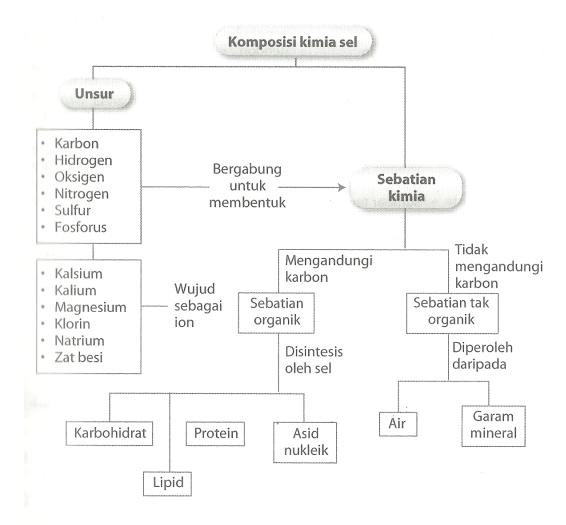
KOMPOSISI KIMIA SEL BIOLOGI TG 4 2010

- 1. Semua sel mengandungi unsur.
- 2 Unsur yang paling lazim (96%) adalah karbon, hidrogen, oksigen dan nitrogen.
- 3 Rajah 4.1 menunjukkan unsur utama dan sebatian kimia di dalam sel.



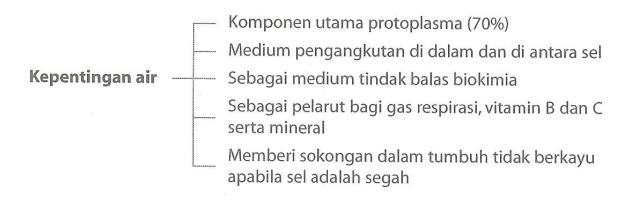
Rajah 4.1 Unsur dan sebatian kimia utama di dalam sel

4 Rajah 4.2 menunjukkan kepentingan sebatian organik.

Rajah 4.2 Kepentingan sebatian organik

Sebatian organik Karbohidrat Lipid Protein Asid nukleik Memberikan Membentuk Menghasilkan Diperbuat daripada tenaga (glukosa) sel baharu dwilapisan nukleotida (gula Membina untuk pentosa, bes fosfolipid dalam dindina sel pertumbuhan membran bernitrogen, (selulosa) plasma Membina kumpulan fosfat) Membentuk Sebagai penebat protoplasma · Dua ienis: rangka luar Membentuk haba dan (a) DNA (asid serangga (kitin) deoksiribomelindungi Disimpan penghubung organ nukleik) sebagai glikogen • Disimpan (tendon, (b) RNA (asid di dalam hati dan sebagai tisu ligamen) ribonukleik) sel otot, sebagai Membentuk adipos dalam DNA adalah heliks kanji dalam sel haiwan, lemak molekul protein berganda tumbuhan atau minyak di di dalam RNA adalah rantai dalam biji benih membran tunggal Pelarut bagi Mensintesis Membawa vitamin A, D, E enzim, hormon, maklumat genetik dan K antibodi, Mengarahkan hemoglobin Sumber tenaga sintesis protein Menghasilkan Menentukan ciri cecair hempedu yang diwarisi Mensintesis Mengawal semua aktiviti sel hormon steroid

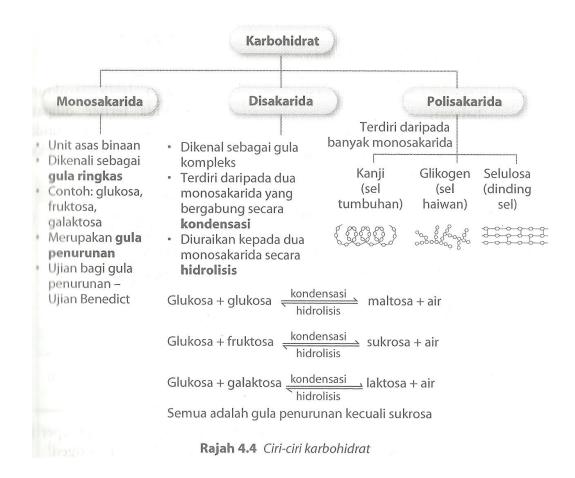
5 Rajah 4.3 menunjukkan kepentingan sebatian tak organik seperti air.



