

MODUL PRAKTIKUM

KIMIA KLINIK 1



UNTUK KALANGAN SENDIRI



**LABORATORIUM PATOLOGI KLINIK
FAKULTAS ILMU KESEHATAN
UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH SURABAYA 2019**

MODUL PRAKTIKUM

KIMIA KLINIK 1



SCIENCEPHOTOLIBRARY

PENYUSUN :

KETUA : RAHMA WIDYASTUTI, S.Si, M.Kes

ANGGOTA : NUR VITA PURWANINGSIH, SST., M.Kes.



**LABORATORIUM PATOLOGI KLINIK
FAKULTAS ILMU KESEHATAN
UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH SURABAYA 2019**

VISI

Menjadikan Prodi D-3 Analis Kesehatan yang menghasilkan Ahli Madya Analis Kesehatan yang terampil dalam kompetensi Mikrobiologi medis dan kesehatan berlandaskan pada moralitas, intelektualitas dan berjiwa entrepreneur pada tahun 2021.

MISI

- 1) Menyelenggarakan pendidikan tinggi D3 Analis Kesehatan dan pembelajaran yang memiliki keterampilan di bidang mikrobiologi medis dan kesehatan serta berjiwa *entrepreneur*.
- 2) Menyelenggarakan penelitian dan publikasi di bidang Analis Kesehatan.
- 3) Menyelenggarakan pengabdian kepada masyarakat yang berbasis pada penelitian di bidang Analis Kesehatan.
- 4) Berperan dalam menyelenggarakan pembinaan dan pengembangan civitas akademika yang dapat menjadi teladan serta berprinsip pada nilai Al Islam dan Kemuhammadiyah melalui dakwah Islam dengan menegakkan amar makruf nahi munkar.
- 5) Menyelenggarakan pengelolaan program studi yang terencana, terorganisasi, produktif dan berkelanjutan.



UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH SURABAYA

FAKULTAS ILMU KESEHATAN

Program Studi : Keperawatan S1 dan D3 - Analis Kesehatan D3 - Kebidanan D3
Jln. Sutorejo No. 59 Surabaya 60113, Telp. (031) 3811966 - 3890175 Fax. (031) 3811967

K E P U T U S A N D E K A N

Nomor: 332.11/KEP/II.3.AU/F/FIK/2019

TENTANG

PEDOMAN PRAKTIKUM KIMIA KLINIK 1 PROGRAM STUDI D3 TEKNOLOGI LABORATORIUM MEDIS FIK UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH SURABAYA *Semester Genap Tahun Akademik 2018-2019*

Bismillahirrahmanirrahim,

Dekan Fakultas Ilmu Kesehatan Universitas Muhammadiyah Surabaya, setelah:

- Menimbang : a. Bahwa guna peningkatan kualitas pembelajaran dan pencapaian kompetensi praktek mahasiswa D3 Teknologi Laboratorium Medis Fakultas Ilmu Kesehatan dipandang perlu adanya pedoman praktikum KIMIA KLINIK 1.
b. Bahwa pedoman modul praktikum tersebut pada butir a sebagai pedoman atau acuan selama proses belajar mengajar dan pencapaian kompetensi praktek dasar.
c. Bahwa pedoman praktikum sebagaimana dimaksud dalam butir a dan b perlu ditetapkan dengan surat keputusan.

- Mengingat : 1. UU RI Nomor 20 Tahun 2003 tentang Sistem Pendidikan Nasional.
2. UU RI Nomor 12 Tahun 2012 tentang Pendidikan Tinggi.
3. Peraturan Pemerintah Nomor 60 Tahun 1999 tentang Pendidikan Tinggi.
4. Pedoman PP Muhammadiyah Nomor: 02/PED/I.0/B/2012 tentang Perguruan Tinggi Muhammadiyah.
5. Ketentuan Majelis Dikti PP Muhammadiyah Nomor: 178/KET/I.3/D/2012 tentang Perguruan Tinggi Muhammadiyah.
6. Statuta Universitas Muhammadiyah Surabaya.

MEMUTUSKAN :

- Menetapkan :
Pertama : Berlakunya **Pedoman Praktikum KIMIA KLINIK 1** Program Studi D3 Teknologi Laboratorium Medis Fakultas Ilmu Kesehatan Universitas Muhammadiyah Surabaya sebagaimana tersebut dalam lampiran keputusan ini.
Kedua : Pedoman Praktikum KIMIA KLINIK 1 yang tersebut dalam diktum pertama keputusan ini berlaku sejak tanggal ditetapkan dan merupakan bagian yang tidak terpisahkan dari keputusan ini.
Ketiga : Apabila di kemudian hari ternyata terdapat kekeliruan dalam keputusan ini akan dibetulkan sebagaimana mestinya.

