/mol
- (b) -1645 cal/mol
- (c) -1545 cal/mol
- (d) -1445 cal/mol
- (e) -1345 cal/mol

(vii) Bilangan molekul ATP yang boleh dijanakan apabila



melalui tapak jalan glikolisis ialah:-

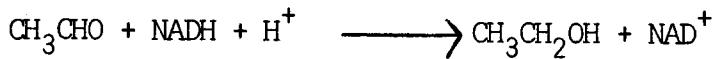
- (a) 4
- (b) 3
- (c) 2
- (d) 1
- (e) 5

(viii) Suatu perencat sistem pengangkutan elektron boleh menghalangkan pengaliran elektron melalui rantai pernafasan. Ia juga boleh mencegahkan pembentukan ATP.

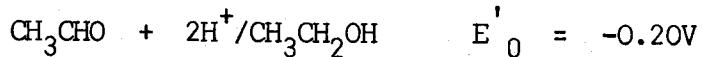
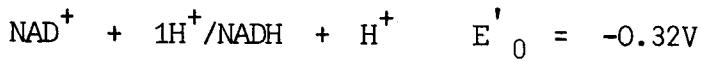
Perencat itu ialah:-

- (a) antimisin A
- (b) Oligomisin
- (c) 2, 4 dinitrofenol
- (d) para asid amino benzoik
- (e) kimotripsin

(ix) Hitungkan nilai  $\Delta E'_0$  bagi tindakbalas



jika kuper redoks yang terlibat ialah:-



----- (a) +0.12V

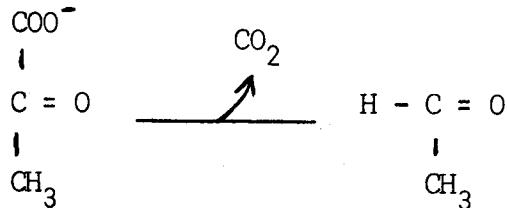
----- (b) -0.12V

----- (c) -0.54V

----- (d) +1.0V

----- (e) -0.30V

(x) Tindakbalas piruvat kepada asetaldehid



dipanggil tindakbalas

----- (a) pengoksidaan

----- (b) pengisomeran

----- (c) pendehidratan

----- (d) pendekarboksilan

----- (e) pentransaminaan

(xi) Dalam sel ragi, tapak jalur glikolisis boleh dipanggil fermentasi alkohol kerana hasil akhirnya ialah:-

- (a) asid laktat
- (b) asid piruvat
- (c) etanol
- (d) karbon dioksida
- (e) air

(xii) Nikotinamida adenina dinukleotida boleh diterbitkan daripada:-

- (a) riboflavin
- (b) niasin
- (c) piridoksin
- (d) tiamina
- (e) adenina

(xiii) Enzim pengawalan mempunyai dua ciri. Dua ciri itu ialah:-

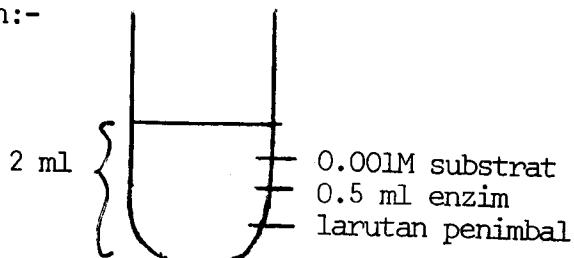
- (a) Ia adalah protein multimerik dan tidak mengikuti kinetik Michaelis-Menten..
- (b) Ia adalah protein multimerik dan mengikuti kinetik Michaelis-Menten.
- (c) Ia adalah suatu protein tunggal dan mempunyai tapak pengawasan.
- (d) Ia adalah protein tunggal dwiciri dan tidak mempunyai tapak aktif enzim.

- (e) Ia mempunyai glikopeptida dan mengikuti kinetik Michaelis-Menten.

