

BIOKIMIA

The chemistry of living thing

ILMU PENGETAHUAN YANG BERKENAAN DENGAN DASAR
KIMIAWI KEHIDUPAN
(Yun Bios = kehidupan)

MENGURAIKAN DAN MENJELASKAN SEMUA PROSES KIMIAWI
PADA SEL HIDUP DALAM PENGERTIAN MOLEKULER

Dasar pengembangan :
kedokteran, pertanian, biologi,
mikrobiologi, nutrisi, fisiologi,
farmakologi, patologi, semua
ilmu tentang kehidupan/hayat

Berkembang sangat pesat >
bioteknologi (mensintesis,
mengisolasi, memurnikan) zat-zat
untuk obat, mencegah penyakit
tertentu, senyawa-senyawa
diagnostik.

- PROSES BIOKIMIA YANG NORMAL
MERUPAKAN DASAR KESEHATAN

SEMUA PENYAKIT MEMPUNYAI DASAR BIOKIMIA

AKTIVITAS, PERTUMBUHAN FISIK
KARENA KEGIATAN OLAHRAGA
MEMPUNYAI DASAR BIOKIMIA

Biokimia merupakan ilmu pengetahuan eksperimental perlu dipelajari dengan berfikir tidak hanya hafalan

SEMUA PENYAKIT MEMPUNYAI DASAR BIOKIMIA

AKTIVITAS, PERTUMBUHAN FISIK
KARENA KEGIATAN OLAHRAGA
MEMPUNYAI DASAR BIOKIMIA

Biokimia merupakan ilmu pengetahuan eksperimental perlu dipelajari dengan berfikir tidak hanya hafalan

Simbol	Nama	Valensi
Fe		
P		
H		
I		
Ca		
C		
Mg		
N		
O		
K		
Na		
Cl		

Simbol	Nama	Valensi
Fe	Ferum/besi	2,3
P	fosfor	3,5
H	Hidrogen	1
I	Iodium	1,3,5,7
Ca	Kalsium	2
C	Karbon	2,4
Mg	Magnesium	2
N	Nitrogen	3,5
O	Oksigen	2
K	Kalium	1
Na	Natrium	1
Cl	Klorin	1,3,5,7

Materi Perkuliahan

1. Pengantar
2. Biomolekul
3. Enzim
4. Glikolisis aerobik
5. Glikolisis Anaerobik
6. Siklus Krebs
7. Sistem transport elektron
8. Metabolisme lemak
9. Metabolisme protein
10. Vitamin
11. Mineral

BIOMOLEKUL

*Sel merupakan satuan structural dan fungsional yang utama pada biologi termasuk manusia.
Reaksi kimia banyak terjadi di dalam sel.*

manusia tersusun dari beberapa unsur yang bergabung membentuk Tubuh sejumlah besar sel.

Sebagian besar badan manusia berupa air, selebihnya berupa senyawa-senyawa organik dan nonorganik

Komposisi Tubuh Manusia

- AIR : 55 % barat badan
- Senyawa Organik: a. Protein 15 % BB, b. Lipid 15 % BB, Karbohidrat 5 BB %.

Secara umum dibedakan : Senyawa organik structural (protein, fosfolipid, glikoprotein, glikolipid, kolesterol dll)

Senyawa organik nonstruktural (senyawa cadangan dalam tubuh: glikogen, triasilgliserol, senyawa intermediate di jalur metabolisme, dan metabolit yang akan diekskresi melalui ginjal, paru, pencernaan)

- Senyawa anorganik berupa mineral 5 % dari BB, dalam bentuk :
 - a. Kation utama (natrium, kalium, magnesium, ferum/ferro/ferri), lainnya sedikit.
 - b. Anion (klor, bikarbonat, bishidrofat, asam fosfat, sulfat)

SEL ITU HIDUP/TUMBUH JIKA CUKUP :
oksigen, glukosa, asam amino, lemak,
perbedaan ion sesuai

DALAM SEL SELALU ADA KEGIATAN:
transport membran, reaksi kimia

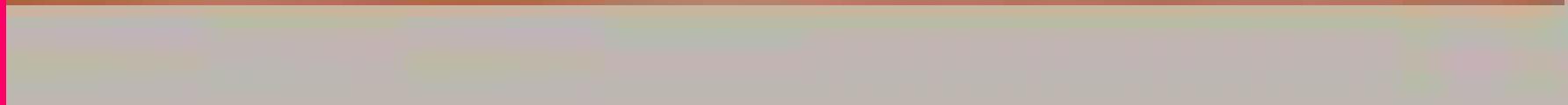
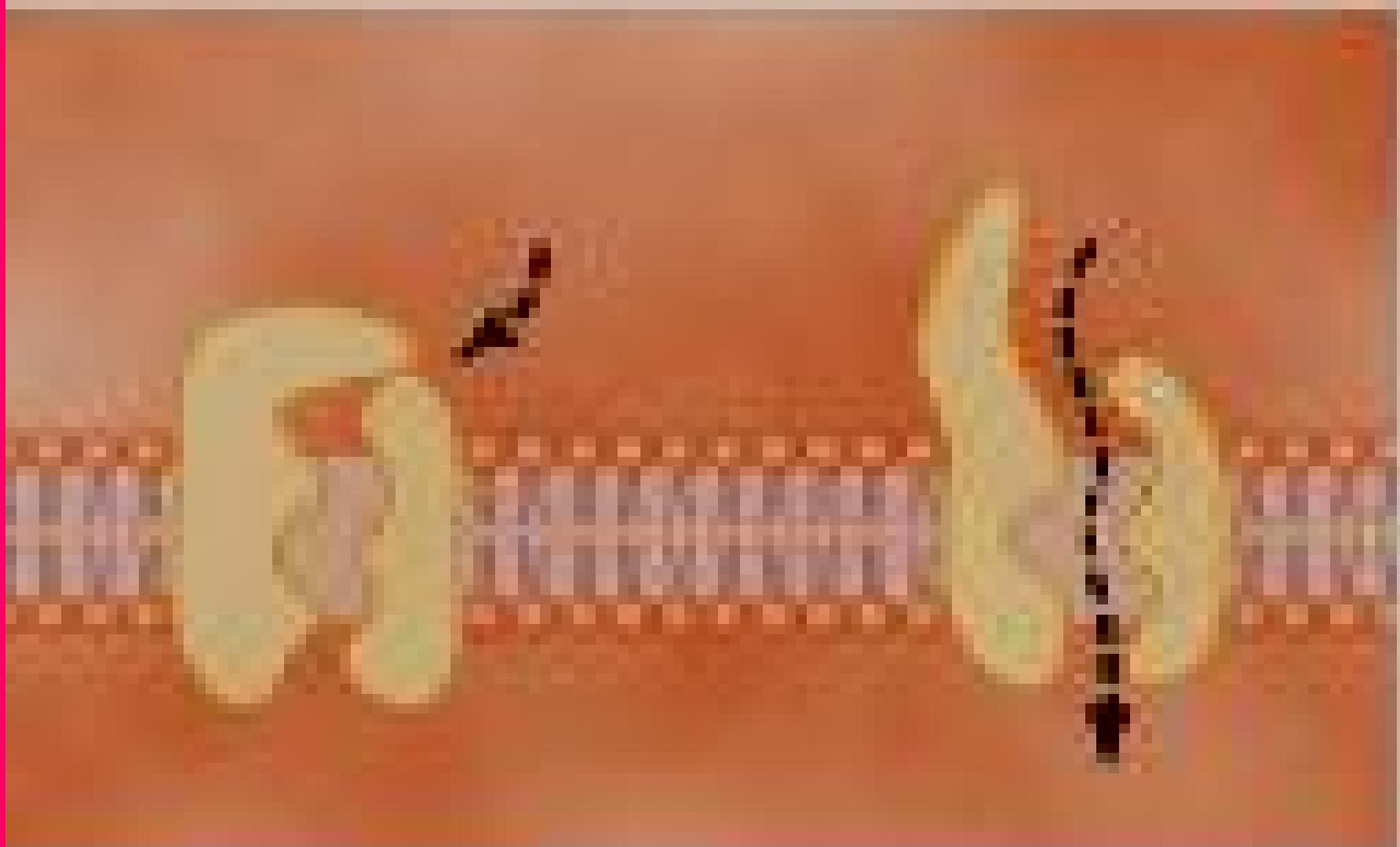
Cairan ekstra selular : ion natrium, klorida,
bikarbonat, bahan makan.

Cairan intraselular: Kalium, fosfat,
magnesium

Pompa natrium/sodium, pompa kalium/
potassium

MORFOLOGI SEL

1. Membran (sifat semipermeabel, struktur: protein, lemak), Fungsi memberi bentuk/batas, penyeleksi zat masuk keluar, reseptor, antibodi thdp benda asing.
2. Retikulum endoplasmik : sintesis protein
3. Golgi aparatus : membentuk lisosom
4. Lisosom : pencernaan sel
5. Mitokondria : dapur sel
6. Nukleus/inti : pusat pengatur
7. Sitoskeleton/filament/serat : kerangka sel



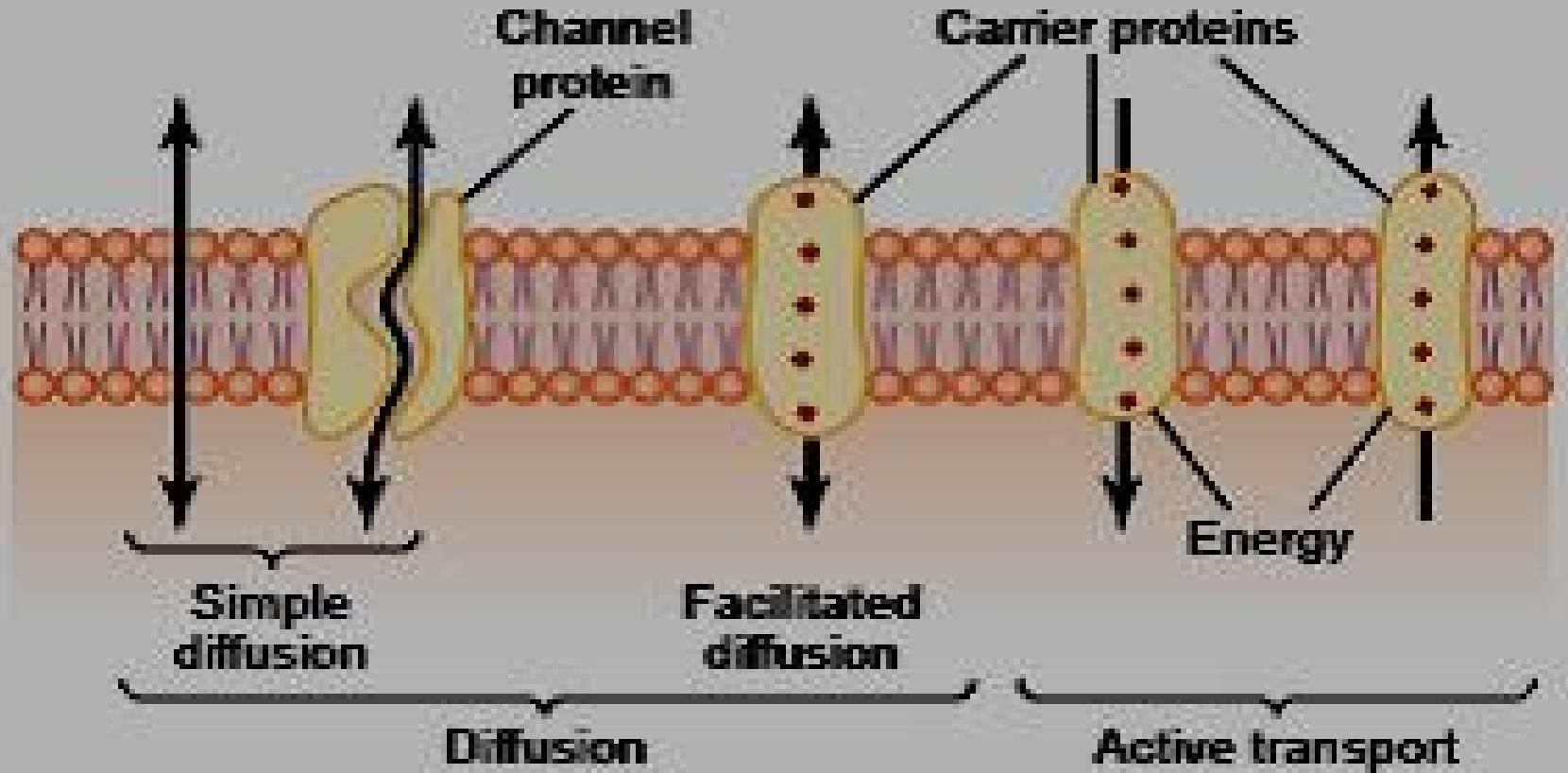


Figure 4–2

Transport pathways through the cell membrane, and the basic mechanisms of transport.

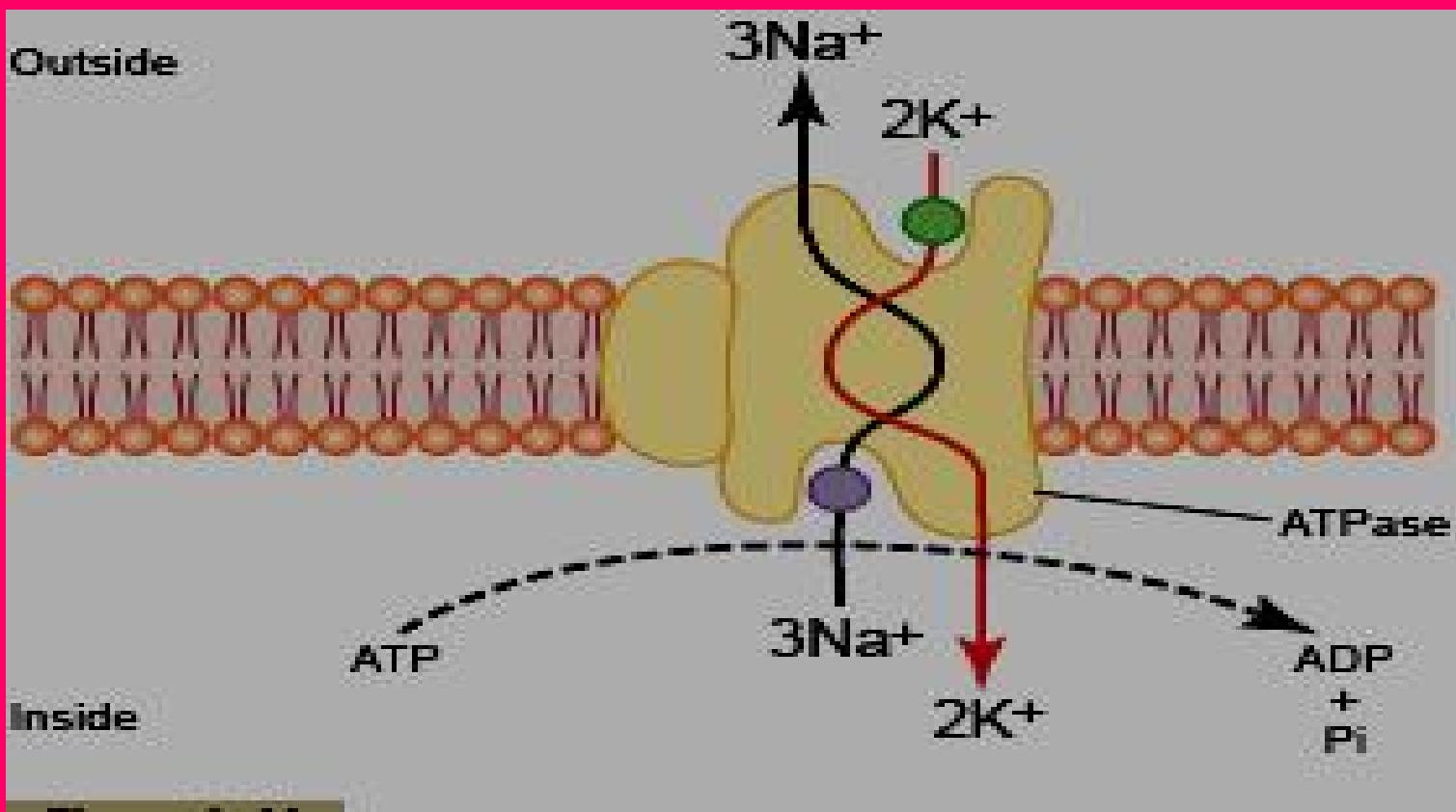


Figure 4–11

Postulated mechanism of the sodium-potassium pump. ADP, adenosine diphosphate; ATP, adenosine triphosphate; Pi, phosphate ion.