Ditetapkan di : Surabaya
Pada tanggal : 28 Februari 2019
Dekan,



Dr. Mundakir, S.Kep.Ns., M.Kep

Tembusan Yth. :

1. Para Kaprodi
2. Ka. BAA dan BAK
3. Yang bersangkutan

RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER 4
PROGRAM STUDI D3 ANALIS KESEHATAN FIK UMSURABAYA

A. IDENTITAS

Nama program studi	Analisis Kesehatan	Tgl direvisi: 22 Januari 2019
Nama mata kuliahan	Praktikum klinik 1	Kode /bobot MK: 17WP05214/2 SKS
Smester	4	
Dosen pengampu	Rahma Widayastuti, MKes Nur Vita Purwaningsih , M.Kes	

B. CAPAIAN PEMBELAJARAN LUUSAN

No	Capaian Pembelajaran Lulusan (CPL) Program Studi	Capaian Pembelajaran Mata Kuliah (CPMK)
1	Mampu melakukan pemeriksaan aboratorium medic mulai tahap pra analitik, analitik dan pasca analitik di bidang kimia klinik, menggunakan intrumen sederhana dan otomatis secara terampil sesuai standar pemeriksaan untuk menghasilkan informasi diagnostik yang tepat	Mahasiswa mampu memahami metode, prinsip reaksi dan menganalisa pemeriksaan Pemeriksaan non protein, pemeriksaan gangguan hati dan saluran empedu, profil lipid dan pemeriksaan karbohidrat
2	Mampu melakukan pengambilan specimen darah, cairan tubuh sesuai prosedur standar, aman dan nyaman untuk mendapatkan specimen yang representative untuk pemeriksaan laboratorium	
3	Mampu melakukan tindakan pencegahan terjadinya kesalahan pada pemeriksaan klinik	
4	Mampu menyampaikan informasi pelayanan laboratorium medik melalui komunikasi secara efektif baik interpersonal maupun profesional kepada pasien, teman sejawat, klinisi dan masyarakat untuk meningkatkan derajat kesehatan masyarakat secara optimal.	
5	Mampu mengumpulkan dan mengolah data secara deskriptif pada penelitian dasar dan terapan di bidang kesehatan khususnya pada laboratorium medik.	

C.KOMPETENSI MATA KULIAH

Capaian Pembelajaran Mata Kuliah (CPMK)	Mahasiswa Mampu menganalisa pemeriksaan Pemeriksaan non protein , pemeriksaan gangguan hati dan saluran empedu , profil lipid dan pemeriksaan karbohidrat	
Kemampuan Akhir yang diharapkan (KA)/Kompetensi Dasar Mata Kuliah	NO KA	KA
	1	Mahasiswa mampu melakukan dan menganalisa pemeriksaan non protein nitrogen
	2	Mahasiswa mampu melakukan dan menganalisa pemeriksaan gangguan hati dan saluran empedu
	3	Mahasiswa mampu melakukan dan menganalisa pemeriksaan profil lipid
	4	Mahasiswa mampu melakukan dan menganalisa pemeriksaan karbohidrat
Deskripsi MK	Mata kuliah ini mempelajari tentang pemeriksaan non protein, gangguan fun gsi hati dan saluran empedu, profil lipid, krbohidrat.	
Sistem Pembelajaran a. Model bMetode	SCL : .ceramah, praktek dan diskusi	
Media Pembelajaran	LCD, Laptop, white board, alat gelas, spektrofotometer	
Penilaian	<ul style="list-style-type: none"> • Tugas 30 • UTS 20 • Aktivitas/Partisipasi 20 UAS 30 	
	NILAI AKHIR = (3TUG + 2UTS + 2 AK + 3UAS) : 10	
Pustaka	Utama wajib: Ganda subarta Buku petunjuk praktikum Penjunjang jawet, diagnosa laboratorium klinik GLP Harjono	

D.RINCIAN RENCANA PEMBELAJARAN SEMESTER

Minggu ke	Kemampuan Akhir/ KA	Indikator KA	Bahan Kajian/ Materi Pembelajaran	Bentuk Pembelajaran (Model, Metode dan Pengalaman Belajar)	PENILAIAN			Alokasi Waktu*	Referensi yang digunakan
					Teknik	indikator	bobot		
1	Mahasiswa mampu mengoperasikan alat spektrofotometer	1. mahasiswa mampu memahami fungsi bagian pada spetrofotometer 2. mahasiswa mampu memasukkan data pada spektrofometer	spektrofoto meter	Model : praktek dan diskusi Metode: SCL	Tes praktek dan wawancara	Ketepatan praktikum menganalisa hasil	25%	2x2x50 menit	SOP spektrofotometer
2-3	Mahasiswa mampu melakukan dan menganalisa pemeriksaan non protein nitrogen	1.Mahasiswa mampu memahami, melakukan dan menganalisa pemeriksaan creatinin clearance 2.Mahasiswa mampu memahami, melakukan dan menganalisa pemeriksaan BUN 3. Mahasiswa mampu	Pemeriksaan non protein	Model : praktek dan diskusi Metode: SCL	Tes praktek dan wawancara	Ketepatan praktikum menganalisa hasil	25%	2x2x50 menit	Gandasubrata, GLP, Harjono, petunjuk praktikum