(xiv) Ciri yang penting bagi tindakan enzim ke atas substratnya ialah:-

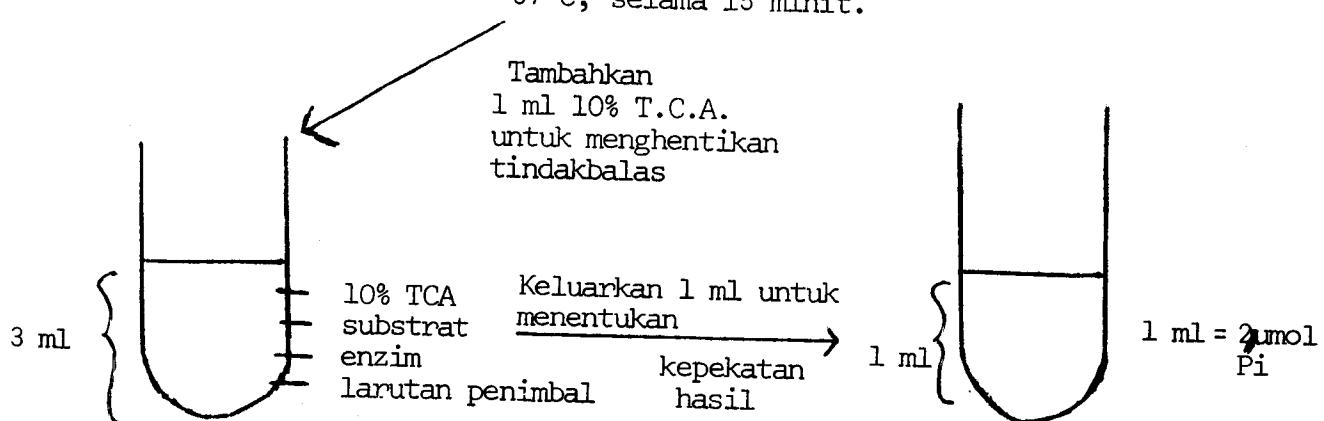
- (a) pH
- (b) suhu
- (c) masa
- (d) kespesifian
- (e) hasil

(xv) Berdasarkan gambarajah di bawah, hitungkan enzim dalam mikromol ( $\mu\text{mol}$ ) Pi dihasilkan per ml enzim per minit. Aktiviti enzim ini ialah:-



campuran tindakbalas pada  $37^\circ\text{C}$ , selama 15 minit.

Tambahkan  
1 ml 10% T.C.A.  
untuk menghentikan  
tindakbalas



.../10

- (a) 12  $\mu$ mol Pi per ml enzim per minit
- (b) 36  $\mu$ mol Pi per ml enzim per minit
- (c) 48  $\mu$ mol Pi per ml enzim per minit
- (d) 60  $\mu$ mol Pi per ml enzim per minit
- (e) 6  $\mu$ mol Pi per ml enzim per minit

(20 markah)

.../11

2. (a) Huraikan suatu eksperimen yang boleh dijalankan untuk membezakan antara perencatan saingan dan perencatan bukan saingan bagi tindak balas enzim.
- (b) Data di bawah telah diperolehi daripada suatu eksperimen kinetik enzim yang dijalankan di dalam kehadiran perencat-perencat A dan B dan juga tanpa perencat.

Perencat A atau B ialah suatu analog substrat atau suatu agen beralkilat.

S mol/litre	v(umol/min)	v(umol/min)	v(umol/min)
		$[A] = 5 \times 10^{-4} M$	$[B] = 3.2 \times 10^{-6} M$

$5.0 \times 10^{-4}$	1.25	0.74	0.48
$2.5 \times 10^{-4}$	0.87	0.45	0.33
$1.7 \times 10^{-4}$	0.67	0.32	0.25
$1.2 \times 10^{-4}$	0.54	0.25	0.20
$1.0 \times 10^{-4}$	0.45	0.21	0.17

- (i) Tentukan  $K_m$  dan  $V_{maks}$  bagi enzim ini.  
(ii) Perencat yang manakah ialah analog substrat, A atau B?  
(iii) Tentukan  $K_I$  bagi A dan B.

(20 markah)

.../12

Bahagian B (Jawab DUA soalan dari yang berikut:-)

- 2-
3. Anion arsenat,  $\text{HAsO}_4^{2-}$ , ialah suatu perencat saingan untuk fosfat dalam banyak tindakbalas enzim (terutamanya kinase) yang melibatkan fosfat. Enzim gliseraldehid-3-fosfat dehidrogenase menggunakan arsenat dan bukan fosfat. Tindakbalas dengan arsenat akan menghasilkan suatu terbitan asil arsenat dan bukan asil fosfat. Terbitan arsenat ini boleh menghidrolisiskan secara spontan dengan membebaskan haba.

- (a) Dengan menggunakan maklumat-maklumat di atas, tuliskan langkah-langkah bagi pengoksidaan fruktosa 1-6-difosfat kepada piruvat dengan adanya anion arsenat (anggapkan bahawa semua metabolite wujud seperti yang didapati dalam tapakjalan glikolisis).
- (b) Apakah hasil bersih bagi ATP melalui tapakjalan glikolisis dengan adanya anion arsenat?
- (30 markah)
4. (a) Terangkan tajuk-tajuk yang berikut:-
- (i) Rantai pernafasan
- (ii) Perencat dan agen tak berkupel bagi sistem pengangkutan elektron.
- (b) Berapakah molekul ATP yang boleh dijanakan apabila glukosa dioksidakan kepada karbon dioksida dan air di dalam sel eukariot yang mengandungi 2, 4 dinitrofenol?
- (30 markah)

(BOI 211/2)

5. Tuliskan nota-nota bagi tajuk-tajuk berikut:-

- (a) Pemungkinan kovalen bagi tindakan enzim
- (b) Enzim alosterik

(30 markah)

- 0000000 -