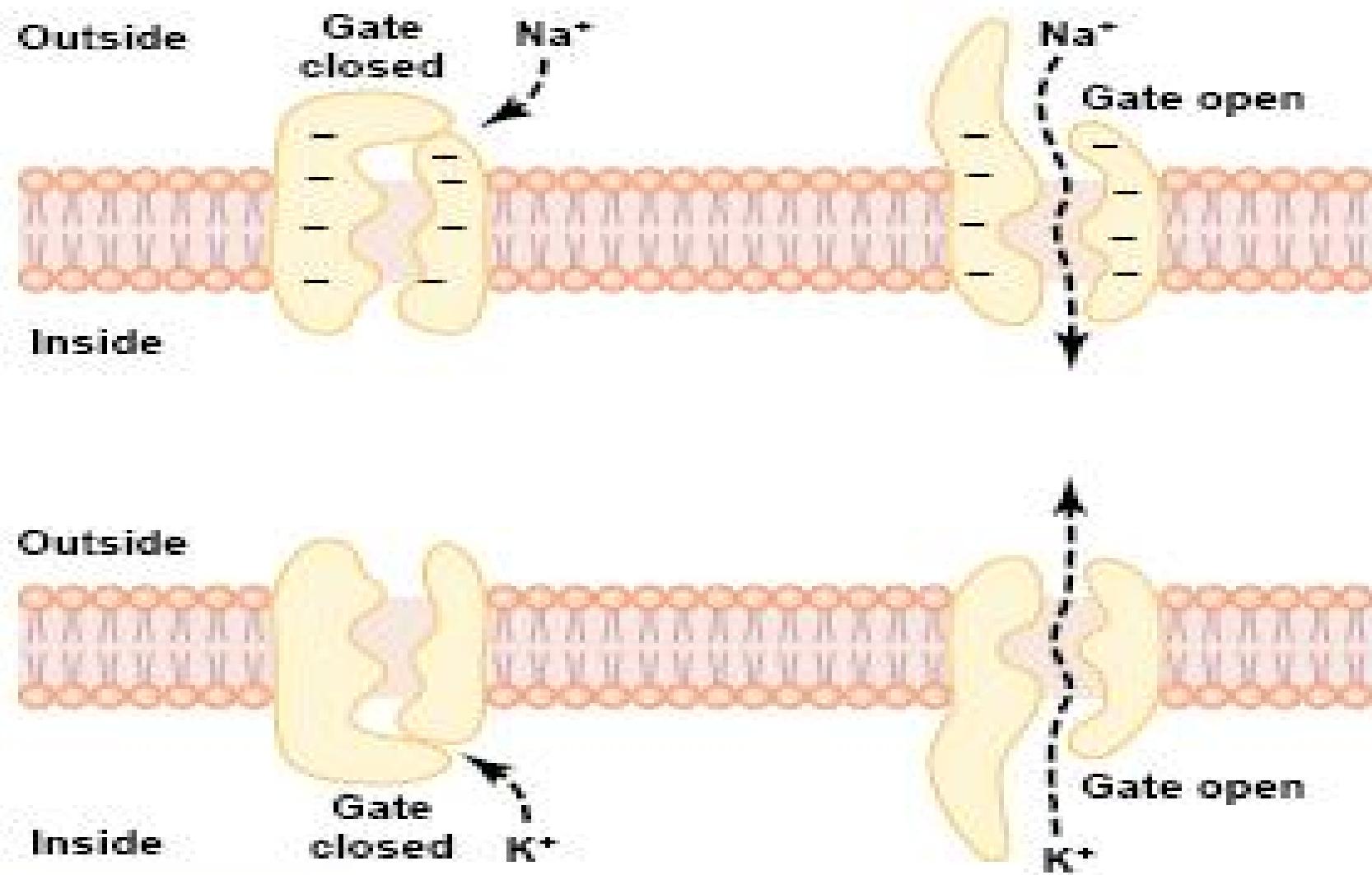


Figure 4-4

Transport of sodium and potassium ions through protein channels. Also shown are conformational changes in the protein molecules to open or close "gates" guarding the channels.

- Membran sel:
- Lemak : fosfolipid, kolesterol, sfingolipid,, dan glikolipid.
- Protein : integral, transmembran.

TRANSPORT MEMBRAN

Transport aktif : perlu energi untuk memompa melawan gradien elektrokimia/konsentrasi (natrium/sodium, kalium/potassium), memerlukan pengembang/ karier.

- Transport pasif: dari konsentrasi tinggi ke rendah, difusi ke konsentrasi tinggi.
- Fagositosis-pinositosis :
Fagositosis (memakan)
pinositosis (meminum)

	EXTRACELLULAR FLUID	INTRACELLULAR FLUID
Na^+	142 mEq/L	10 mEq/L
K^+	4 mEq/L	140 mEq/L
Ca^{++}	2.4 mEq/L	0.0001 mEq/L
Mg^{++}	1.2 mEq/L	58 mEq/L
Cl^-	103 mEq/L	4 mEq/L
HCO_3^-	28 mEq/L	10 mEq/L
Phosphates	4 mEq/L	75 mEq/L
SO_4^-	1 mEq/L	2 mEq/L
Glucose	90 mg/dl	0 to 20 mg/dl
Amino acids	30 mg/dl	200 mg/dl ?
Cholesterol	0.5 g/dl	
Phospholipids		2 to 95 g/dl
Neutral fat		
PO_2	35 mm Hg	20 mm Hg ?
PCO_2	46 mm Hg	50 mm Hg ?
pH	7.4	7.0

JARINGAN TUBUH

- EPITEL (LUNAK/KULIT,KERAS/ KUKU RAMBUT)
- JARINGAN IKAT/PENYOKONG (GIGI,TULANG, TULANG RAWAN)
- ADIPOSA/LEMAK (PROTOPLASMA, CADANGAN)
- OTOT(LURIK, JANTUNG, POLOS). OTOT LURIK PUTIH (CEPAT, MUDAH LELAH KRN ANAEROBIK). MERAH (LAMBAT, TAHAN KRN AEROBIK, MIOGLOBIN, MITOKONDRIA, ENZIM OKSIDATIF)
- SARAF (PUSAT,PERIFIR)
- VASKULER

Jawablah Pertanyaan ini !

1. Ilmu apa saja yang mempunyai dasar biokimia ?
2. Bagian terbesar tubuh manusia apa ?
3. Protein, lemak, karbohidrat mana yang paling banyak / sedikit ?
3. Apa yang banyak terdapat di cairan luar sel dan yang di dalam sel ?

ENZIM-KOENZIM

EN-ZYME = RAGI

BIOKATALIS:

KATALISATOR yang disintesis oleh organisme hidup

Katalisator: senyawa yang membantu/mempercepat reaksi tetapi tidak ikut bereaksi.

DAPAT AKTIF DLM TABUNG REAKSI

Jika kondisi sama

STRUKTURAL, SEMUA PROTEIN

STRUKTURAL SEMUA PROTEIN

Sifat protein dipunyai: termolabil, dirusak oleh logam berat .

AKTIVITAS ENZIM SPESIFIK

NOMENKLATUR/PENAMAAN: akhiran ase pd nama substrat enzim bekerja:

Proteinase kerja pd protein

Karbohidrase kerja pd KH

Lipase kerja pd lipit/lemak

ENZIM

- EN-ZIME > ragi
- Biokatalisis [katalisator yang disintesis organisme hidup]
- Dapat aktif di tabung asal lingkungan sesuai.
- Struktur yang telah diketahui adl protein [sifat protein termolabil, dirusak logam berat dipunyai]
- Aktivitas bersifat spesifik

AKHIRAN ASE PADA JENIS REAKSINYA

Oksidase > Oksidasi

Reduktase > reduksi

MESKI SPT DI ATAS MASIH ADA SIMPANG SIUR

IUB(international union of biochemistry)

Digit: 1 = kode kelas enzim

2 = kode sub kelas enzim

3 = kode sub sub kelas enzim

4 = nama enzim tertentu

ADA 6 KELAS ENZIM:

1. Oksidoreduktasi: oksidasi-reduksi antara dua substrat (enzim-enzim dehidrogenase=oksidase) Oksidasi-reduksi CH-OH, CH-CH, CH-NH₂

2. Tranferase

Pemindahan gugus : satu karbon, residu aldehida, residu keton, asil, alkil, glikosil, fosfor, sulfur.

3. Hidrolase

Hidrolisis ikatan; ester, eter, peptida, glikosil, anhidrida asam, C-C, C-helida, P-N.

4. Liase

Pembuangan gugus dari substrat

Mekanisme lain dari hidrolisis

dan Meninggalkan ikatan rangkap

ikatan C-C, C-O, C-N C-S, C-helida

5. Isomerase

Interkonversi isomer-isomer optik,
gemetrik, atau posisi

6.Ligase

Penggabungan dua senyawa diikuti pemecahan ikatan pirofosfat dari ATP atau senyawa sejenisnya, misal:mengkatalisis reaksi pembentukan C-O, C-N, C-C

KOENZIM: Senyawa organik yg diperlukan untuk aktivitas suatu enzim tertentu.

KOENZIM : Bersifat termostabil

Gabungan enzim (protein) dg koenzim (nonprotein) = holoenzim

(NAD⁺ > LDH; KoASH > Tiokinase; Piridoksal fosfat > transaminase)

Dua kelas koenzim :

1. Turut dalam pemindahan satu gugus bukan hydrogen (koenzim A-Sh; Tiamin Piro Fosfat/ TPP; Peredoksal fosfat; Tetra hidro folat; Biotin, Kobamida; Lipoat)
 2. Koenzim turut dlm pemindahan hydrogen (NAD; NADP; FMN; FAD; L(SH)2; Koenzim Q)
-
- Oksidoreduktase pd sistem biosintesis menggunakan ko-dehidrogenase NADPH pd sintesis lemak & sterol
 - Degradasi menggunakan Ko-dehidrogenase NADH seperti pada glikolisis dan oksidasi asam lemak.

- Pengukuran Aktivitas enzim : mengukur kecepatan reaksi enzimatis dari substrat yg bereaksi atau produk yang dihasilkan/ menit/jam pengukuran khusus.

Isolasi enzim :

Klasik : larutan garam berbagai kadar (salting out)/aseton, etanol.

Dikembangkan dg kromatografi missal ion exchanger, saringan molekul(sefadeks), sampai kromatografi afinitas (pengikat)

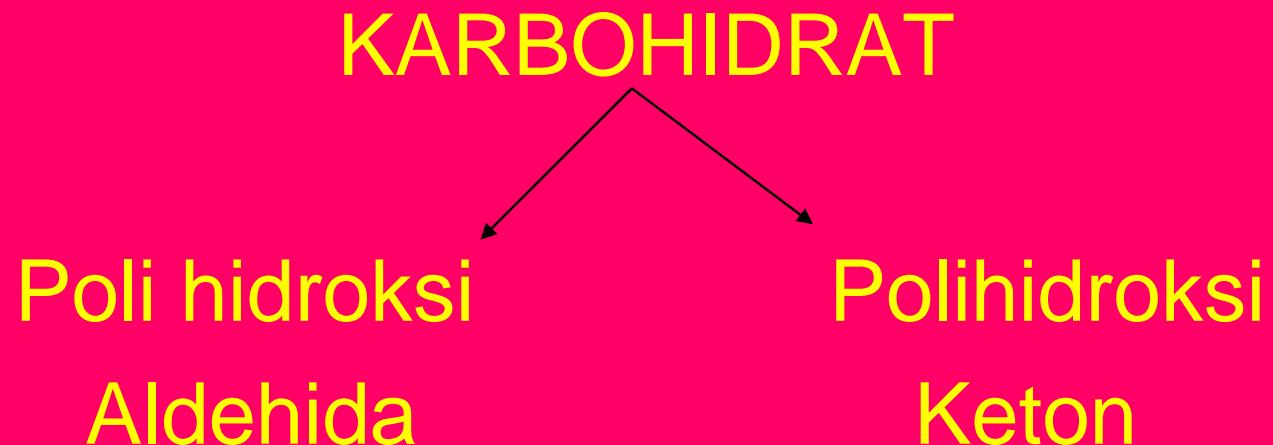
- Keberadaan enzim punya tempat sendiri.
Enzim glikolisis anaerobik (EM) di sitoplasma, enzim siklus Krebs di Mitokondria, Rantai pernafasan/ETS/Fosforilasi oksidatif di mitokondria.
- Isozim : Katalisisnya serupa tetapi sifat-sifat fisiknya berbeda (laktat dehidrogenase timbal balik laktat piruvat pakai Ko-Dehidrogenase NAD+/NAD+H+ punya 4 protomir dari dua H dan dua M (I₁ = HHHH; I₂ +HHHM; I₃ = HHMM; I₄ = HMMM; I₅= MMMM
- Enzim eksokrin : pasif masuk sirkulasi darah (enzim intrasel) biasanya karena sel rusak, jika kadar tinggi karena ada kerusakan jaringan/nikrosis disebut enzim non-fungsional. (SGPT, SGOT/Serum Glutamat-oksaloasetat transaminase)

- Reaksi enzimatis :
- $E + S \rightleftharpoons ES' \rightarrow E + P$ (E=enzim; S=substrat; Es= komplek enzim substrat; P=produk hasil akhir)

- KECEPATAN REAKSI Dipengaruhi:
 - 1. Suhu
 - 2. Keasaman/PH
 - 3. Ada tidaknya senyawa inhibitor
 - 4. Ada tidaknya senyawa perusak enzim
 - 5. Kadar enzim
 - 6. Kadar subtract

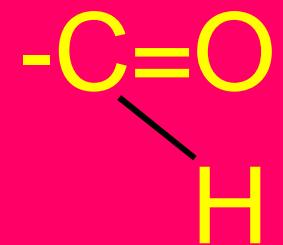
- *Induksi : sintesis spesifik dapat oleh sel dg langsang suatu senyawa BM kecil (inducer), jika disintesis tidak tergantung inducer dinamakan enzim konstitutif*
- PROENZIM : Pepsinogen (zimogen pepsin) diaktifkan jadi pepsin oleh HCl. Zimogen lain tripsinogen, protrombin, prokarboksipeptidase.
- METALOENZIM : mengikat unsur mineral (bentuk ion disebut activator) $Fe >$ sitokrom, katalase, peroksidase. lainnya Mo, Cu, Zn, Mg, Mn, Co, .

KARBOHIDRAT

$$C_n(H_2O)_n$$


(Poli=banyak, Hidroksi=OH)

Aldehida: -CHO



Keton: -C=O
 |

Nama: akhiran osa

Aldehida > Aldosa

Keton > Ketosa

Jumlah atom karbon :

C=4 > tetrosa (aldotetrosa/ketotetrosa)

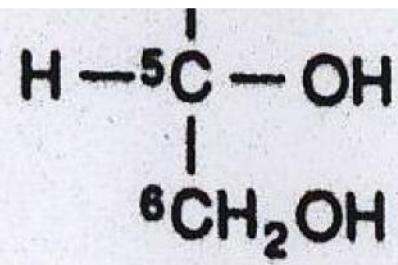
C=5 > pentosa (aldopentosa/ketopentosa)

C=6 > heksosa (aldoheksosa/ketoheksosa)

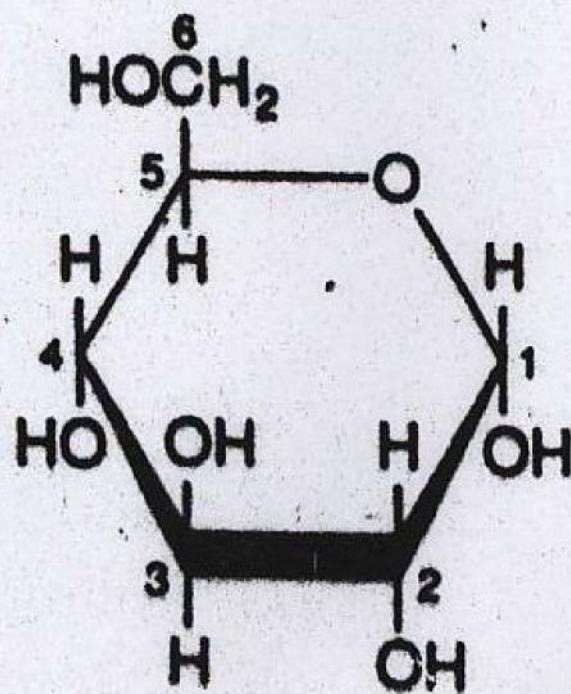
Monosakarida:

Triosa, tetrosa, pentosa, heksosa, serta
7C(sedoheptulosa) dibentuk dr
pemecahan glukosa lewat pentosa fosfat.