		memahami, melakukan dan menganalisa pemeriksaan as.urat							
4-6	Mahasiswa mampu melakukan dan menganalisa pemeriksaan gangguan hati dan saluran empedu	1. Mahasiswa mampu memahami, melakukan dan menganalisa pemeriksaan SGOT 2. Mahasiswa mampu memahami, melakukan dan menganalisa pemeriksaan SGPT 3. Mahasiswa mampu memahami, melakukan dan menganalisa pemeriksaan Bilirubin 4. Mahasiswa mampu memahami, melakukan dan menganalisa pemeriksaan tota protein 5. Mahasiswa mampu memahami,	gangguan hati dan saluran empedu	Model : praktek dan diskusi Metode: SCL	Tes praktek dan wawancara	Ketepatan praktikum menganalisa hasil	40%	2x2x50 menit	Gandasubrata, GLP, Harjono, petunjuk praktikum

		Ketepatan menjelaskan konsep, melakukan praktikum, dan menganalisa hasil melakukan dan menganalisa pemeriksaan GGT 6. Mahasiswa mampu memahami, melakukan dan menganalisa pemeriksaan ALP							
7-9	Mahasiswa mampu melakukan dan menganalisa pemeriksaan profil lipid	1. Mahasiswa mampu memahami, melakukan dan menganalisa pemeriksaan cholesterol total 2. Mahasiswa mampu memahami, melakukan dan menganalisa pemeriksaan trigliserida 3. Mahasiswa mampu melakukan dan menganalisa pemeriksaan HDL	Profil lipid	Model : praktek dan diskusi Metode: SCL	Tes praktek dan wawancara	Ketepatan praktikum menganalisa hasil	20%	2x2x50 menit	Gandasubrata, GLP, Harjono, petunjuk praktikum

		cholesterol 4. Mahasiswa mampu melakukan dan menganalisa pemeriksaan LDL cholesterol						
10-12	hasiswa mampu melakukan dan menganalisa pemeriksaan karbohidrat	1. Mahasiswa mampu melakukan dan menganalisa pemeriksaan glukosa 2. Mahasiswa mampu melakukan dan menganalisa pemeriksaan HbA1C	pemeriksaan karbohidrat	Model : praktek dan diskusi Metode: SCL	Tes praktek dan wawancara	Ketepatan praktikum menganalisa hasil	15%	2x2x50 menit

*) Catatan: pembagian alokasi waktu disesuaikan dengan bentuk perkuliahan/pembelajaran MK per minggu: (a) TM = tatap muka 50'; BT = Belajar/Tugas terstruktur 60'; BM = belajar mandiri 60'; (b) P = Praktikum: 170' dan (c) Seminar: TM -100'; BM – 70')

Mengetahui
Ketua Program Studi,



Fitrotin Aizah, S.ST, M.Si

Surabaya, Februari 2019
PJMK,

A handwritten signature in blue ink that reads 'Rahma Widystuti'. The signature is fluid and cursive, with a horizontal line underneath it.

Rahma Widystuti, S..Si, M.Kes



KATA PENGANTAR

Edisi Revisi

Dengan memanjatkan puji syukur kehadirat Allah SWT yang telah melimpahkan rahmat dan hidayahNya. Petunjuk praktikum kimia klinik 1 edisi revisi ini dapat diselesaikan sebagai panduan dalam pelaksanaan mata kuliah praktikum kimia klinik 1 di lingkungan Fakultas Ilmu Kesehatan UMSurabaya. Revisi dilakukan pada beberapa hal terutama berkaitan dengan penyesuaian materi dan bahan uji yang berorientasi pada ketepatan tujuan serta efektivitas pembelajaran.

Ungkapan terima kasih yang mendalam kami sampaikan kepada pihak yang telah membantu memberikan gagasan dan saran dalam penyusunan praktikum ini. Dengan disusunnya modul ini diharapkan dapat membantu mahasiswa untuk memahami mata kuliah praktek kimia klinik sebagaimana yang diharapkan oleh kurikulum kesehatan dan tuntutan kebutuhan pelayanan kesehatan.

Akhirnya diharapkan diktat ini dapat dimanfaatkan secara optimal oleh mahasiswa pada khususnya, dan pada peserta didik dilingkungan Fakultas Ilmu Kesehatan UMSurabaya pada umumnya.