Rajah 4.3 Kepentingan air

4.2 KARBOHIDRAT

- 1. Karbohidrat terdiri daripada unsur karbon, hidrogen dan oksigen. Nisbah hidrogen: oksigen adalah 2:1.
- 2 Terdapat tiga jenis karbohidrat yang utama: monosakarida, disakarida dan polisakarida.
- 3 Rajah 4.4 menunjukkan ciri setiap jenis karbohidrat.

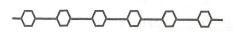


4. PROTEIN

- 1. Protein adalah molekul kompleks yang besar.
- 2. unsur dalam protein adalah karbon, hidrogen, oksigen dan hidrogen. Kebanyakan protein Juga mengandungi sulfur dan fosforus.
- 3 Monomer (unit binaan) bagi protein adalah asid amino.
- 4 Protein terbentuk melalui kondensasi dan diuraikan melalui hidrolisis.
- 5 Dua molekul asid amino bergabung untuk membentuk satu dipeptida.
- 6 Banyak molekul asid amino bergabung untuk membentuk satu polipeptida,
- 7 Terdapat dua jenis asid amino:
- (a) Asid amino perlu tidak boleh disintesis oleh badan
- (b) Asid amino tak perlu boleh disintesis oleh badan
- 8 Terdapat dua jenis protein:

- (a) Protein kelas pertama mengandungi semua asid amino perlu (protein haiwan)
- (b) Protein kelas kedua kekurangan beberapa asid amino perlu (protein tumbuhan)
- 9 Semua protein diperbuat daripada satu atau lebih polipeptida.
- 10 Protein boleh dikelaskan kepada beberapa peringkat berdas3rkan struktur masing-masing
- (a) Struktur primer

Urutan linear



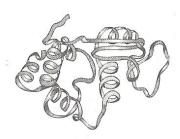
(a) Struktur primer

(b) **Struktur sekunder**Berlingkar dalam bentuk heliks atau β-terlipat



- (b) Struktur sekunder
- (c) Struktur tertier
 Polipeptida berlingkar

dilipat membentuk protein globul



(c) Struktur tertier

(d) Struktur kuarternar

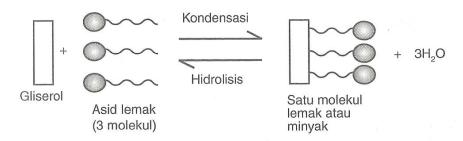
Dua atau lebih struktur polipeptida tertier dilipat bersama untuk membentuk molekul protein kompleks yang besar



(d) Struktur kuarternar

4.4 LIPID

- 1 Lipid mengandungi unsur seperti karbon, hidrogen dan oksigen.
- 2 Contoh lipid adalah lemak, minyak, lilin, fosfolipid, steroid seperti kolesterol, testosteron, estrogen dan progesteron.
- 3 Lemak dan minyak adalah trigliserida.
- 4 Setiap molekullemak atau minyak terdiri daripada satu molekul gliserol dan tiga molekul asid lemak.



Rajah 4.6 Struktur lipid

- 5. Terdapat dua jenis lemak:
- (a) Lemak tepu
- (b) Lemak tak tepu
- 6 Jadual 4.1 menunjukkan perbezaan antara lemak tepu dengan lemak tak tepu.

Jadual 4.1 Perbezaan antara lemak tepu dengan lemak tak tepu Lemak tak tepu Lemak tepu Asid lemak dalam lemak tak tepu Asid lemak dalam lemak tepu hanya mempunyai ikatan mempunyai sekurang-kurangnya satu ikatan karbon berganda tunggal pada ikatan karbon Rantai karbonnya tidak tepu dengan (b) Rantai karbonnya mempunyai bilangan atom hidrogen yang hidrogen. Maka, boleh bertindak balas dengan atom hidrogen tambahan maksimum (c) Pepejal pada suhu bilik Cecair pada suhu bilik Contoh adalah minyak sayuran seperti (d) Contoh adalah lemak haiwan seperti mentega minyak jagung Mengandungi kurang kolesterol (e) Mengandungi lebih kolesterol (f) Meningkatkan risiko penyakit Tidak meningkatkan risiko penyakit iantung kerana lemak tepu boleh jantung kerana tiada enapan lemak terenap pada dinding arteri pada dinding arteri