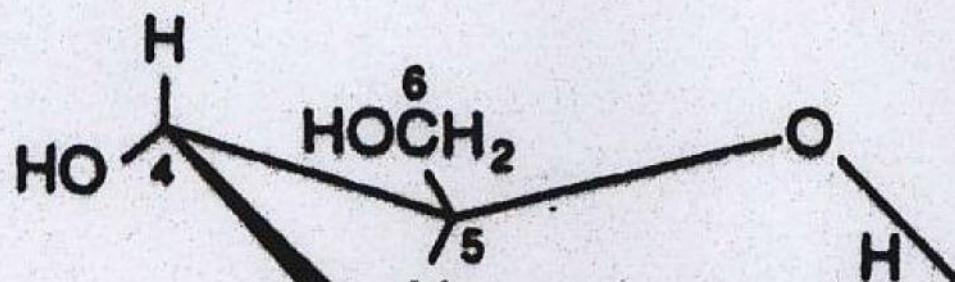
Heksosa (glukosa, fruktosa, galaktosa, dan
manosa)



B



C



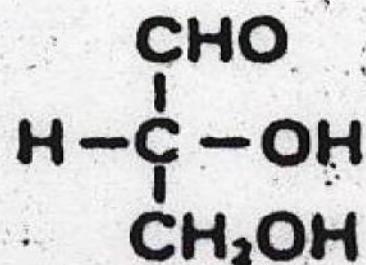
n

D-Xilosa

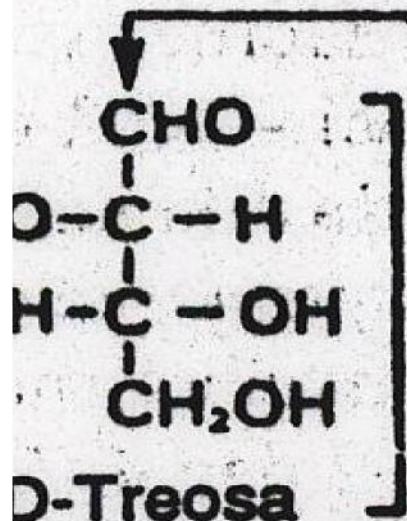
D-Ribulosa

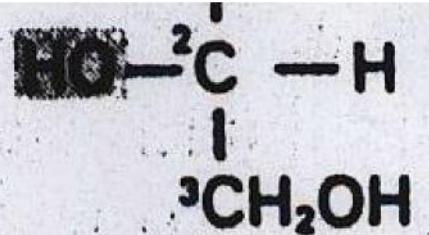
D-Fruktos

mbar. 15-7. Contoh-contoh ketosa dengan makna fisiologis

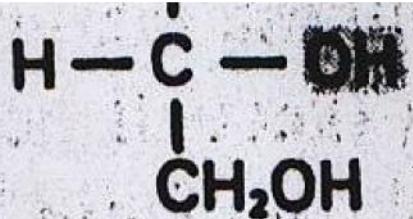


D-Gliserosa (D-gliseraldehid)

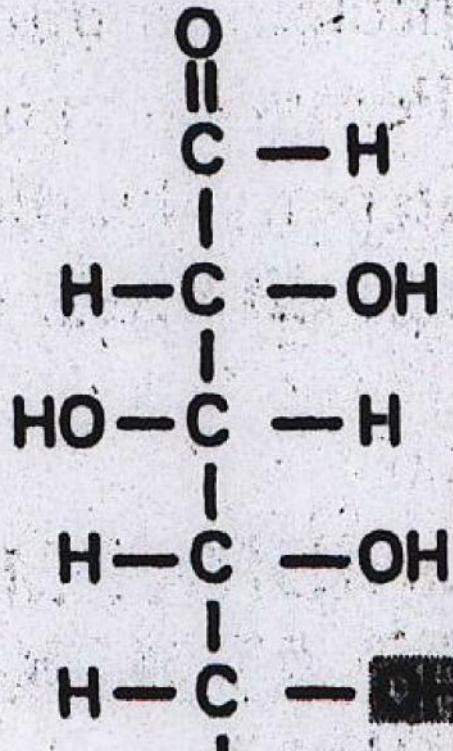
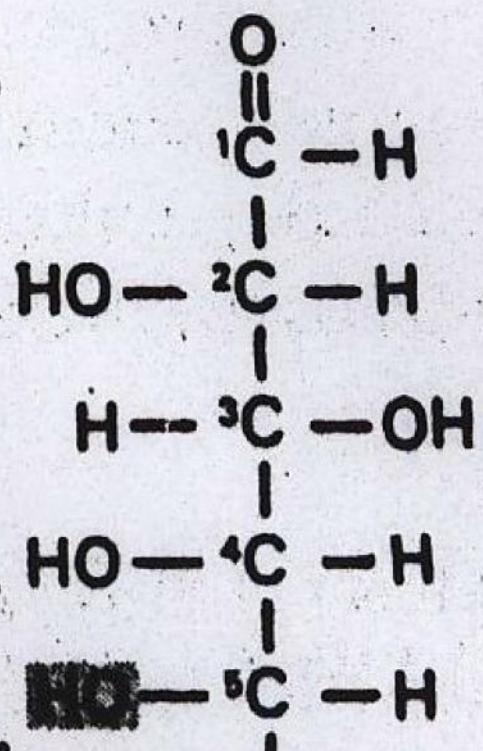


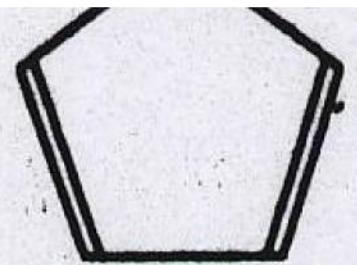


L-Gliserosa
(L-gliseraldehid)

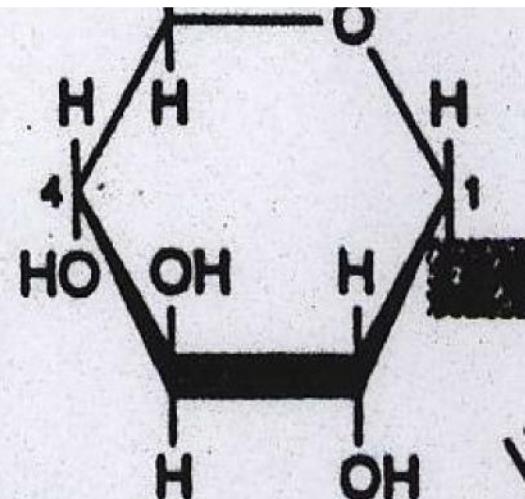


D-Gliserosa
(D-gliseraldehid)

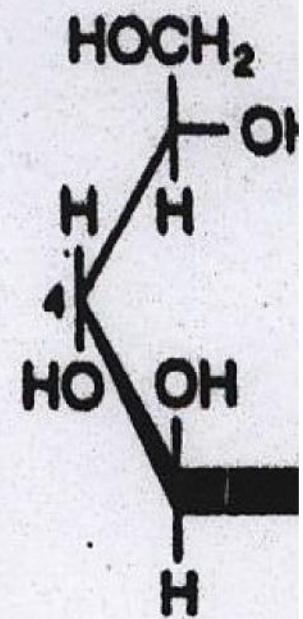
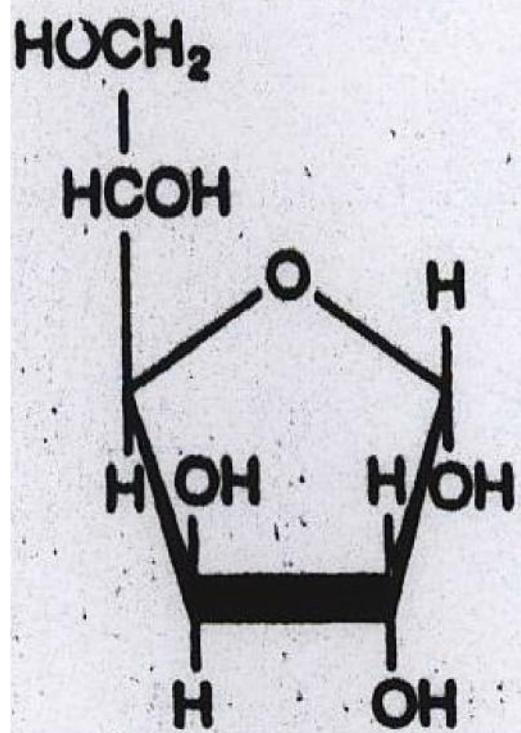


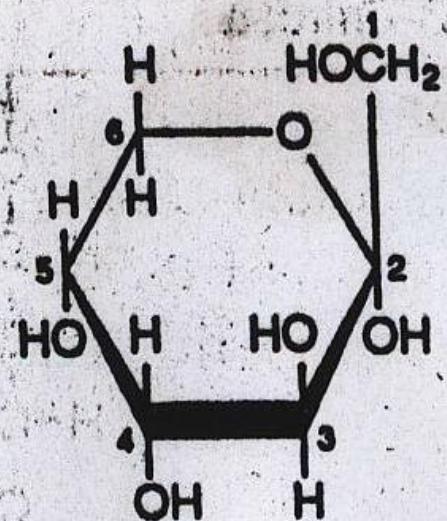


Furan

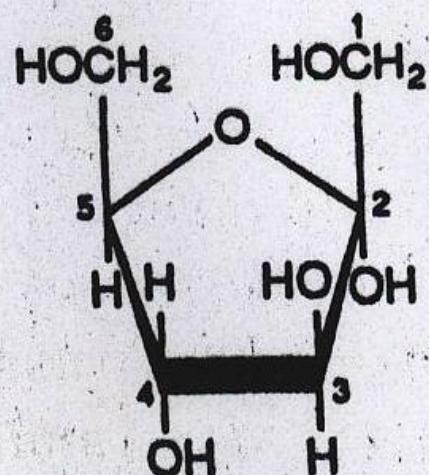


α -D-glukopiranosa
(anomer- α)





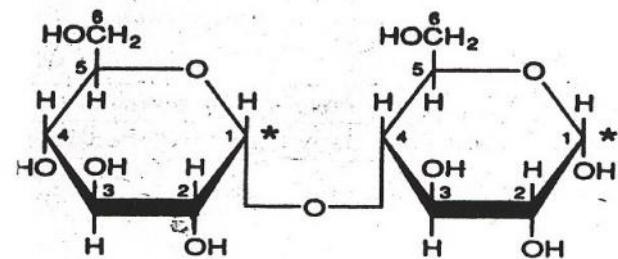
α-D-Fruktopiranosa



DISAKARIDA

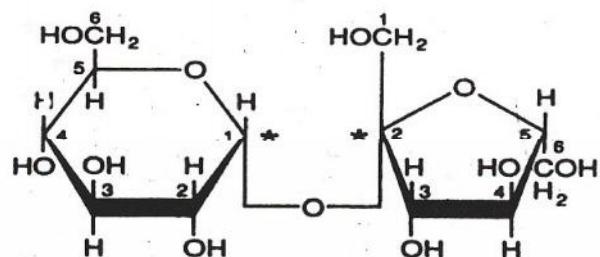
- .Maltosa : 2 molekul D-Glukosa, α (1 >4)
Mereduksi: Benedict biru tua $>$ merah bata
Tollens endapan cermin perak
- .Selobiosa: 2 molekul glukosa, β (1 >4)
Mereduksi
- . Sukrosa: D-glukosa dan fruktosa OH-OH
glikosidik
Tidak mereduksi

Maltosa



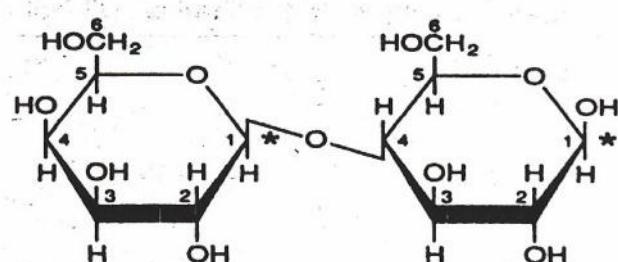
D-Glukopiranosil-(1→4)-α-D-glukopiranosa

Sukrosa



β-D-Galaktopiranosil-(1→4)-β-D-glukopiranosa

Laktosa



O-α-D-Glukopiranosil-(1→2)-β-D-fruktofuranosida

POLISAKARIDA

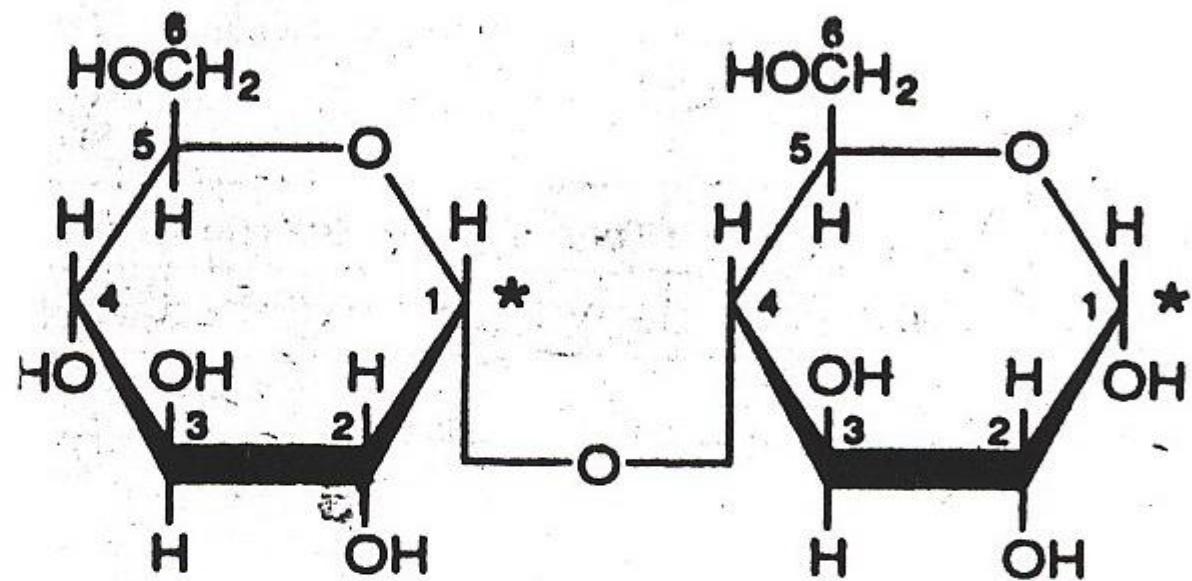
- Zat pati : Banyak molekul glukosa α (1 $>$ 4)
- Amilosa : Banyak glukosa α (1 $>$ 4)
- Amilopektin: Banyak glukosa α (1 $>$ 4), cabang α (1 $>$ 6)
- Glikogen: Seperti Amilopektin rantai dan cabang lebih banyak.

Banyak glukosa α (1 $>$ 4), cabang α (1 $>$ 6)

. Selulosa: Banyak molekul glukosa β (1 $>$ 4)

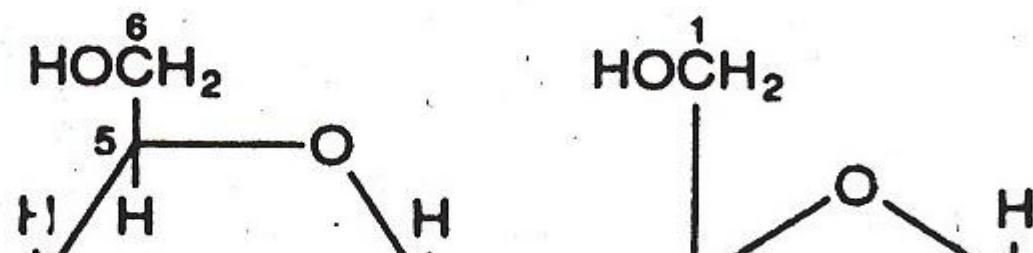
Simpanan KH dalam tubuh manusia Glikogen