Untuk penyempurnaan penyusunan berikutnya kami sangat mengharapkan kritik dan saran membangun dari berbagai pihak yang berkompeten dalam bidang ini.

Surabaya, Februari 2019

Penyusun



DAFTAR ISI

1. Kata Pengantar.....	i
2. Daftar Isi.....	ii
3. Tata Tertib Praktikum Kimia Klinik 1.....	iii
4. Serum.....	1
5. Creatinin.....	2
6. Urea.....	8
7. Uric Acid.....	14
8. AST/GOT.....	18
9. ALT/ GPT	23
10. Bilirubin.....	26
11. Total Protein.....	30
12. Albumin.....	34
13. ALP (Alkali Phospatase).....	37
14. Trigliserida.....	42
15. Kolesterol.....	46
16. Glukosa.....	50



TATA TERTIB PRAKTIKUM KIMIA KLINIK 2

1. Para praktikan harus sudah siap didepan ruang praktikum lima menit sebelum waktu praktikum dimulai.
2. Didalam lab, praktikan diharuskan memakai APD (Alat Pelindung Diri)
3. Sebelum mulai praktikum alat- alat diperiksa terlebih dahulu, bila ada yang pecah atau kurang harus dilaporkan.
4. Apabila ada alat yang dipecahkan harus dilaporkan pada instruktur dan harus diganti.
5. Setelah selesai bekerja alat – alat harus dalam keadaan bersih dan dikembalikan ketempat semula.
6. Setelah selesai bekerja harus membuat laporan dalam buku ini dan ditunjukkan pada instruktur yang bertugas.
7. Selama kegiatan praktikum tidak boleh makan , minum atau merokok didalam laboratorium.
8. Praktikan hanya diperbolehkan menggunakan lab pada waktu praktikumnya sendiri, kecuali jika mendapat ijin dari penanggung jawab praktikum
9. Bagi mahasiswa yang berhalangan mengikuti praktikum menyerahkan surat ijin yang dianggap SYAH.
10. Bila mahasiswa tidak mengikuti praktikum tanpa alasan yang SYAH < 100% tidak boleh mengikuti ujian praktikum dan dianggap tidak mempunyai nilai ujian tersebut.



PETUNJUK KERJA DI LABORATORIUM PATOLOGI KLINIK

A. Persiapan

1. Mahasiswa memakai APD (alat pelindung diri) seperti : sepatu, jas laboratorium, handscoons, masker.
2. Persiapan alat praktikum disiapkan 1 hari sebelumnya.
3. Reagen yang diperlukan dalam praktikum sudah dipersiapkan sebelumnya.
4. Mahasiswa harus membawa sampel yang dibutuhkan pada waktu praktikum, sesuai dari petunjuk instruktur.

B. Selama Praktikum

1. Selama mengerjakan praktikum tenang, hati – hati, tanggap, teliti, akurat, dan dapat bekerjasama dengan temannya.
2. Mendengarkan instruksi yang diberikan oleh instruktur laboratorium.
3. Mengerjakan praktikum sesuai dengan prosedur petunjuk praktikum.
4. Bertanggungjawab atas hasil praktikum yang sudah dikerjakan.

C. Selesai Praktikum

1. Membersihkan peralatan praktik dan meja yang dipakai selama praktikum dengan desinfektan.
2. Mengumpulkan hasil laporan praktikum kepada instruktur laboratorium.
3. Setelah kegiatan selesai, mahasiswa melakukan berdoa bersama agar apa yang dikerjakan bermanfaat minimal untuk diri sendiri dan bermanfaat untuk umat.



1.SERUM

Serum adalah komponen yang bukan berupa sel darah, juga bukan faktor koagulasi; serum adalah plasma darah tanpa fibrinogen.

1.1 Cara memperoleh serum

1. Ambil sampel darah yg diinginkan
2. Tampung sampel darah ke tabung vakum warna merah (plain)
3. Diamkan hingga darah membeku
4. Sentrifuge darah dg kecepatan 3500 rpm selama 10 menit
5. Ambil serum (cairan paling atas yang berwarna kuning bening)

1.2 Cara memperoleh plasma

1. Ambil sampel darah yg diinginkan
2. Tampung sampel darah ke tabung vakum warna ungu(yang telah diberi EDTA 10%)
3. Sentrifuge darah dg kecepatan 3500rpm selama 10 menit
4. Plasma diambil dan disimpan dalam almari es dan diberi label



2.CREATININ

2.1 PENGERTIAN :

CREATININ adalah produk sampingan katabolisme otot, berasal dari hasil penguraian keratin fosfat otot.