ENZIM

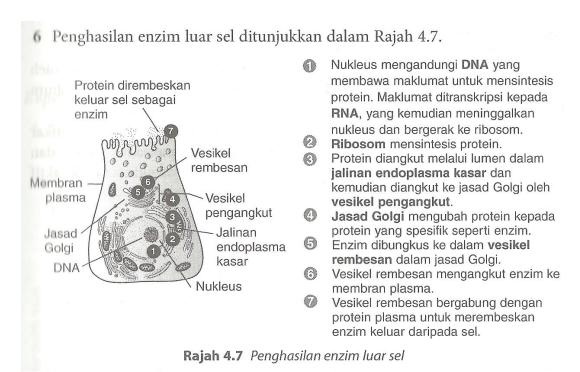
SPM 2006 P2/Sec A/Q2

- 1. Enzim adalah mangkin biologi yang boleh meningkatkan kadar tindak balas biokimia.
- 2 Bahan yang ditindakkan oleh enzim dikenal sebagai suhstrat.
- 3 Ciri-ciri enzim adalah:
- (a) Semua enzim adalah protein yang dihasilkan oleh sel hidup.
- (b) Tindakan enzim adalah spesifik. Setiap jenis enzim hanya boleh bertindak terhadap satu jenis substrat. Tindakan enzim adalah berdasarkan hipotesis mangga dan kunci. Setiap enzim mempunyai tapak khusus yang dipanggil tapak aktif yang boleh terikat dengan substrat yang spesifik sahaja.
- (c) Enzim tidak berubah atau dimusnahkan pada akhir tindak balas.
- (d) Enzim diperlukan dalam kuantiti yang kecil untuk mempercepatkan tindak balas biokimia.
- (e) Tindak balas kimia yang dimangki nkan oleh enzim adalah tindak balas berbalik.
- (f) Enzim adalah sensitive terhadap pH
- (g) Enzim adalah sensitive terhadap suhu
- 4. Nama kebanyakkan enzim berakhir dengan "ase". Contohnya:

SUBSTRAT	ENZIM		
Maltosa	Maltase		
Sukrosa	Sukrase		
Laktosa	Laktase		
Lipid	Lipase		
Protein	Protease		
Selulosa	Selulase		

5 Terdapat dua jenis enzim:

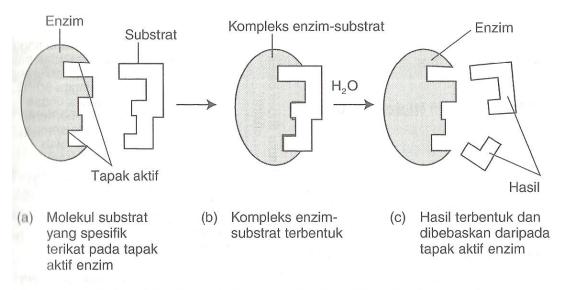
- (a) Enzim intrasel: Enzim yang dihasilkan oleh sel dan berfungsi dalam sel tersebut. Contohnya enzim yang terlibat dalam respirasi dan fotosintesis.
- (b) Enzim luar sel: Enzim yang dihasilkan oleh sel tetapi dirembeskan untuk berfungsi di luar sel. Contohnya enzim yang dirembeskan oleh pankreas dan kelenjar air liur.



- 1. Mekanisme tindakan enzim adalah berdasarkan hipotesis 'mangga dan kunci' (Rajah 4.8).
- 2. Enzim mempunyai bentuk spesifik yang dipanggil tapak aktif.
- 3 Molekul substrat yang spesifik terikat pada tapak aktif untuk membentuk kompleks enzimsubstrat.
- 4 Tindak balas enzim berlaku pada tapak aktif.

MEKANISME TINDAKAN ENZIM

5 Hasil terbentuk dan meninggalkan tapak aktif enzim.



Rajah 4.8 Hipotesis 'mangga dan kunci' bagi tindakan enzim

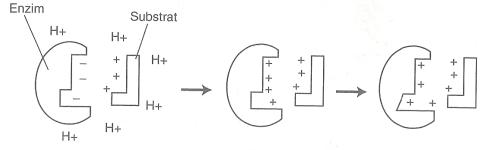
Faktor yang Mempengaruhi Aktiviti Enzim

Faktor yang mempengaruhi aktiviti enzim adalah:

- (a) pH
- (b) suhu
- (c) kepekatan substrat
- (d) kepekatan enzim

pН

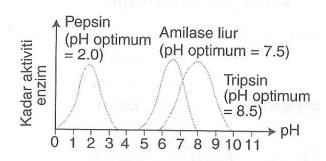
- 1 Aktiviti enzim dipengaruhi oleh keasidan atau kealkalian medium tindak balas.
- 2 Perubahan pH boleh menukar cas pada tapak aktif enzim dan mengubah struktur tapak aktif (Rajah 4.9).