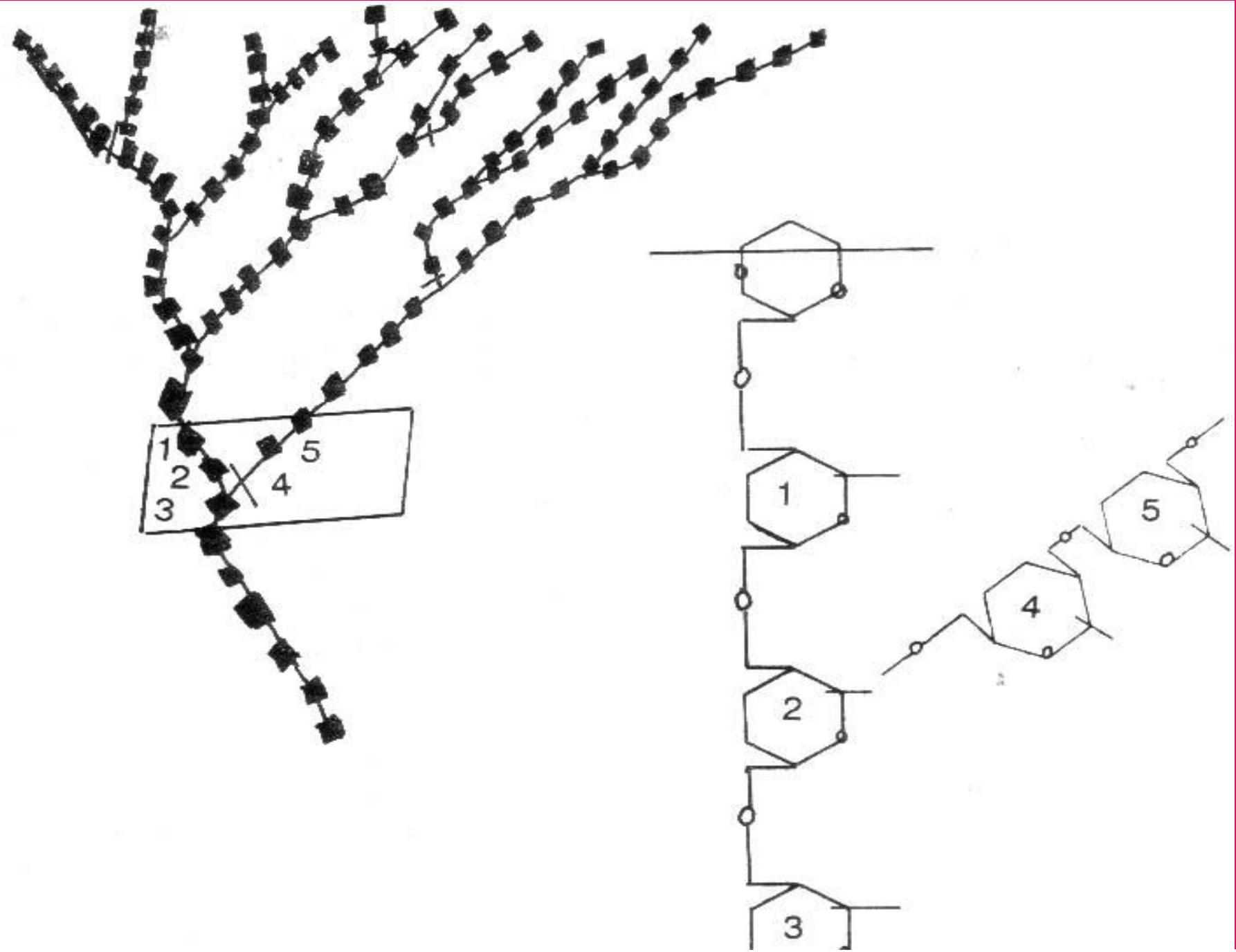
Maltosa



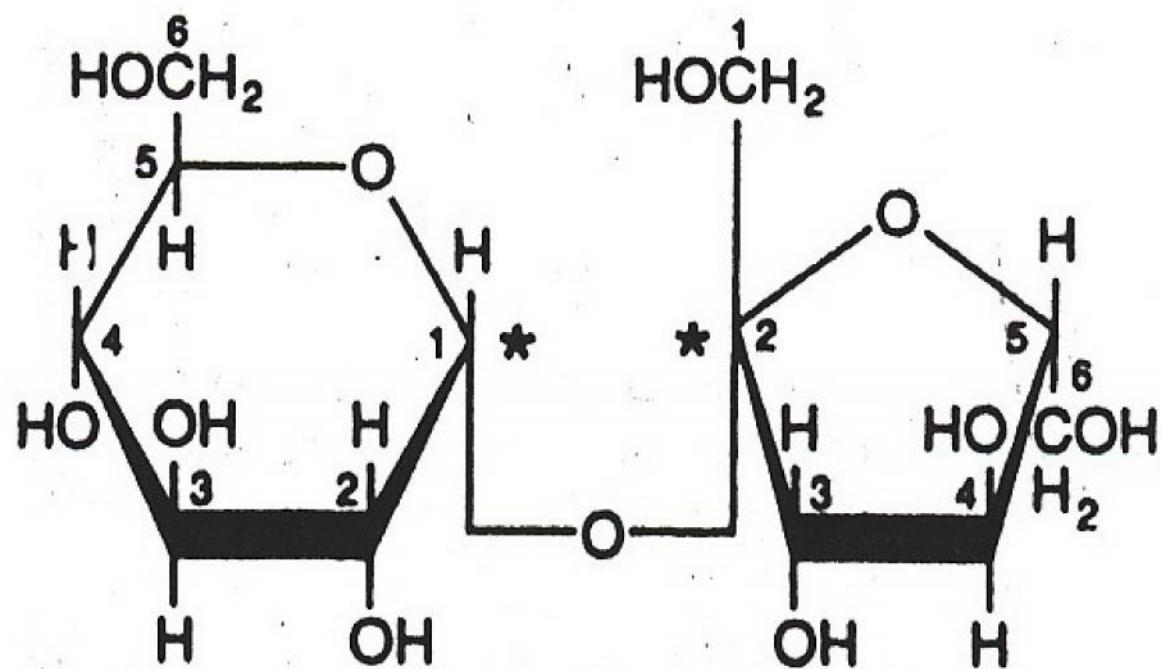
D-Glukopiranosil-(1→4)-α-D-glukopiranosa

Sukrosa

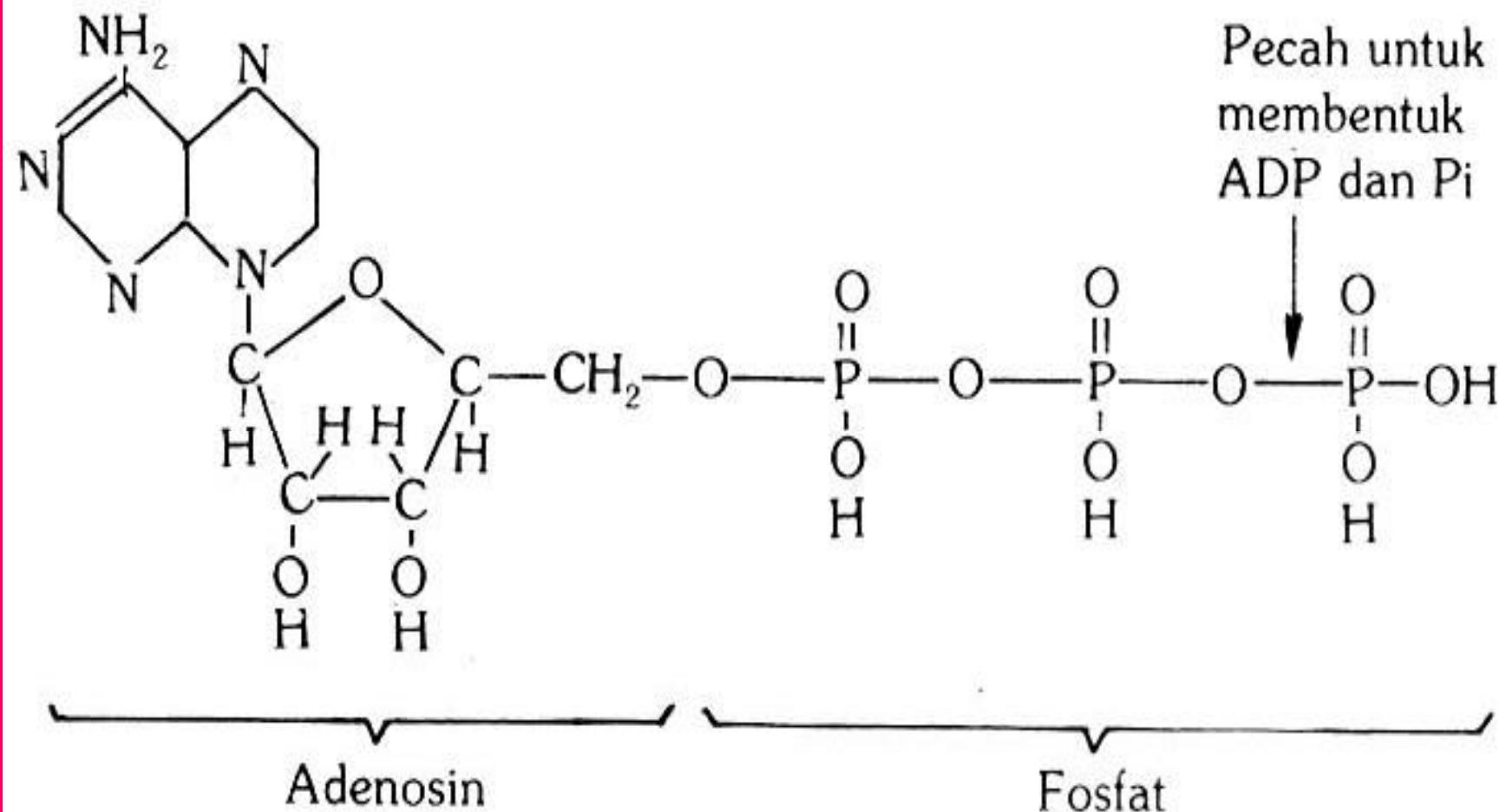


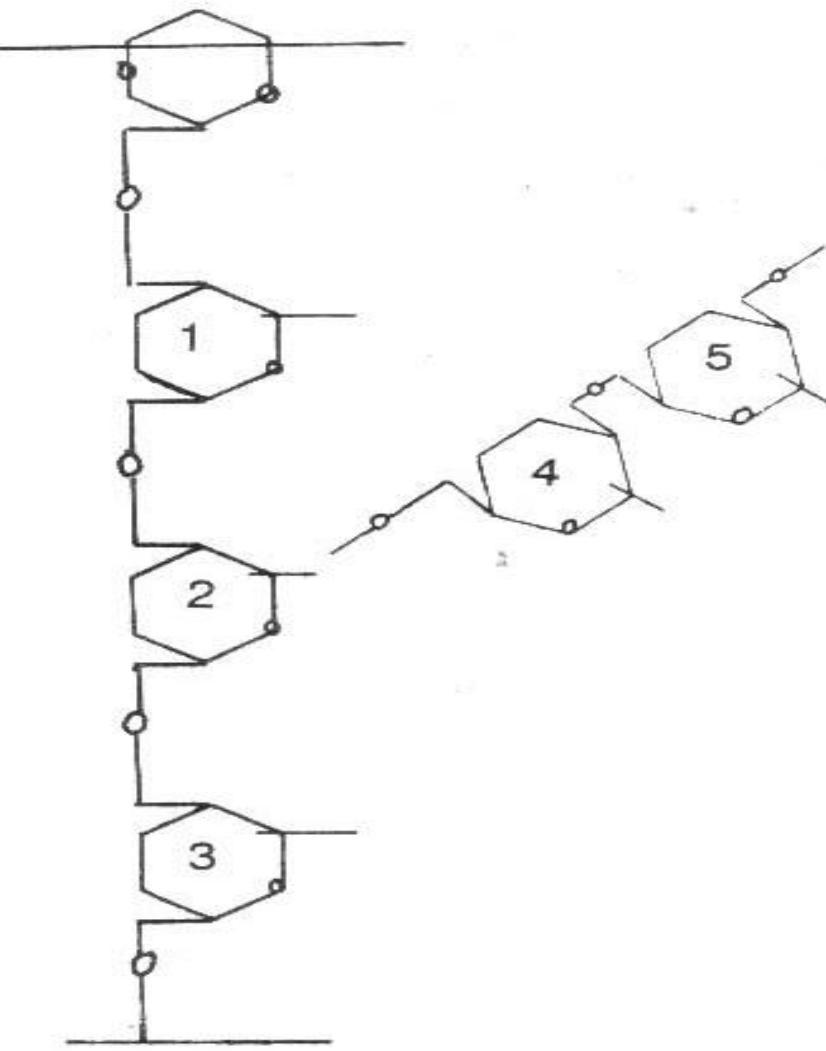
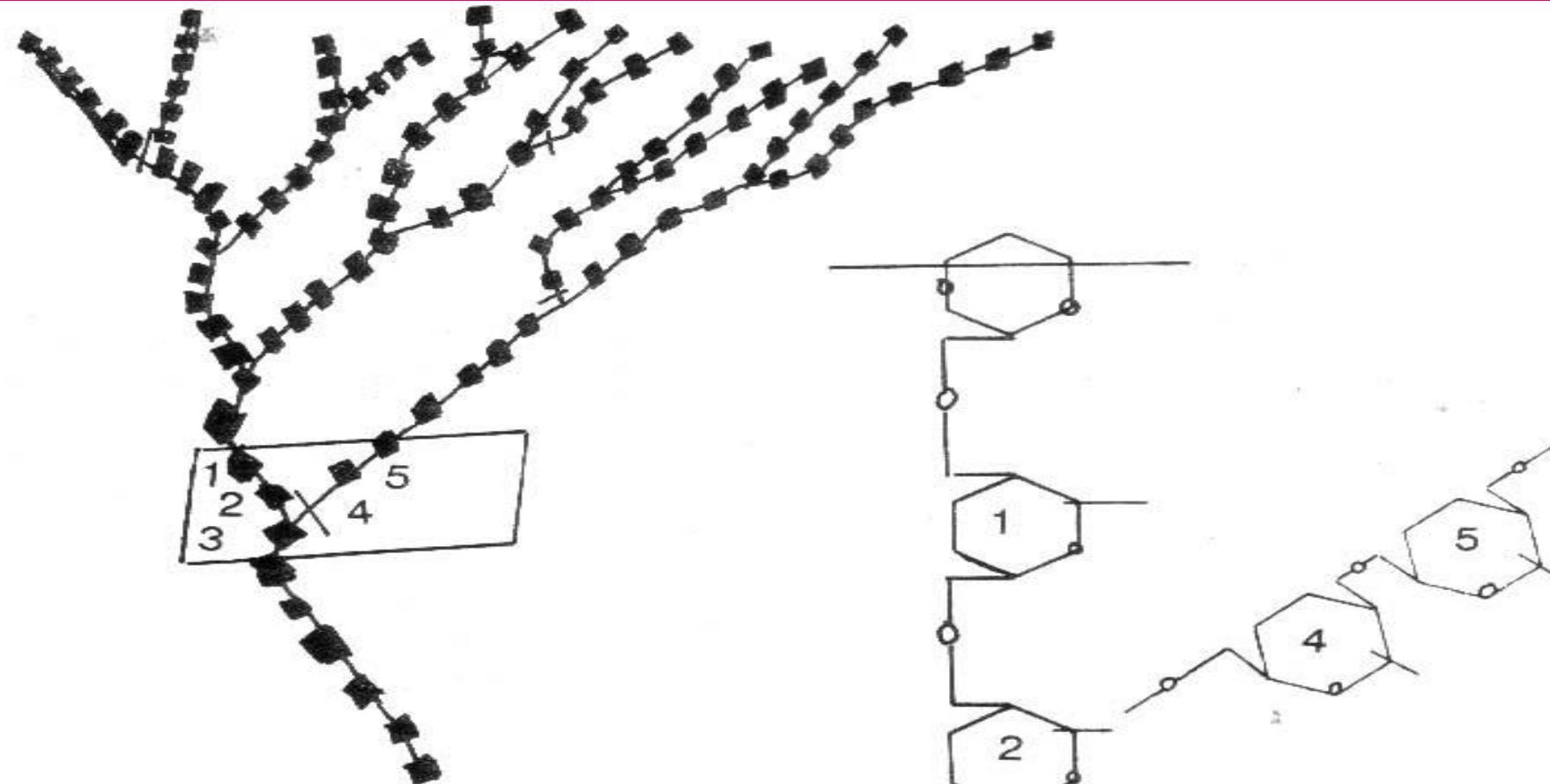


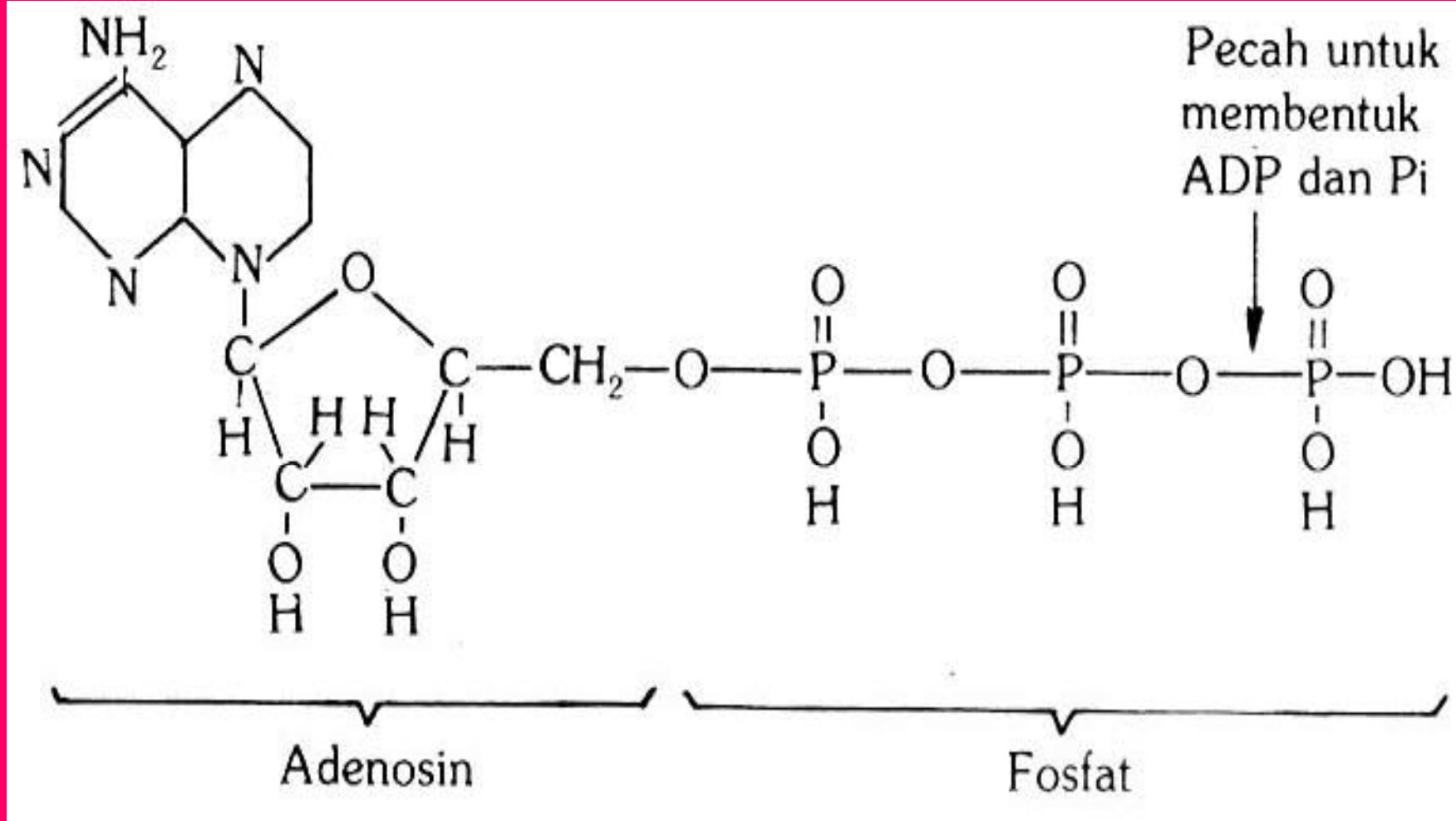
Sukrosa



β -D-Galaktopiranosil-(1 \rightarrow 4)- β -D-glukopiranosa







Penambahan Gula Darah	70-110 mg/100c c plasma	Pengurangan gula darah	MWX1
1. Penyerapan dari intestin	G U L A	1. Oksidasi pengadaan energi jaringan 2 . Cadangan glikogen otot, hati, jaringan lain	
2. Glukosa dari glikogenolisis hati	D A R	3. Diubah menjadi lemak cadangan 4. Sintesis laktosa, glikolipit, as. nukleat, dan mukopolisakarid 5. Glikolisis oleh sel darah	
3. Glukosa dari glukoneogenesis hati	A H	6. Ekskresi lewat urin jika > 180 mgr%	