2.2 TUJUAN : untuk mendiagnosis fungsi ginjal

2.3 MASALAH KLINIIS :

Penurunan kadar : kehamilan, eklampsia

Peningkatan kadar : gagal ginjal akut dan kronis, syok (berkepanjangan), SLE, kanker (usus, kandung kemih, testis, uterus, prostat), leukemia, penyakit hodkin, hipertensi esensial, MCL akut, nefropati daibetik, CHF (jika berdiri lama), diet tinggi kreatinin (mis: daging sapi (kadar tinggi), unggas dan ikan (efek minimal))

2.4 METHOD : creatinine forms in alkaline solution an orange-red coloured complex with picric acid. The absorbance of this complex is proportional to the creatine concentration in the sample.

2.5 REACTION PRINCIPLE:





2.6 REAGEN COMPOSITION :

PIC : 1x100 ml picric acid	26 mmol/l
NaOH : 1x100 ml sodium hydroxide	1,6 mol/l
STD : 1x25 ml standart	
Creatinine	2 mg/dl or 176,8 µmol/l

2.7 REAGENT PREPARATION

Dilute NaOH with dist. Water in the ratio 1+4 store the solution in a plastic bottle

Mix PIC and dilute NaOH for the working reagent in the ratio 1+1

The standart is ready for use

2.8 REAGENT STABILITY

The reagent / diluted sodium hydroxide are stable, even after opening, up to the stated expiry date when stored at 15...25 °C

Contamination must avoided

The working reagent protected from light is stable for 4 weeks at is 5...25 °C

2.9 SPECIMEN : serum, heparine plasma or urine

Avoid hemolysis!

Stability: 24 hours at 2-8 °C

Dilute urine : 1+49 with dist. Water

2.10 ASSAY:

Wavelength : Hg 492 nm (490 -510 nm)

Temperature : 25 °C (for 37 °C procedure ask Human GmbH

Measurement : against air (increasing absorbance)



Warm the reagents and cuvettes, to the desired temperature and keep constant ($\pm 0,5^{\circ}\text{C}$) for the duration of the test.

2.11 PROCEDURE

Pipette cuvettes	Semi -micro	Macro
Sample/ standart	100 μl	200 μl
Working reagent	1000 μl	2000 μl

Mix and start the stopwatch, after 30 sec, read the absorbance A1 read the absorbance A2 exactly after 2 min $A_2 - A_1 = \text{Absorbance sample or Absorbance standart}$

2.12 CALCULATION :

1. Serum/ plasma

Please use only the standart supplied with the kit.

$$C = 2,0 \times \Delta A_{\text{sample}} \text{ (mg/dl)}$$

$\Delta A_{\text{standart}}$

$$C = 176,8 \times \Delta A_{\text{sample}} \text{ (\mu mol/l)}$$

$\Delta A_{\text{standart}}$

2. Urine

$$C = 100 \times \Delta A_{\text{sample}} \text{ (mg/dl)}$$

$\Delta A_{\text{standart}}$

Creatinine concentration in 24 h urine:

$$C = \text{mg/dl} \times \text{ml urine /24 h} \times 0,01 \text{ (mg/24h)}$$

$$C = \text{mg/24 h} \times 0,00884 \text{ (mmol/24 h)}$$

$$\text{Creatinine} = \frac{\text{mg creatinine} / \text{dl urine} \times \text{ml urine} / 24 \text{ h}}{\text{ml/min}}$$

$$\text{mg creatinine} / \text{dl serum} \times 1440$$



conversion of (mg/dl) into ($\mu\text{mol/l}$) and vice versa:

$$(\text{mg/dl}) \times 88,402 = (\mu\text{mol/l})$$

$$(\mu\text{mol/l}) \times 0,0113 = (\text{mg/dl})$$

2.13 Performance characteristic

linearity

the test is linear up to a creatinine concentration in serum of 13 mg/ dl or 1,150 $\mu\text{mol/l}$, in urine of 500 mg/dl or 44,200 $\mu\text{mol/l}$.

dilute samples with a higher concentration in serum, plasma or diluted urine 1+5 with physiological saline (0,9%) and repeat the assay. Multiple the result by 6.

Typical performance data can be found in the verification report accessible via.

2.14 Reference values

Serum	(mg/dl)	($\mu\text{mol/l}$)
Men	0,6-1,1	53-97
Women	0,5-0,9	44-80
Urine	1000 – 1500 mg/24 hours	
Creatinine clearance		
Men	98-156 ml/min	
Women	95-160 ml/min	



Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin :**

Usia : **tanggal :**

Waktu pengambilan sampel :.....

Hasil praktikum

.....

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



Judul praktikum :.....

Nama :

jenis kelamin :

Usia :

tanggal :

Waktu pengambilan sampel :.....