- (a) Dalam medium berasid (pH rendah), terdapat ion hidrogen yang berlebihan.
- (b) Ion hidrogen yang berlebihan meneutralkan cas negatif pada tapak aktif dan mengubah cas menjadi cas positif.
- (c) Struktur tapak aktif juga berubah. Tiada kompleks enzim-substrat yang dapat terbentuk. Enzim tidak boleh berfungsi.

Rajah 4.9 Kesan pH terhadap aktiviti enzim

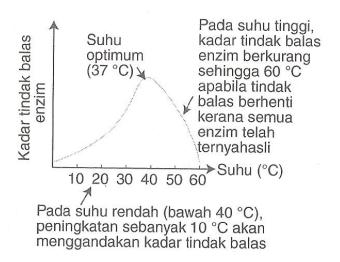
3 Setiap enzim berfungsi secara aktif pada pH optimum (Rajah 4.10).



Rajah 4.10 *pH optimum bagi enzim yang berbeza*

SUHU

- 1 Pada suhu yang rendah, kadar tindak balas enzim adalah rendah . Namun, apabila suhu semakin meningkat, pelanggaran antara molekul substrat dan enzim berlaku lebih kerap. Oleh itu, semakin banyak kompleks enzimsubstrat terbentuk. Maka, kadar tindak balas enzim meningkat.
- 2 Pada suhu optimum (37°C), aktiviti enzim adalah pada kadar maksimum.



Rajah 4.11 Kesan suhu terhadap aktiviti enzim

3. Pada suhu tinggi (lebih daripada 40°C) enzim akan ternyahasli.

Kepekatan enzim

1. Pada pH dan suhu yang malar, apabila kepekatan enzim semakin meningkat, kadar tindak balas enzim akan meningkat sehingga kadar maksimum dicapai (Rajah 4.12).

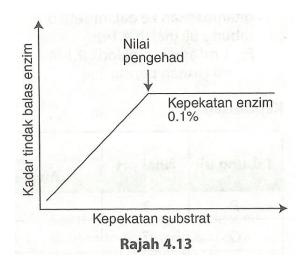


- 2. Kadar maksimum adalah nilai pengehad.
- 3. Selepas nilai pengehad, sebarang peningkatan kepekatan enzim lidak akan meningkatkan kadar lindak balas.
- 4 Kepekatan substrat adalah faktor pengehad.

Kepekatan substrat

SPM 2006/p3/Q1

- 1 Apabila kepekatan substrat semakin meningkat, kadar tindak balas enzim meningkat kerana terdapat lebih banyak perlanggaran antara molekul substrat dengan molekul enzim.
- 2 Namun begitu, pada kepekatan substrat yang tertentu, kadar tindak balas adalah pada tahap maksimum.
- 3 Enzim adalah terhad. Semua tapak aktif telah dipenuhi oleh substrat.
- 4 Kepekatan enzim adalah faktor pengehad.



KEGUNAAN ENZIM DALAM KEHIDUPAN SEHARIAN DAN INDUSTRI

SPM 2005 P2/Sec A/Q4c

- 1. Dalam kehidupan seharian, enzim digunakan di rumah:
- (a) dalam serbuk pencuci untuk menanggalkan kotoran daripada pakaian
- (b) untuk melembutkan daging
- 2. Enzim juga digunakan secara meluas dalam industri seperti ditunjukkan dalam Jadual 4.2.

Enzim	Kegunaan		
Amilase	 Untuk menyingkirkan kanji dalam penghasilan coklat, sirap dan jus buah- buahan 		
Lipase and	 Untuk menguraikan lemak dalam makanan seperti daging Untuk menyediakan keju dengan cara melarutkan dan menyingkirkan kandungan lemak dalam susu 		
Protease	 Untuk melembutkan daging Untuk membuang kulit ikan dalam industri pengetinan makanan 		

Enzim	Kegunaan
	Untuk membuang bulu daripada kulit haiwan
Selulase	 Untuk melembutkan sayur-sayuran dengan cara melarutkan selulosa Untuk mengekstrak agar-agar daripada rumpai laut Untuk membuang kulit biji benih daripada bijirin
Zimase	 Untuk menyediakan minuman beralkohol seperti wain dan bir semasa penapaian

KEPENTINGAN KOMPOSISI KIMIA DALAM SEL

- 1 Sebatian kimia dan ion mineral penting untuk kemandirian sel.
- 2 Kekurangan mana-mana komponen kimia dalam sel akan menjejaskan tindak balas biokimia dan fungsi sel.