MWX1

Microsoft Windows Xp; 25/03/2008

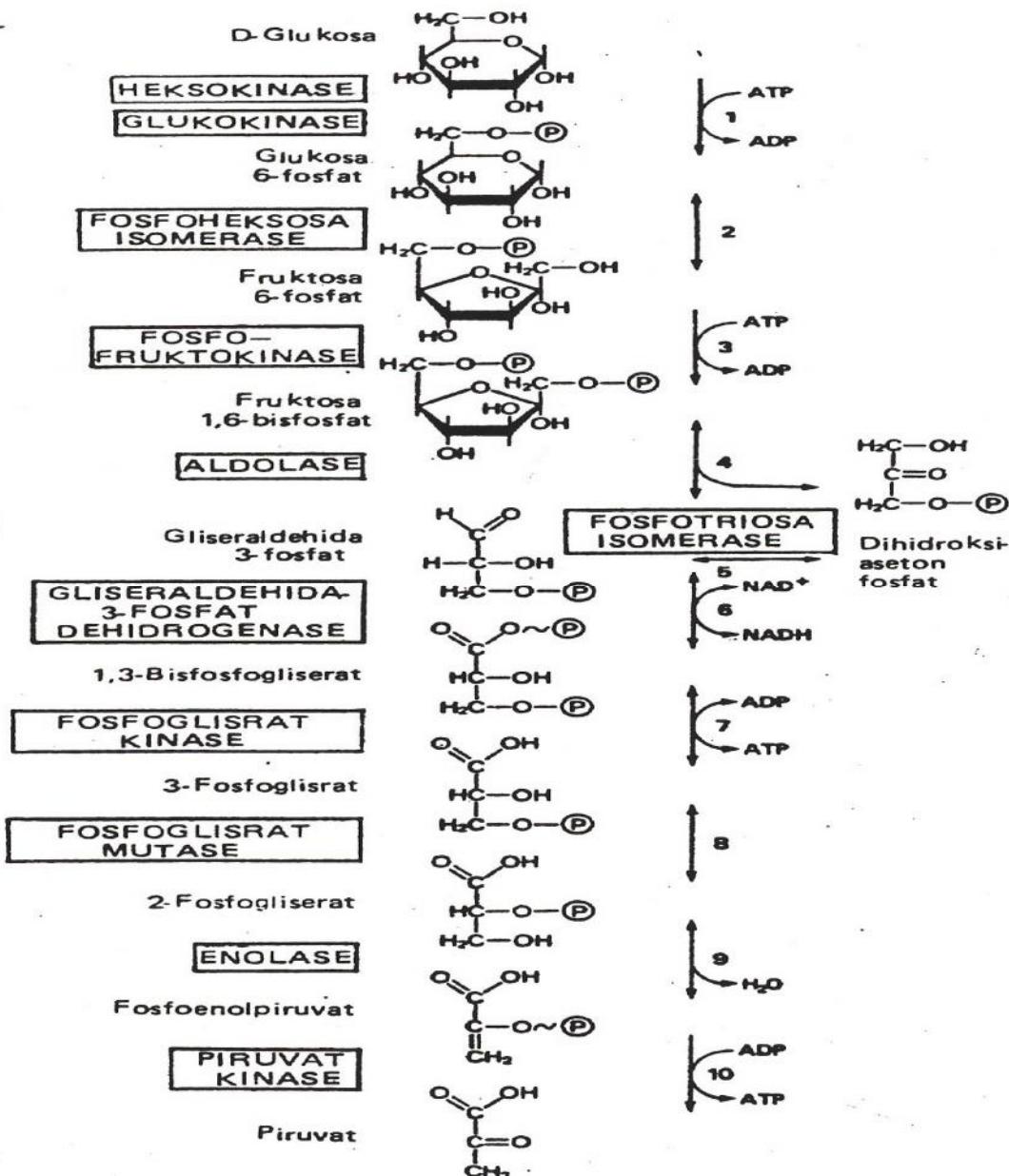
ISTILAH-ISTILAH

- Glikolisis: pemecahan glukosa
- Glikolisis aerobik: pemecahan glukosa yang kecukupan oksigen sehingga berlanjut ke terjadinya CO_2 dan H_2O (siklus Krebs & ETS).
- Glikolisis anaerobik=Glikolisis Embden Mayerhop(EM): pemecahan glukosa (dari glikogen otot) yang kekurangan oksigen sehingga terjadi asam laktat.
- Glikogenolisis: pemecahan glikogen
- Glikogenesis: pembentukan glikogen

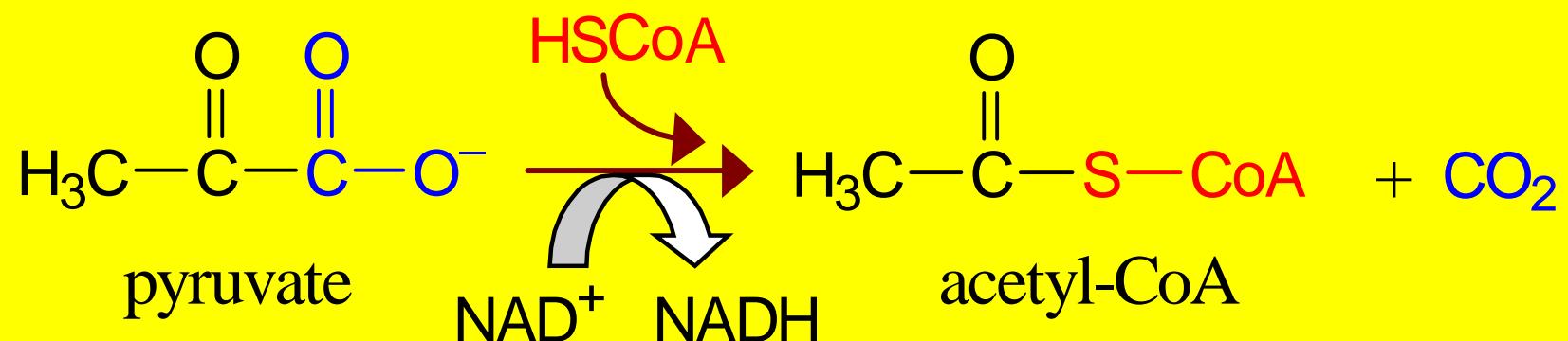
- Glukoneogenesis: sintesis glukosa dari bahan lain selain KH (laktat, lemak, Protein)
- Aminolisis: pemecahan asam amino
- Esterifikasi: pembentukan triasilgliserida dari asam lemak darah di sel adiposa
- Lipolisis: pemecahan lipid (triasilgliserida)
- Sintesis: pembentukan/penyusunan
- Oksidasi: sebagai pengeluaran elektron (belum tentu O_2)
- Reduksi: sebagai perolehan elektron.

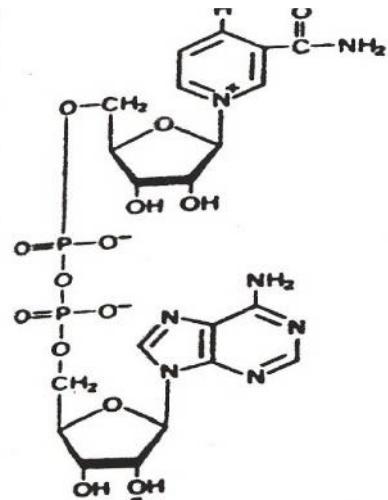
Fase 2: Penggunaan triosa fosfat untuk sintesis ATP

Fase 1: Pembentukan triosa fosfat

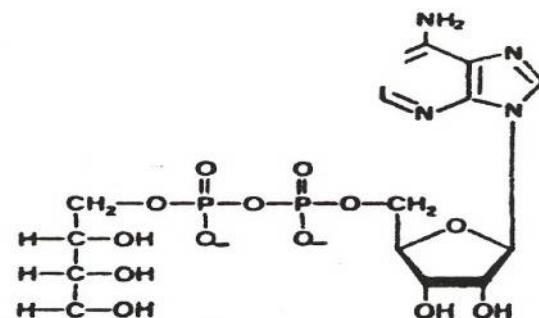


Pyruvate Dehydrogenase

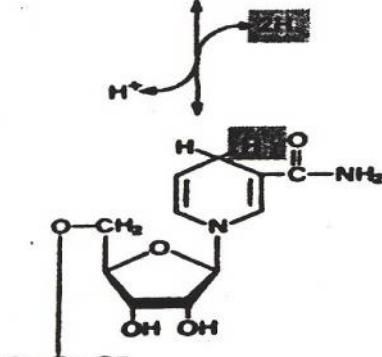




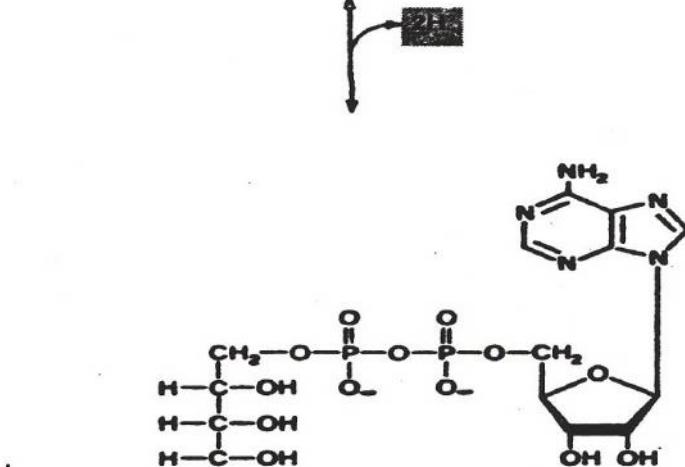
Nikotinamida adenin dinukleotida teroksidasi (NAD⁺)



Flavin adenin dinukleotida teroksidasi (FAD)

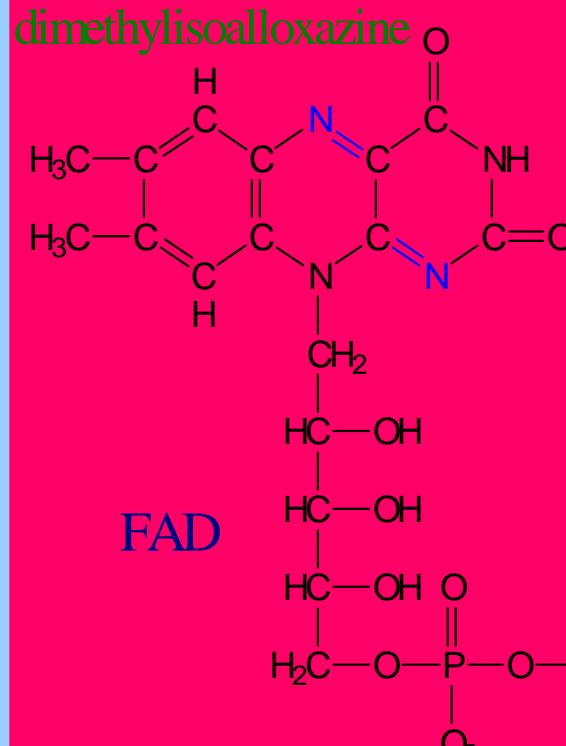


Nikotinamida adenin dinukleotida tereduksi (NADH)

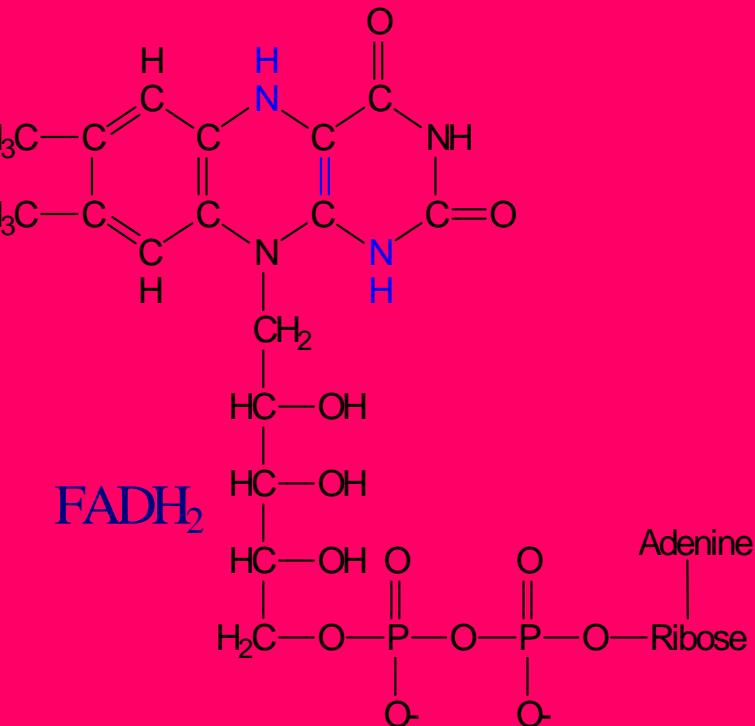


Flavin adenin dinukleotida tereduksi (FADH₂)

Gambar 7–4. NAD, NADP, dan FAD merupakan karier ekuivalen pereduksi. Struktur NADP hanya berbeda dari struktur NAD oleh penambahan fosfat pada posisi yang bertanda *. Dalam bentuk teroksidasi, cincin piridin dari NAD dan NADP mengandung muatan positif. Untuk menekankan hal ini, pada gambar senyawa-senyawa ini diwakili oleh NAD⁺ dan NADP⁺. Muatan positif pada teks dihilangkan.