Hasil praktikum

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



3. UREA

3.1 PENGERTIAN:

Urea adalah produk akhir metabolisme protein dan diekskresikan melalui ginjal.

3.2 TUJUAN: untuk mendeteksi gangguan ginjal atau dehidrasi yang berhubungan dengan peningkatan kadar urea.

3.3 MASALAH KLINIIS :

- Penurunan kadar : kerusakan hati yang parah, diet rendah protein, hidrasi yang berlebihan, malnutrisi (keseimbangan nitrogen negative), mcairan IV glukosa,
- Peningkatan kadar : dehidrasi, asupan tinggi protein, perdarahan gastrointestinal, gagal prarenal (rendahnya suplai darah ke ginjal yang disebabkan oleh CHF, diabetes mellitus, infark miokard, akut, gagal infusiensi ginjal karena syok, sepsis, penyakit ginjal)),

3.4 METHOD :

urea is hydrolysed in the presence of water and urease to produce ammonia and carbon dioxide. In a modifiedberthelot reaction the ammonium ions react with hypochlorite and salicylate to form a green dye. The absorbance increase at 578 nm is proportional to the urea concentration in the sample.

3.5 REAGEN :

RG1: Phosphate buffer (pH 7,0)	120 mmol/l
Sodium salicylate	60 mmol/l
Sodium nitroprusside	5 mmol/l
EDTA	1 mmol/l



Rgt 2 : Phosphate buffer (pH<13)	120 mmo/l
Hyphoclorite	= 0,6 g/l Cl
Irritates e yes and skin. Keep out of reach of children. Upon contact with the eyes, rinse thoroughly with water and consult a doctor.	
ENZ : enzyme	
Urease	>500 KU/l
STD : standart	
Urea	80 mg/dl or 13,3mmol/l
Equivalent to BUN	37,28 mg/dl or 6,2 mmol/l
Sodium azide	0,095%

3.6 Reagent Preparation

RGT 2 and STD are ready for use

The enzyme reagent 1a is prepared by mixing the content of bottle ENZ with bottle

RGT1 : 1 ml ENZ + 100 ml RGT 1 or

10 l ENZ + 1000 ml RGT1

3.7 Reagent stability

The reagents are stable up to the stated expiry date when sealed and stored at 2...8 °C.

RGT 1, RGT 2, and ENZ are stable after opening for 6 weeks at 2...8 °C or 2 weeks at 15....25° C .

STD is stable up to the expiry date even after opening

The enzyme reagent 1a is stable for 4 weeks at 2...8 °C or 2 weeks at 15....25° C .

Contamination after opening must be avoided



3.8 Specimen

Serum, plasma, except ammonium heparinate plasma and urine.

Dilute urine 1+100 with distilled water.

Do not use lipemic sera.

Do not use lipemic sera.

Serum or plasma can be stored for up to 3 days at 4°C, for longer periods the should be kept frozen at -20 °C.

3.9 Assay

Wavelength : Hg 578 nm, 570- 600 nm

Optical path : 1 cm

Temperature : 20...25°C or 37°C

Measurement : against reagen blank. Only one reagent blank per series is required.

3.10 Procedure

Pipette into cuvette	Reagent	Sample or Standart
Sample/ STD	Blank	10 µl
Enzyme reagent 1a	1000 µl
Mix and incubate for 5 min at 20..25°C or for 3 min at 37 °C		
RGT 2	1000 µl	1000 µl
Mix incubate for 10 min at 20..25 °C or for 5 min at 37 °C, measure the absorbance of the sample and the standart against the reagent blank within 60 min.		



3.11 Calculation of urea and BUN concentration

$C = \Delta A_{\text{sample}} \times \text{factor}$

ΔA standart

Factor	C(urea)		C(BUN)	
For serum/plasma	mg/dl	mmol/l	mg/dl	mmol/l
	80	13,3	37,28	6,2
For urine	g/l	mmol/l	g/l	mmol/l
	80,8	1343	37,68	626,2

3.12 Conversion factor for BUN, urea

$C(\text{BUN}) = 0,466 \times C(\text{urea})$

$C(\text{urea}) = 2,14 \times C(\text{BUN})$

3.13 Performance characteristic

linearity

serum/plasma : up to 400 mg/dl or 66,6 mmol/l (urea)

urine : up to 400 g/l or 6600 mmol/l

samples with a higher urea concentration have to be diluted 1+1 with distilled water.

Repeat the assay and multiply the results by 2.

3.14 Normal values

Serum (urea): 10-50 mg/dl or 1,7-8,3 mmol/l

Urine : 20-35 g/24 h or 333 – 583 mmol/24 h



Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin :**

Usia : **tanggal :**

Waktu pengambilan sampel :.....