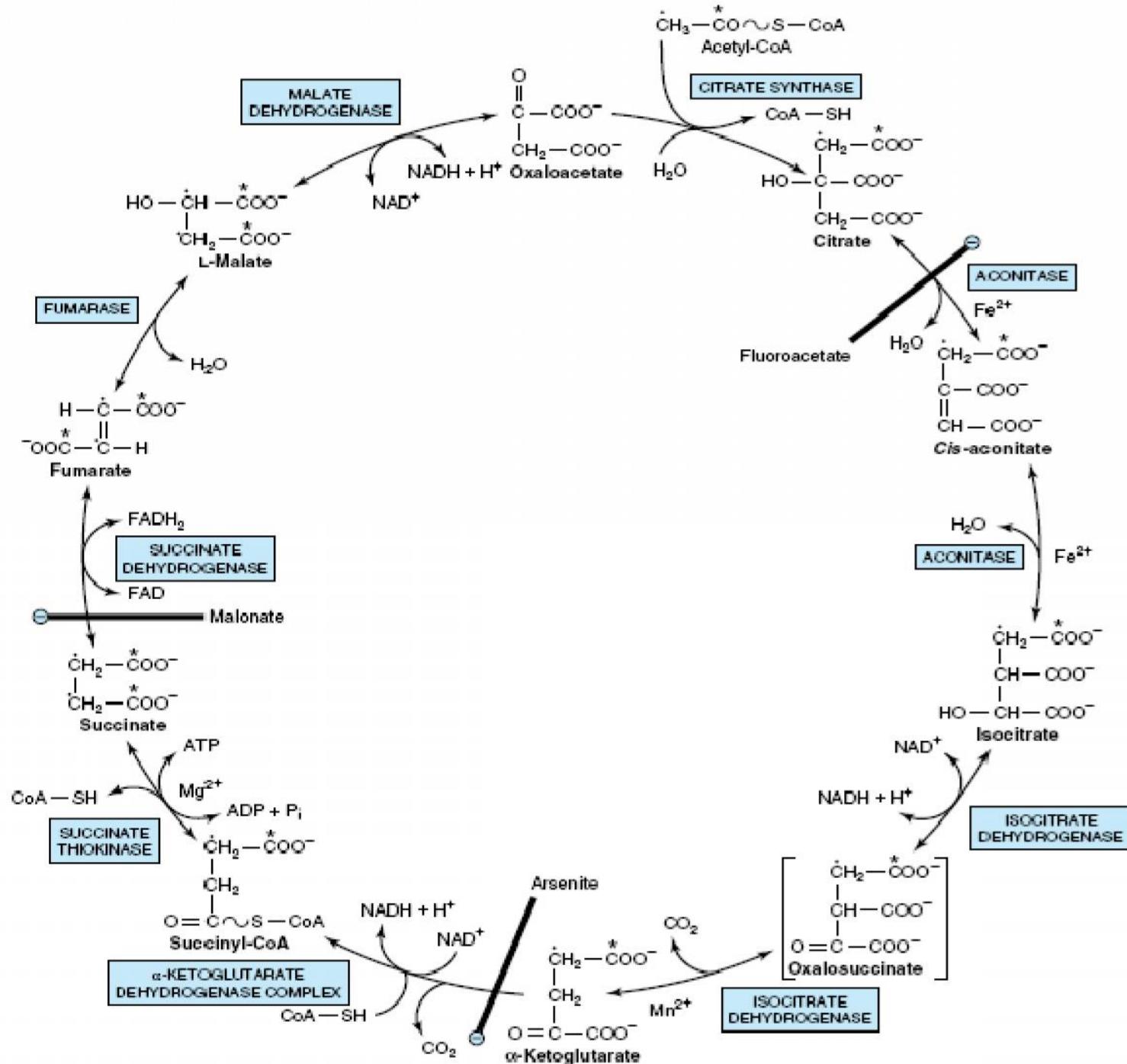


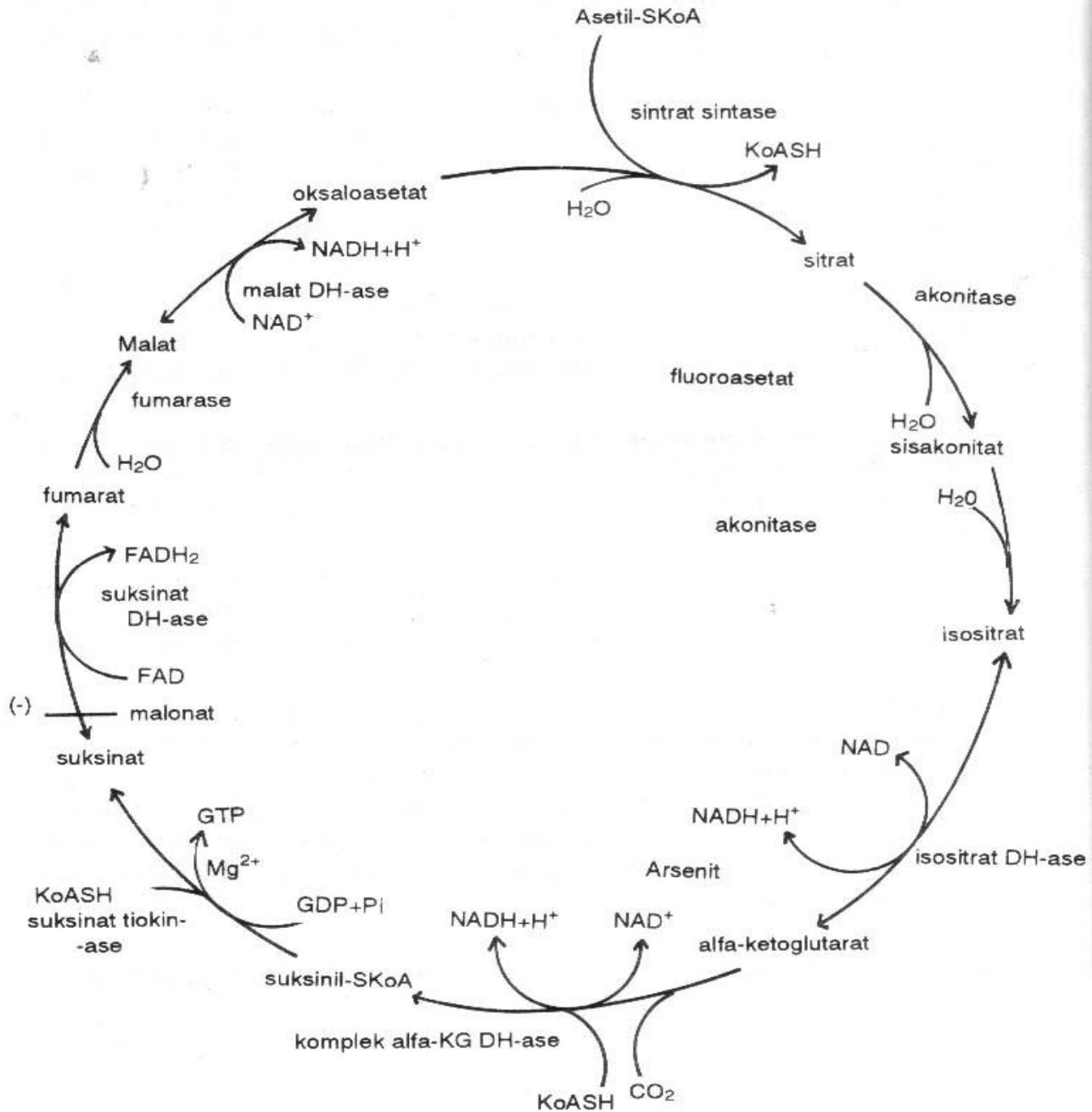
$2e^- + 2H^+$

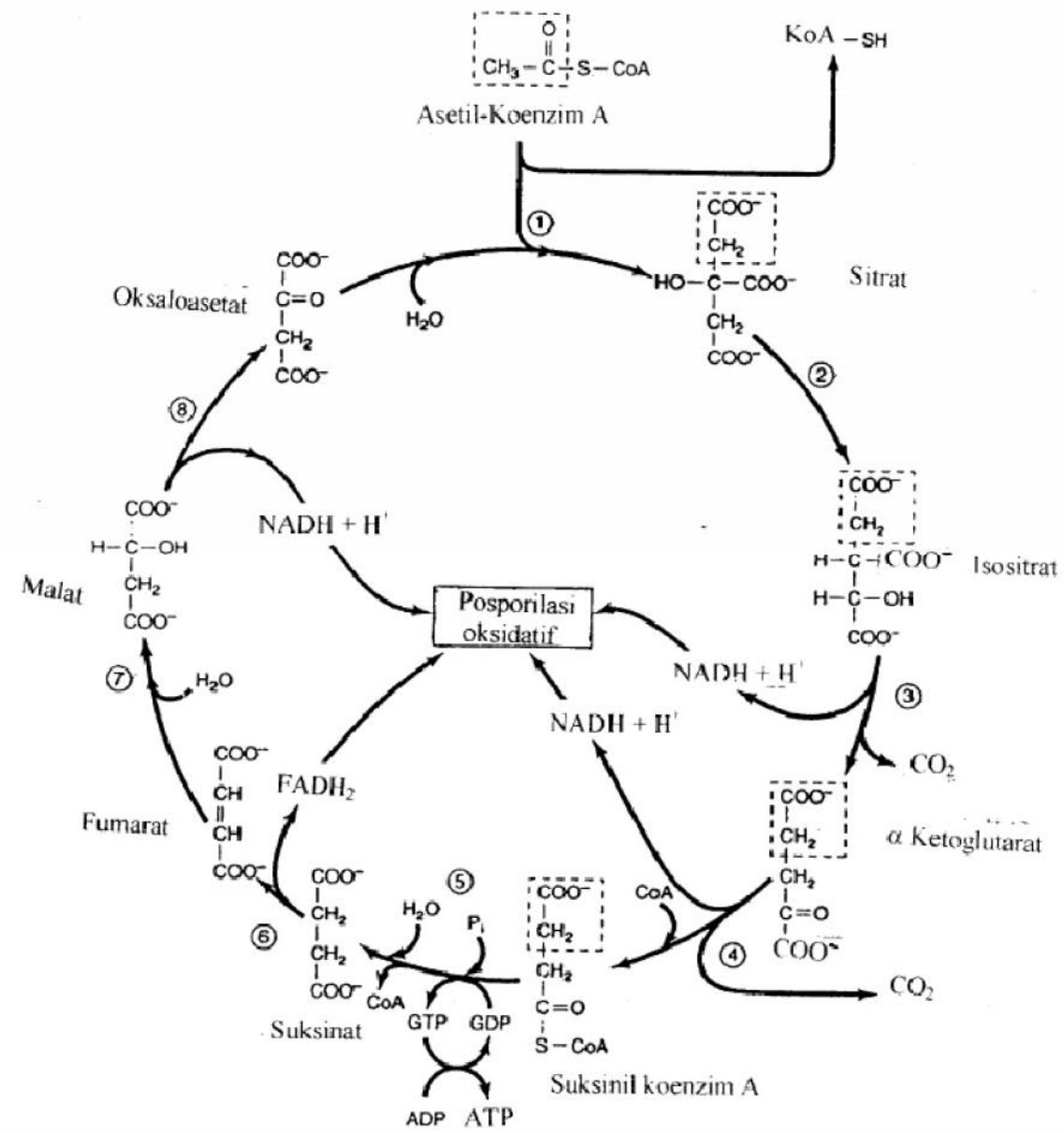


Glikolisis Aerobik

- Bahan glukosa darah, jika turun dipasok glikogenolis dari hati, dapat untuk sekitar 2 jam
- Pada olahraga yang menuntut kemampuan masimal selama dua jam.
- Dari glukosa sampai piruvat terjadi 4 ATP, tetapi di awal menggunakan ATP sehingga hanya menghasilkan 2 ATP.
- Terjadi di cytoplasma (luar mitokondria)
- Glukosa ke piruvat juga terjadi 2 NADH \rightarrow ETS.
- Juga terjadi As. Ko. A masuk siklus Krebs.
- Dari piruvat ke Aa.Ko.A terjadi NADH.







- Glikolisis Anaerobik
- Glikolisis Embden Mayerhop
 - Bahan Glikogen
 - 1 mol glukosa dari glikogen

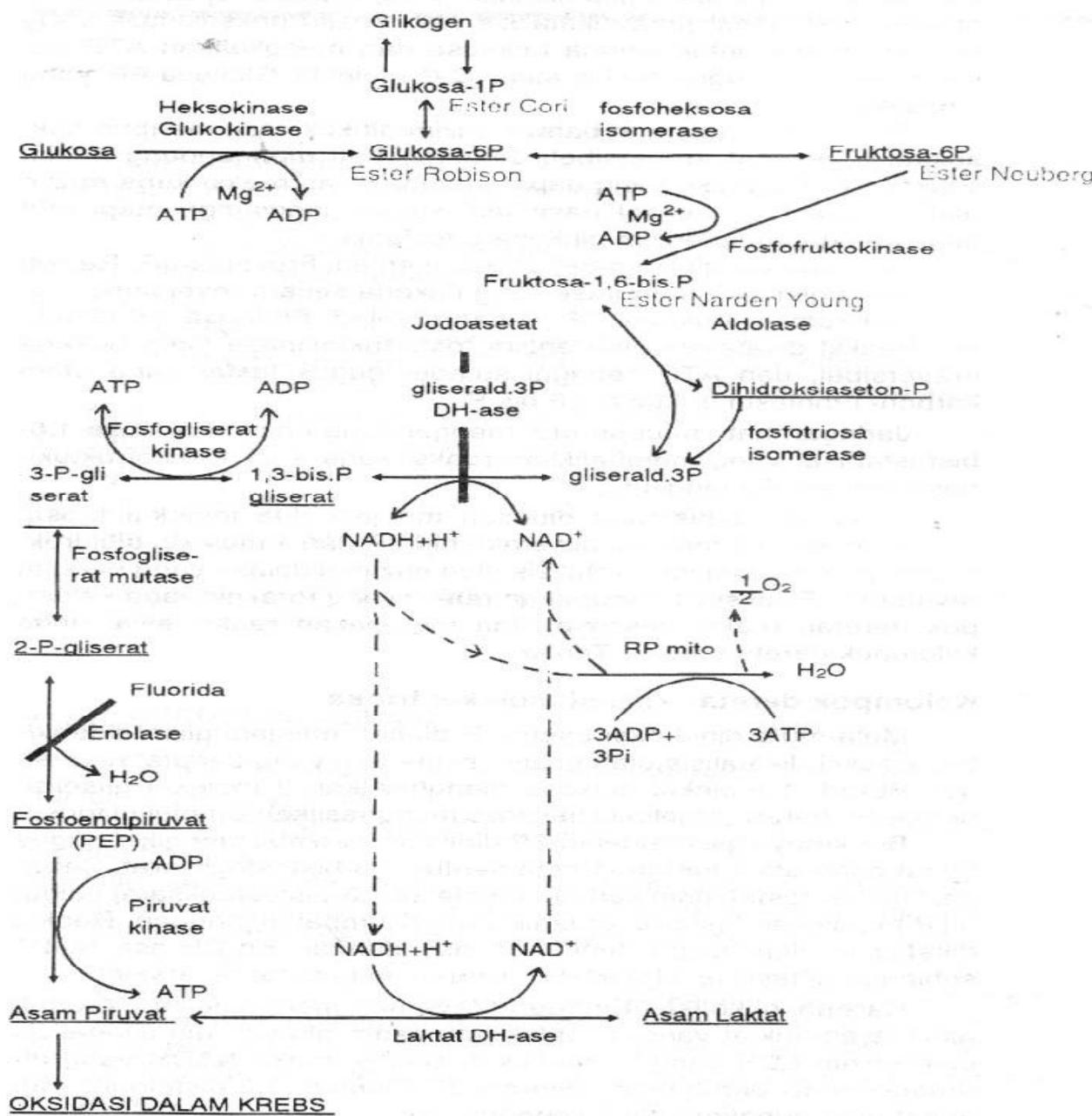
Sampai piruvat menghasilkan 3 ATP

Terjadi ketika kerja otot maksimal setelah 8-12 detik.

Produk akhir asam laktat terjadi karena NADH tidak semua teroksidasi sehingga bereaksi dengan piruvat.

NADH+Piruvat >Asam Laktat

Gambar 1. Glikolisis Embden-Meyerhof



Glikogen otot jika dipecah akan langsung mengikat gugus Pi shg menjadi glukosa 6-P

Jika membuat glukosa 6-P dari glukosa darah perlu aktivasi menggunakan ATP

Glukosa dari glikogen otot sampai asam piruvat menghasilkan 3 ATP, dari gula darah menghasilkan 2 ATP.

Proses glikolisis anaerobik terjadi di sitoplasma sel atau di luar mitokondria.

Ketika intensitas maksimal, “waktu panjang”, membuat dari gula darah akan menghasilkan ATP lebih sedikit, maka dipilih dari glikogen otot.