Hasil praktikum

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin :**

Usia : **tanggal :**

Waktu pengambilan sampel :

Hasil praktikum

.....

.....

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



4. URIC ACID

4.1 PENGERTIAN URIC ACID

Uji asam urat digunakan untuk mengukur kadar asam urat serum, metabolit purin yang utama. Penyakit metabolism purin, destruksi asam nukleat yang cepat, dan keadaan – keadaan yang ditandai oleh ekskresi ginjal yang terganggu secara khas menaikkan kadar asam urat serum.

4.2 TUJUAN

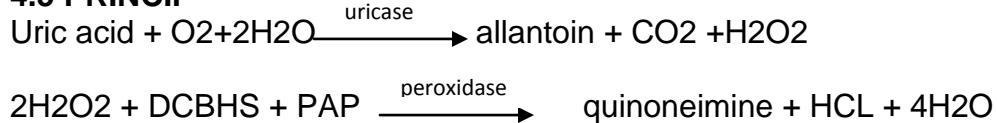
1. Untuk memastikan diagnosis penyakit gout
2. Untuk membantu mendeteksi gangguan fungsi ginjal.

4.3 MASALAH KLINIIS

Kadar asam urat yang meningkat mungkin menunjukkan adanya penyakit gout atau fungsi ginjal yang terganggu. Kadar mungkin juga meningkat pada gagal jantung, infeksi, anemia bulan sabit, hemolisis,

4.4 METHODE: determination of uric acid by reaction with uricase. The formed H₂O₂ reacts under catalysis of peroxidase with 3,5-dichloro-2-hydroxybenzenesulfonic (DCBHS) and 4-aminophenazone (PAP) to give a red-violet quinoneimine dye as indicator.

4.5 PRINCIP



4.6 KOMPOSISI REAGEN

Buffer fosfat (pH : 7,0)	50 mmol/l
4-aminofenazon	0,3 mmol/l
DCHBS	4 mmol/l
Uricase	>200 U/l
Peroxidase	>1kU/l



4.7 PROSEDUR

Pipette into cuvettes	Rb	Sample or std
Sample or std	-----	20 µl
Rgt	1000 µl	1000 µl
Mix incubate 10 min, at 20...25C or 5 min at 37C. Measure the absorbance of the sample / std against the reagent blank within 15 min.		

4.8 PERHITUNGAN

Serum, plasma

$$C = 8 \times \frac{A_{\text{sample}}}{A_{\text{std}}} (\text{mg/dl})$$

4.9 HARGA NORMAL

Men	3,4 – 7,0 mg/ dl
Women	2,4-5,7 mg/dl



Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin** :

Usia : **tanggal** :

Waktu pengambilan sampel :.....

Hasil praktikum

.....

.....

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



Judul praktikum :.....

.....

Hasil praktikum

.....

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



5. AST/GOT

5.1 PENGERTIAN

AST (Aspartat trasferase) atau GOT (Glutamic oxaloacetic transminase) adalah enzim yang mengatalisasi perubahan dari asam amino nitrogen ke residu asam amino.

5.2 TUJUAN:

1. . untuk membantu mendeteksi dan mendapatkan diagnosis banding penyakit hati akut.
2. Untuk memantau perkembangan pasien dan prognosis pada penyakit jantung dan hati.
3. Untuk membantu diagnosis infark miokard (MI) dalam hubungannya dengan kadar keratin kinase dan laktat dehidrogena

5.3 MASALAH KLINIIS

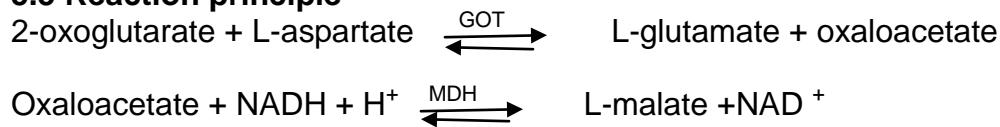
Kadar AST berfluktuasi sesuai dengan respons terhadap luasnya nekrosis sel, yang berlangsung sementara dan sedikit meningkat pada tahap awal penyakit dan meningkat tajam selama fase paling angkat.

Kadar AST mungkin meningkat bergantung pada saat pengambilan sampel, yang menunjukkan peningkatan keparahan penyakit dan kerusakan jaringan AST yang menurun menunjukkan pemulihan penyakit dan perbaikan jaringan.

Peningkatan maksimum (lebih dari 20 kali nilai normal) mungkin menunjukkan hepatitis virus akut, trauma otot rangka yang berat, operasi yang luas.

5.4 METHODE : kinetic method for the determination of ASAT activity according to the recommendations of the expert panel of the IFCC (international federation of clinical chemistry) without pyridoxalphosphate activation.