Sistem Asam Laktat dalam Latihan

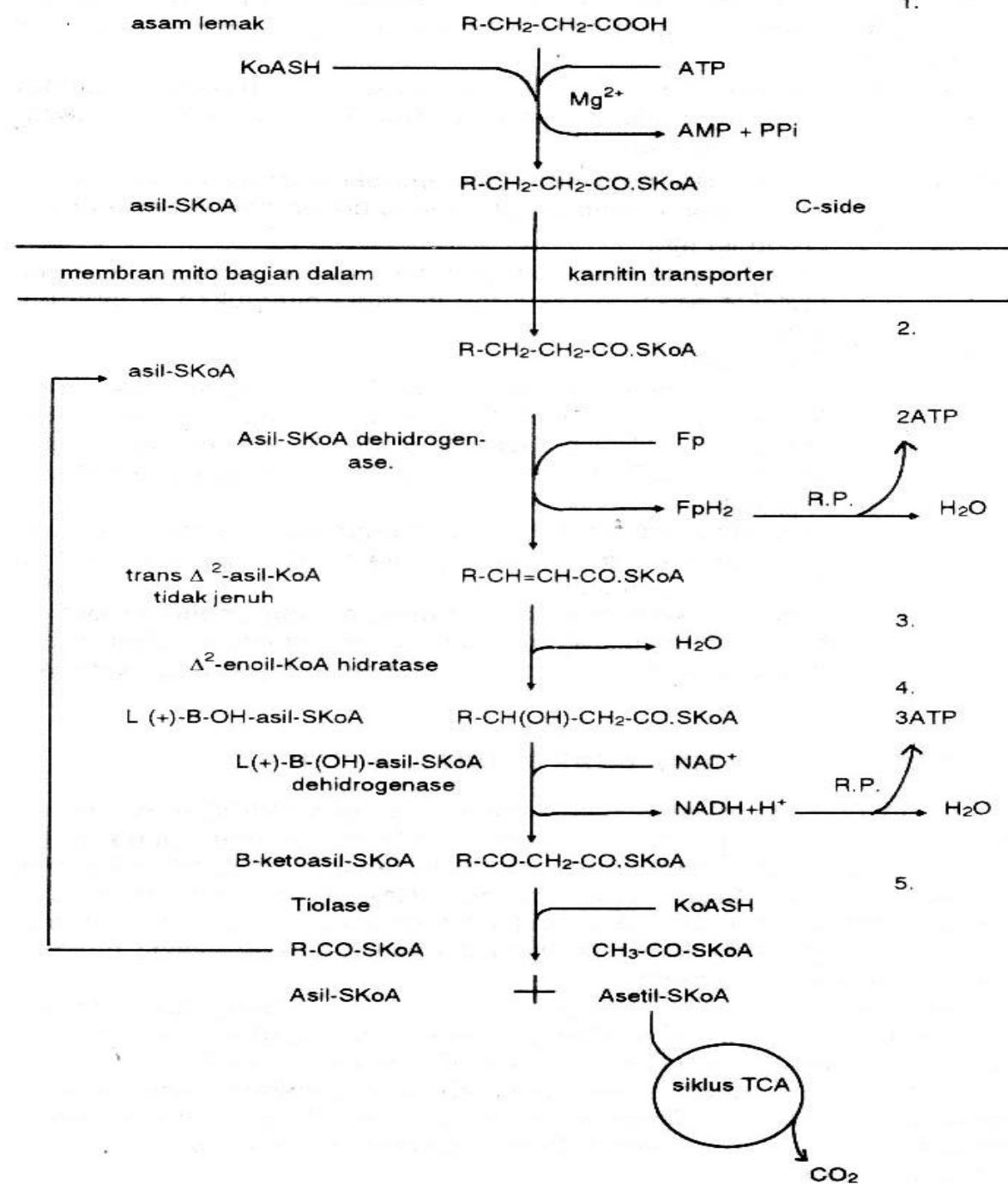
- Penggunaan glikogen otot sedikit saja sudah menghasilkan asam laktat cukup tinggi.
- Glikogen digunakan pada intensitas maksimal, ketika itu darah yang ke hati hanya sedikit, sehingga reduksi asam laktat cukup lambat.
- Glikogen otot tidak banyak digunakan, sehingga timbunan yang cukup banyak hanya akan menjadi beban.
- Glikogen punya sifat retensi/mengikat air shg jika dalam set otot banyak akan menyebabkan hipertropy yang cukup tinggi
- Asam laktat yang terjadi akan dikeluarkan dari sel masuk peredaran darah, dan di hati akan diubah menjadi glukosa kemudian dimasukkan lagi dalam peredaran darah
- Proses mengubah asam laktat menjadi glukosa melalui Siklus Cori, yang termasuk dalam proses glukoneogenesis.

Karbohidrat loading, ditujukan untuk memperbanyak glikogen hati, karena dapat untuk mensuplai glukosa darah.

Daya tahan anaerobik tidak ditentukan oleh banyaknya cadangan glikogen dalam sel otot.

Daya tahan anerobik ditentukan oleh kemampuan toleransi kadar asam laktat.

Cadangan glikogen otot berlebihan perlu dihindarkan menghindari kelebihan berat badan.



LIPID=LEMAK

- Gugus Karboksil



- Gugus Karbonil



LIPID:

1. Sebagai bahan metabolisme utama ke 2
2. Bentuk triasilgliserol, fosfolipid, steroid, kolesterol, gliserol, asam lemak dsb.
3. Selalu mengalami pergantian/dinamis
4. Banyak KH yang berubah ke lemak
5. Pelarut vitamin ADEK
6. Disimpan di sel adiposa sebagai triasilgliserol

Nilai kalori tinggi

Kadar air kecil

Jika dioksidasi airnya banyak=mempertahankan di udara kering

KLASIFIKASI LEMAK MENURUT BLOOR

1. Lemak sederhana:

ester asam lemak dengan alkohol membentuk gliserol membentuk triasilgliserol

2. Lemak gabungan:

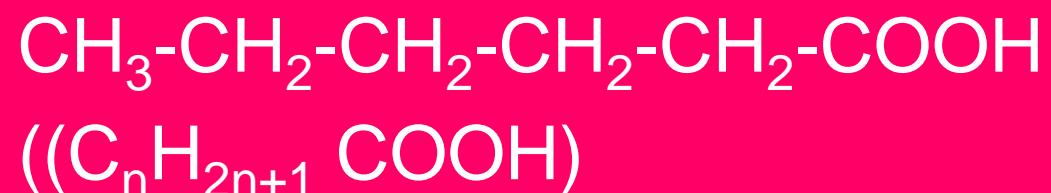
bergabung komponen lain fosfat (fosfolipid), karbohidrat (glikolipid); sulfat (sulfolipid), asam amino (aminolipid), protein (lipoprotein)

3. Produk lipid:

Hasil pemecahan komponen no 2

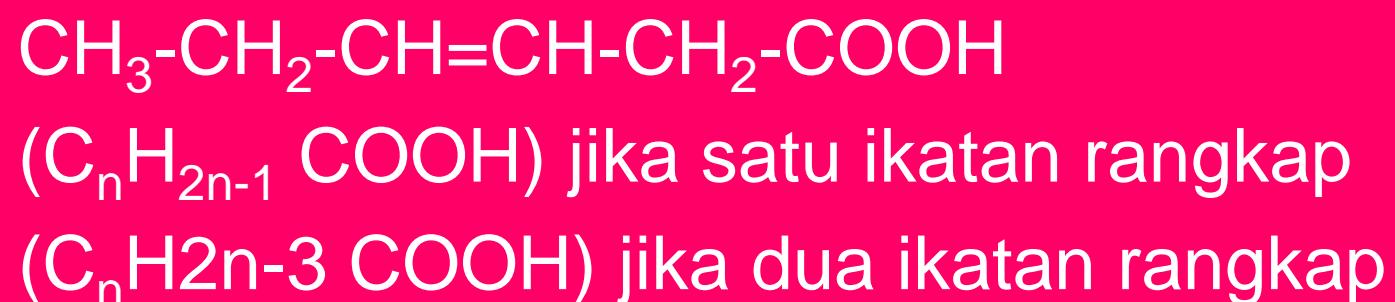
ASAM LEMAK:

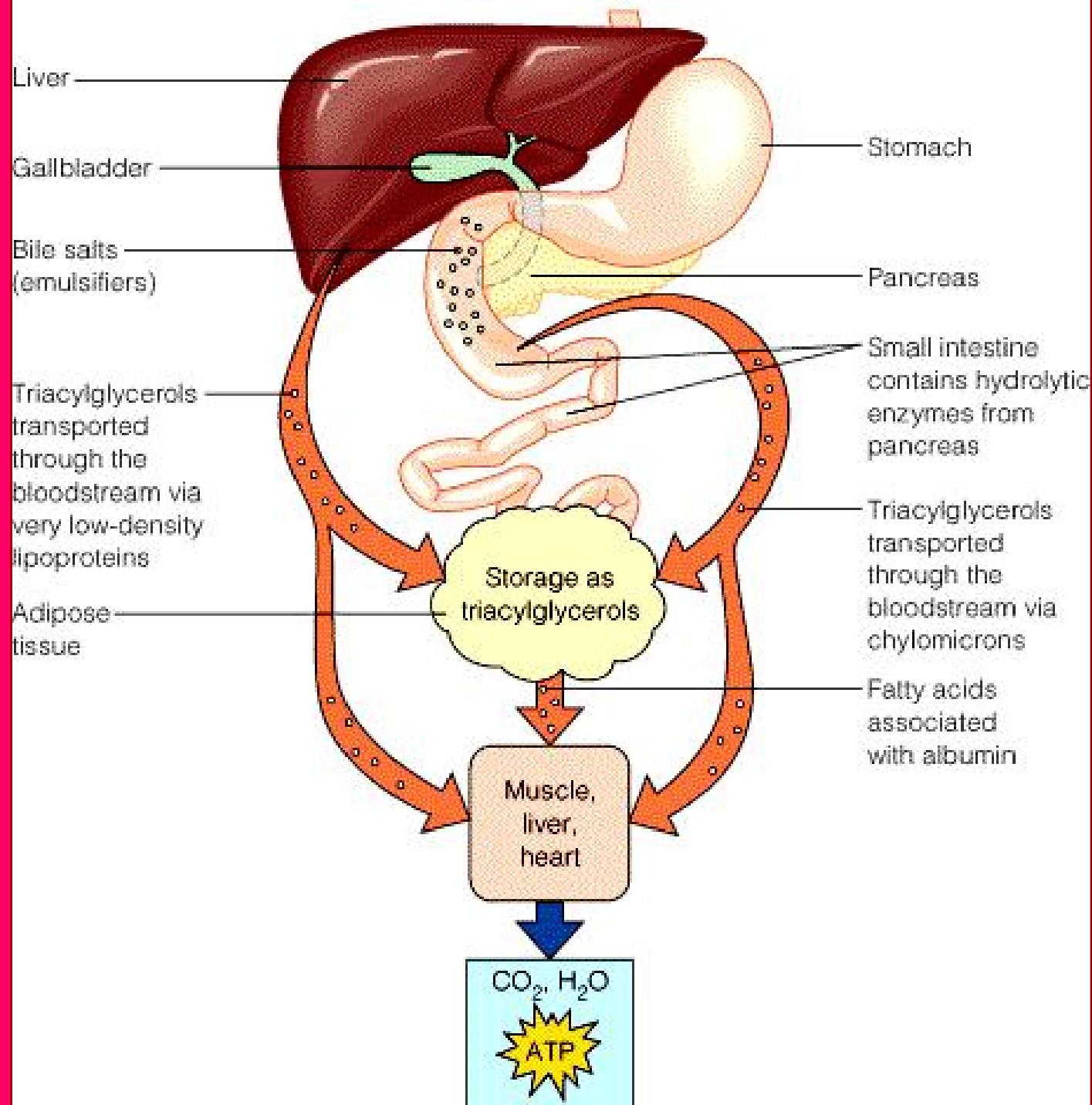
ASAM LEMAK JENUH=tidak punya ikatan rangkap (pada hewan)

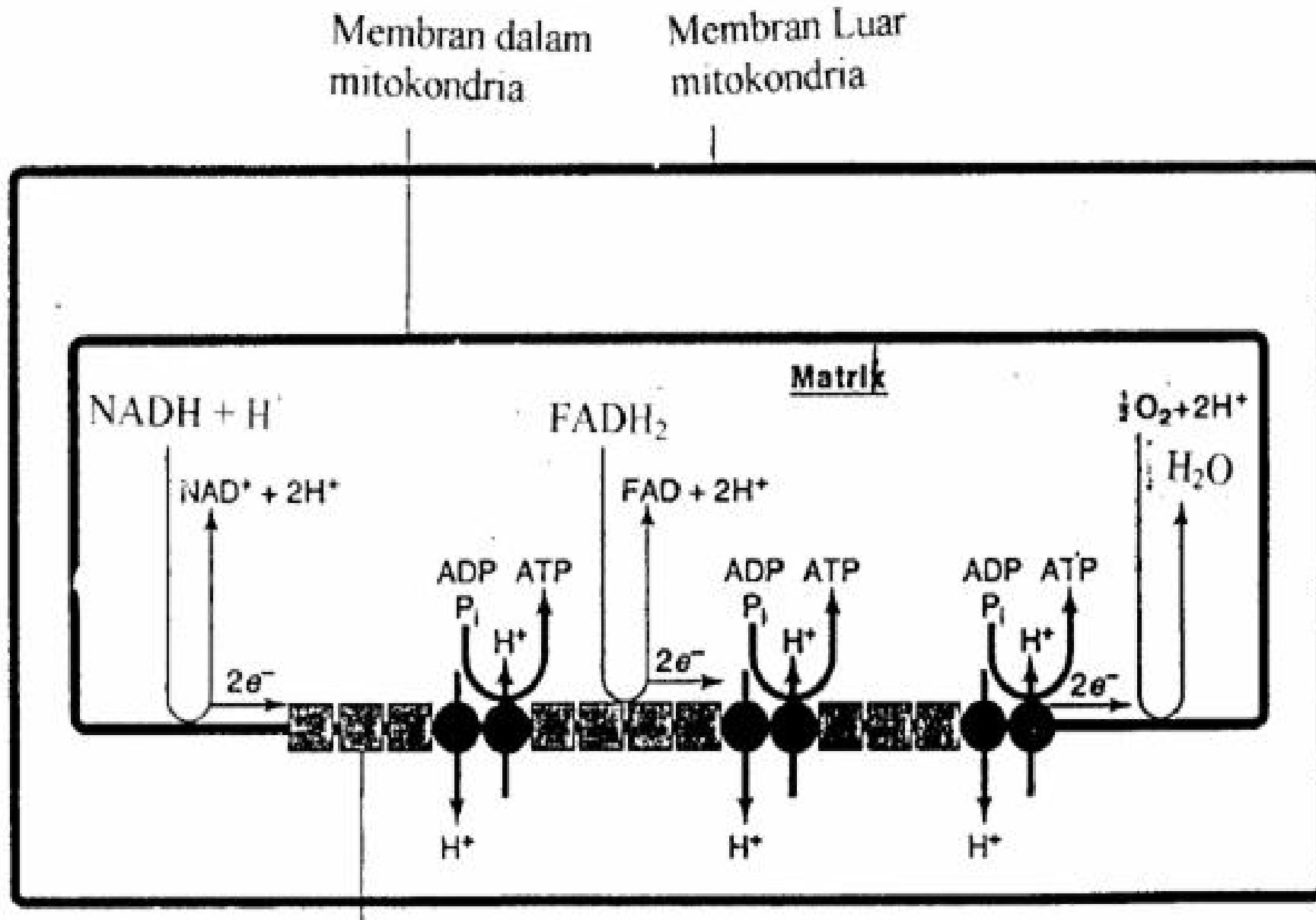


ASAM LEMAK:

Asam lemak tidak jenuh = mempunyai ikatan rangkap







Sitokrom pada sistem transport elektron

NADH > ETS

1 NADH menghasilkan 3 ATP

Posporilasi oksidatif

Rantai pernafasan

- Degradasi Lipid → Oksidasi asam lemak
 - Pencernaan, penyerapan dan transpot lemak
 - β -oksidasi asam lemak

Biosintesis Lipid

- Biosintesis asam lemak
- Biosintesis triasilgliserol
- Biosintesis fosfolipid
- Biosintesis kolesterol dan steroid

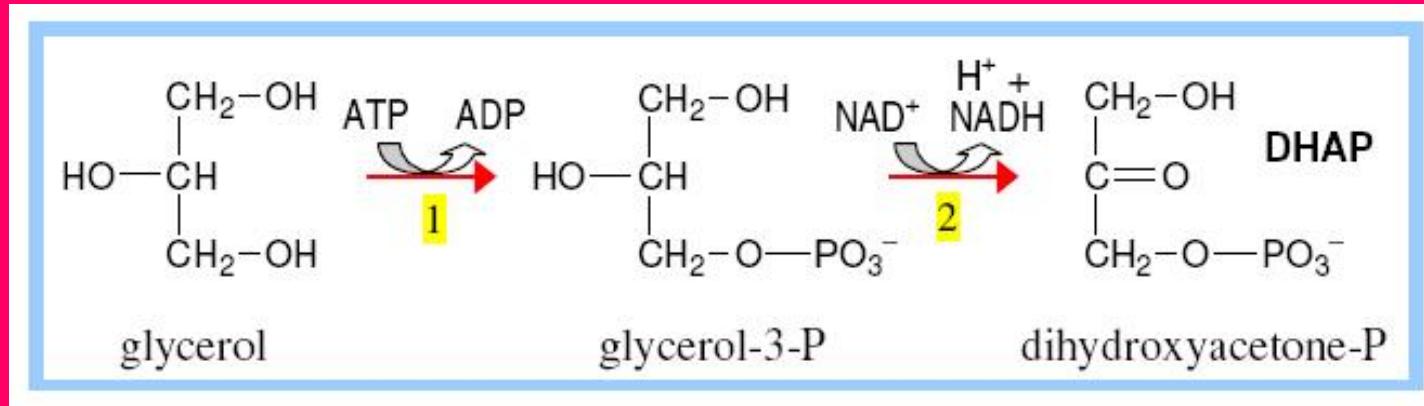
Pencernaan, penyerapan, & transport lemak

- Penggunaan lemak sebagai sumber energi erat berhubungan dengan metabolisme lipoprotein dan kolesterol.
- Mammalia mempunyai 5 – 25% / lebih → lipid dan 90% dlm bentuk lemak (TAG) yg disimpan di dalam jaringan adipose
- Hewan → lemak disimpan dalam adiposit
- Tumbuhan → biji → untuk perkembangan embrio

- Sumber lemak :
 - Makanan
 - Biosintesis *de novo*
 - Simpanan tubuh → adiposit
- Masalah utama → sifatnya yang tidak larut dalam air.
- Lemak → diemulsi oleh garam empedu – disintesis oleh liver & disimpan dlm adiposit → mudah dicerna & diserap
- Transportasi → membentuk kompleks dg protein → lipoprotein

- Penyerapan oleh **sel mukosa** usus halus
- Asam lemak yg diserap → disintesis kembali mjd lemak dalam → **badan golgi** dan **retikulum endoplasma** sel mukosa usus halus
- TAG → masuk ke sistem limfa membentuk kompleks dgn protein → **chylomicrons**





- Gliserol hasil hidrolisis TAG : dirubah mjd DHAP oleh ensim :
- 1 Glycerol Kinase
- 2 Glycerol Phosphate Dehydrogenase.
- Masuk ke dalam daur Glikolisis

- Chylomicron kmdn membawa TAG dari sel mukosa usus halus ke organ lain seperti jantung, otot, dan jaringan lemak.
- untuk TAG yg disintesis dr hati, akan dibawa oleh VLDL ke organ lain
- setelah mencapai organ target → di kapiler → TAG akan dihidrolisis menjadi gliserol dan asam lemak
- Asam lemak bebas diserap, sisanya dibawa oleh serum albumin → ke sel lain
- Asam lemak yg telah masuk ke dalam sel
 - Diubah menjadi energi
 - Diubah menjadi TAG untuk disimpan di adiposa

Lemak:

Asam lemak di darah, sel otot (pelari Marathon banyak)

Fosfolipit dalam pengangkutan

Steroit di jaringan saraf, kelenjar tertentu

β oksidasi prosesnya > As-KoA siklus Krebs
NADH & FADH₂ ETS.

Tidak dapat untuk membuat ATP tanpa O₂

Persediaan tidak terbatas/sangat banyak untuk
oksidasi perlu O₂ lebih banyak dari pada KH

u

Lipoprotein:bentuk asam lemak dalam pengangkutan

1. Khilomikron: dari usus halus
2. VLDL (very low density lipoprotein) TAG dari dari hati
3. LDL (low density lipoprotein), β lipoprotein, stadium akhir katabolisme VLDL dan khilomikron
4. HDL (high density lipoprotein) α lipoprotein terlibat dalam metabolisme VLDL, kilomikron, kolesterol
5. FFA (free fatty acid), tidak diklasifikasi lipoprotein dlm plas-ma, ada ikatan berantai

HDL (lemak baik)

Melindungi pembuluh dari arteriosklerosis
dan melarutkan lemak

LDL (lemak jahat)

Menyebabkan penumpukan lemak

HDL laki-laki 45, wanita 55

Kolesterol 200-220 mg/dl

Kolesterol/HDL = putra harus lebih kecil 55
putri lebih kecil 4,5

Jika kolesterol 200 mg/dl : laki-laki HDL minimal 40, wanita HDL minimal 45.

HDL laki-laki minimal 20 %

kolesterol

HDL Wanita minimal 25 %

kolesterol



KATEGORI	HDL/Koles Wanita	terol Laki-laki
Sangat Buruk	4,0	6,1
Buruk	3,9	5,7
Sedang	3,7	5,1
Baik	3,3	4,9
Sangat Baik	3,2	4,3

- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{C} = \text{O}$
- ATP →
- HS-KoA
- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{C} = \text{O}$
- NAD →
- S-KoA
- HS-KoA → NADH
- FAD
- FADH₂
- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{C} = \text{O} + \text{CH}_3 - \text{C} = \text{O}$
- NAD → S-KoA → S-KoA
- HS-KoA → NADH
- FAD
- FADH₂
- $\text{CH}_3 - \text{C} = \text{O} + \text{CH}_3 - \text{C} = \text{O}$
- S-KoA → S-KoA
- Kaproat

- Pada awalnya asam lemak diaktivasi dengan ATP
- Asam Lemak kemudian mengikat suksinil-KoA
- Selanjutnya dua atom karbon lepas menjadi As-KoA
- Sisanya mengikat lagi suksinil-KoA
- Dalam proses tersebut terjadi NADH dan FADH₂
- Demikian seterusnya sampai rangkaian karbon habis.



$$8 \text{ O}_2 = 45 \text{ ATP} / 1 \text{ O}_2 = 45/8 \text{ ATP} = 5,6 \text{ ATP}$$



$$6 \text{ O}_2 = 38 \text{ ATP} / 1 \text{ O}_2 = 38/6 \text{ ATP} = 6,2 \text{ ATP}$$

Lemak dapat menghasilkan ATP lebih banyak

Lemak memerlukan oksigen lebih banyak daripada karbohidrat

Lemak dipakai pada intensitas yang lebih rendah daripada karbohidrat

Asetat C=2

Butirat C=4

Kaproat C=6

Kaprat(dekanoat) C=10

Laurat C=12

Miristat C=14

Palmitat C=16

Stearat C=18

Arakidat C=20

Behenat C=22

Lignoserat C=24

$$\begin{aligned} \text{ATP yang terjadi} = \\ (1/2 n - 1) 5 + (1/2 n \times 12) - 1 \text{ ATP} \end{aligned}$$

b. Sistem Oksigen Ektensif

Lemak merupakan bahan energi yang jumlahnya tidak terbatas

Lemak tidak dapat memberikan energi jika tanpa oksigen

Masuknya lemak dalam matrik mitokondria memerlukan karnitin

Metabolisme lemak memerlukan karbohidrat, tetapi karbohidrat tidak memerlukan lemak

Metabolisme lemak akan melalui siklus Krebs dan juga ETS

Kebutuhan karbohidrat pada metabolisme lemak terdapat dalam awal siklus Krebs

As-KoA masuk siklus Krebs akan langsung bereaksi dengan oksaloasetat

Aksosetat disintesis dari Asam Piruvat

Asam piruvat merupakan hasil dari pemecahan glukosa (karbohidrat)

PROTEIN

Rangkaian Asam Amino

Gugus Amina

Elektron tanpa pasangan



Amina primer

Amina Sekunder

Amina Tersier

Gugus Amida



Pada Protein terdapat Nitrogen (N)

Nama (Singkatan)	Struktur*
Asam amino dengan gugus polar R netral (lanjutan)	
Treonin (Thr)	$\text{CH}_3-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}-\text{COO}^-$ +NH ₃
Tirozin (Tyr)	$\text{HO}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ +NH ₃
Asparagin (Asn)	$\text{H}_2\text{N}-\overset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ +NH ₃
Glutamin (Gln)	$\text{H}_2\text{N}-\overset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ +NH ₃
Sistein (Cys)	$\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ SH +NH ₃
Asam amino dengan gugus polar R bermuatan	
Aspartat (Asp)	$-\text{OOC}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ +NH ₂
Glutamat (Glu)	$-\text{OOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ +NH ₃
Arginin (Arg)	$\text{H}-\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ $\text{C}=\text{NH}_2^+$ NH ₂ +NH ₃
Lisin (Lys)	$\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ +NH ₃ +NH ₃
Histidin (His)	$\text{HN}-\text{C}_5\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ +NH ₃

Nama (Singkatan)	Struktur*
Asam amino dengan gugus R nonpolar	
Glisin (Gly)	$\begin{array}{c} \text{H}-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ +\text{NH}_3 \end{array}$
Alanin (Ala)	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ +\text{NH}_3 \end{array}$
Valin (Val)	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ +\text{NH}_3 \end{array}$
Leusin (Leu)	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ +\text{NH}_3 \end{array}$
Isoleusin (Ile)	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ +\text{NH}_3 \end{array}$
Fenilalanin (Phe)	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ +\text{NH}_3 \end{array}$
Metionin (Met)	$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ \text{S}-\text{CH}_3 \quad +\text{NH}_3 \end{array}$
Prolin (Pro)	$\begin{array}{c} \text{H}_2 \\ \\ \text{N}^+ \\ \\ \text{COO}^- \end{array}$
Triptofan (Trp)	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ \text{N}^+ \quad +\text{NH}_3 \end{array}$
Asam amino dengan gugus polar R netral	
Serin (Ser)	$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^- \\ \\ \text{OH} \quad +\text{NH}_3 \end{array}$

KELAS PROTEIN

1. Protein sederhana

Rangkaian asam-asam amino

2. Terkonjugasi dengan nonprotein

Nuklioprotein (asam nukleat)

Lipoprotein (lipid)

Mineraloprotein (mineral)

Glikoprotein (karbohidrat)

3. Senyawa keturunannya

hasil pemecahan ke dua kelompok/kelas
di atas

Struktur:

Primer

Sekunder

Tersier

Kuarterner

Metabolisme protein/asam amino alfa

Melalui senyawa intermediate:

Piruvat, As-KoA, α –ketoglutarat, suksinil-KoA, fumarat, oksaloasetat

Asam-asam amino pembentuk protein:

Glisin Gly

Alanin Ala

Valin Val

Leusin Leu

Isoleusin Ile

Asam Aspartat Asp

Asparagin Asn

Asam Glutamat Glu

Glutamin Gln

Prolin	Pro
Serin	Ser
<i>Treonin</i>	<i>Thr</i>
Sistein	Cys
<i>Metionin</i>	<i>Met</i>
<i>Arginin</i>	<i>Arg</i>
<i>Lisin</i>	<i>Lys</i>
<i>Histidin</i>	<i>His</i>
<i>Fenilalanin</i>	<i>Phe</i>
Tirosin	Tyr
<i>Triptofan</i>	<i>Trp</i>

Piruvat:
Ala, Cys, Gly, Ser, Thr, Trp

As-KoA:
Leu, Tyr, Phe, Ile, Lys.

α –ketoglutarat:
Glu, Gln, Arg, His, Pro, Lys

Suksinil-KoA
Ile, Met, Val

Fumarat:
Tyr, Phe

Oksaloasetat:
Asp, Asn

Protein tidak banyak digunakan untuk energi
karena reaksi ke senyawa intermediate bukan
jalur utama

Protein akan digunakan ketika kelaparan.
Penderita diabetes sel selalu kelaparan kurang
KH dan Lemak maka akan membongkar
protein>atrofi

VITAMIN

Vita + Amina

Senyawa-senyawa amina yang sangat diperlukan
untuk mempertahankan hidup.

Tetapi tidak semua bergugus amina

Tidak dapat diklasifikasi berdasar strukturnya.

Klasifikasi:

Larut dalam lemak: ADEK

Larut dalam air: C, B kompleks

Pengolahan dapat merusak vitamin sehingga makanan perlu suplementasi

Penambahan yang melebihi dinamakan fortifikasi

Hipovitaminosis: kurang vitamin tetapi belum terjadi gejala-gejala.

Avitaminosis: kurang vitamin sudah terjadi gejala-gejala.

Hipervitaminosis: karena fortifikasi, banyak pada yang larut di lemak.

B komplek: banyak berperan sebagai koenzim

Beberapa vitamin disintesis dalam tubuh:

Vit A dari karotin

Niasin dari triptopan

Vit D dari 7 dihidrokkolesterol

Vit A:

Preform vit A berasal dari hewan
(hati, ginjal)

Provitamin berasal dari nabati

Manfaat:

Penglihatan ketika kurang cahaya

Metabolisme umum

Reproduksi

rabun senja/nyetalopia/night
blindness/kotok ayam/kokokeun.

VITAMIN B KOMPLEKS

Tiamin (B1):

Mengandung pirimidin dan inti tiasol

Fungsi: koenzim (karboksilase)

Berperan pada piruvat → As-KoA

Tidak disintesis tubuh

Jika metabolisme meningkat kebutuhan meningkat

Defisiensi: gangguan saraf ferifer, pencernaan,
kardiofaskuler (gejala beri-beri)

Riboflavin:

B2/FAD (flavin adenin dinukleotida)

Untuk oksidasi-reduksi (FADH₂)

Niasin:

Vit B3/NAD (nikotinamida adenin dinukleotida)

Untuk oksidasi-reduksi(NADH)

Kurang pelagra/kulit kasar

Asam Panthotenat (B5):

Pengaktif gugus asil, berperan penting dalam oksidasi karbohidrat dan lemak

Asam folat/folasin

Sintesis purin, metionin, serin

Kurang menyebabkan anemia.

Vit B12 -> koenzim -> mutase

Asam lipoat -> koenzim

Kolin, inositol, Paba (para amino benzoat)

Amigladin (B17) diduga anti kanker

VITAMIN D

Senyawa yang mengandung inti steroid
Sebagai prehormon.

D₃ sebagai hormon pengatur pembentukan
protein pengangkut Ca ke dalam sel

Manfaat:

Absorbsi Ca & P meningkat

Oktimal jika Ca:P = 1:1, jika 1:4 rachitogenik

Merangsang pembentukan garam Ca di jaringan
tertentu

Meningkatkan clearance fosfat di tubuli ginjal

Sumber susu, minyak ikan.

VITAMIN E

tokoferol=tokos+pherein

Tokos=kelainan; fhreibn=mengandung

Dihubungkan dengan fertilitas

Tokoferol: alfa, beta, gamma, delta, eta, dan
zeta semua minyak

Tahan suhu, alkali, asam.

Reduktor alamiah (anti oksidan)

Sumber biji-bijian seperti kecambah.

VITAMIN K

Vit K1 dari tanaman

Vit K2 dari ikan dan daging

Vit K3 dari bakteri kolon

Fungsi:

Pembentukan protrombin di hati, pembentukan penggumpalan darah

Tidak disintesis oleh tubuh

Suplai oleh makanan dan produk mikro organisme kolon
(hati-hati dengan antibiotik)

Sumber: ginjal, kelenjar suprarenal, hati

Defisiensi: diatesa hemoragik/perdarahan

VITAMIN C

Asam askorbat kristal putih, rasa asam, tidak berbau,
dalam larutan mudah rusak, tetapi kristal awet.

manfaat:

Anti oksidan

Matrik jaringan ikat

Integritas epitel zat perekat antar sel

Pertumbuhan tulang gigi

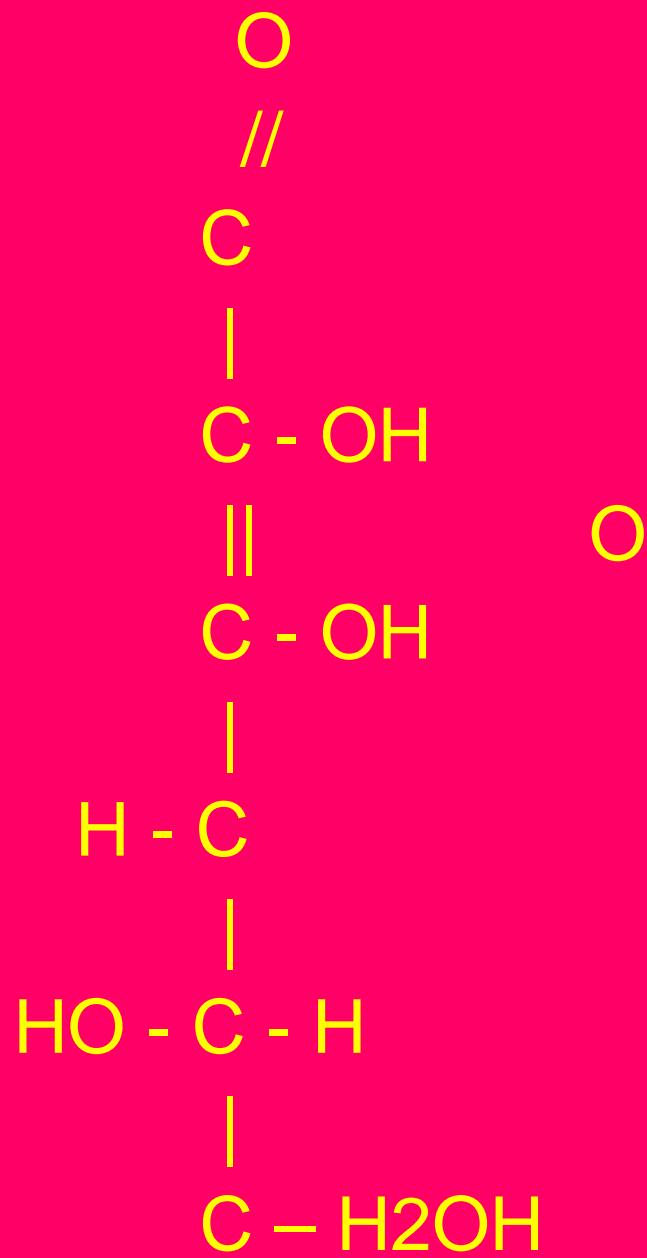
Kesehatan epitel pembuluh darah

Menurunkan kolesterol

Tubuh tidak mensintesis, sumber: sayur, buah segar.

Kurang: scorbut, rongga mulut,gusi, kapiler, tulang.

- Vit C



MINERAL

Analisis Abu = 4%

Kofaktor enzim

Pembentuk garam appatite (tulang/gigi)

Komponen hormon tertentu.

Gigi dan tulang

Ca^{++} -> kontraksi otot, pengantar rangsang (saraf), enzim.

Fosfor -> senyawa fosfat berenergi tinggi

Hiperkalsemia karena hiperparatiroid/hipervitaminosis D.

Natrium(sodium) dan Kalium (potasiun)

Untuk keseimbangan air dan elektrolit

Na ada di luar sel dan K di dalam sel

Mempertahankan keseimbangan ion

Mempertahankan tekanan osmosis

Mempertahankan asam-basa

Na berperan dalam penyerapan glukosa di usus, dan pembuangan glukosa di ginjal jika gula darah terlalu tinggi

BESI (Ferum)

- Fe++
- Fe+++ = bisa jadi oksidan

Untuk pembentukan Hb + Protein

Maag menghambat penyerapan Fe++

Diabetes Hb rendah, karena banyak yang maag.

Baru sebagian dari proses dalam tubuh

- Vit C
-
-
-
-
-
-
-
-
-
-