5.5 Reaction principle





5.6 Reagent

BUF	: buffer/ enzyme reagent	
	TRIS buffer (pH 7,8)	100 mmol/l
	L-aspartate	300 mmol/l
	LDH	≥ 0,9 kU/l
	MDH	≥ 0,6 kU/l
SUB	: substrate	
	2-oxoglutarate	60 mmol/l
	NADH	0,9 mmol/l

5.7 Reagent preparation and stability

REF : 12211 : pipette 1 ml from bottle SUB into one bottle BUF mix thrughly

REF : 12011 : pipette 2 ml from bottle SUB into one bottle BUF mix thrughly

The working reagent is stable for 4 weeks at 2...8 °C and 5 days at 15....25 °C

5.8 Specimen

Serum, heparinised plasma or EDTA plasma

Avoid hemolysys !

5.9 Assay

Wavelength : Hg 365 nm, 340 nm or Hg 334 nm

Optical path : 1 cm

Temperature : 25 °C, 30°C, or 37 °C

Measurement : against air (decreasing absorbance)

Warm the reagents and the cuvettes to the desired temperature must be constant ($\pm 0,5^{\circ}\text{C}$) for the duration of the test.

5.10 Procedure :

Pipette info cuvettes	25°C, 30°C	37°C
Sample	200 µl	100 µl
Working reagent	1000 µl	1000 µl

Mix, read the absorbance after 1 minute and at the same time start the stop watch.

Read the absorbance again exactly after 1,2 and 3 minutes.



5.11 Calculation

For A/min within 0,06-0,08 (Hg 365 nm) or 0,12-0,16 (Hg 334 nm, 340 nm) (procedure 1+2) use only measurements from the first 2 minutes for calculation (1 min incubation, 2 min measurement)

U/I = A/min x	Sample start		Reagent start	
Wavelength	25°C, 30°C	37°C	25°C, 30°C	37°C
Hg 334 nm	971	1780	1173	2184
340 nm	952	1745	1151	2143
Hg 365 nm	1765	3235	2132	3971

Conversion factor from traditional units (U/l) in SI-units (kat/l):

$$1 \text{ U/l} = 16,67 \times 10^3 \mu\text{kat/l}$$

$$1 \mu\text{kat/l} = 60 \text{ U/l}$$

5.12 Performance characteristic

Linearity

If the absorbance change per minute (A/ min) or the activity exceed

Wavelength (nm)	A/min	25°C, 30°C (U/l)	37°C (U/l)
Hg 365	0,080	170	320
Hg 334/340	0,160	190	350

Dilute 0,1 ml of the sample with 0,9 ml physiological saline (0,9%) and repeat the assay using this dilution. Multiply the result by 10.

In sera with very high activities, the initial absorbance may be very low as most of the NADH may have been consumed before the first reading. In this case rerun the sample after dilution as described above.

5.13 Reference values

Temperature	25°C	30°C	37°C
Men up to	18 U/l	25 U/l	37 U/l
Women up to	15 U/l	21 U/l	31 U/l



Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin** :

Usia : **tanggal** :

Waktu pengambilan sampel :.....

Hasil praktikum

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin :**

Usia : **tanggal :**

Waktu pengambilan sampel :.....

Hasil praktikum

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



6. ALT(Alanin transferase)/ GPT (glutamic piruvic transaminase)

6.1 PENGERTIAN

ALT/GPT enzim yang mengkatalisis reaksi perubahan reversible kelompok asam amino.

6.2 TUJUAN

1. Untuk mendeteksi dan menilai pengobatan penyakit hati akut, khususnya hepatitis dan sirosis tanpa ikterik.
2. Untuk membedakan antara kerusakan miokard dan jaringan hati (digunakan bersama-sama dengan aspartat aminotransferase)
3. Untuk menilai hepatotoksitas dari beberapa macam obat.

6.3 MASALAH KLINIIS

Kadar ALT yang sangat tinggi (sampai 50 kali nilai normal) mengarahkan pada dugaan hepatitis virus atau hepatitis berat yang diinduksi obat atau penyakit hati lain dengan nekrosis yang luas.

Kadar ALT yang rendah sampai sedang mungkin tampak pada setiap kondisi yang mengakibatkan cedera sel hati akut, seperti sirosis hepatitis aktif, dan hepatitis yang diinduksi obat atau hepatitis akibat alcohol.

6.4 METHODE : kinetic method for the determination of ALAT activity according to the recommendations of the expert panel of the IFCC (international federation of clinical chemistry) without pyridoxalphosphate activation.

6.5 REACTION PRINCIPLE:



6.6 KOMPOSISI REAGEN

BUF = buffer / enzyme reagent

TRIS buffer (pH: 7,5)	150 mmol/l
L-alanine	750 mmol/l
LDH	≥1,2 kU/l



SUB = Substrate

2-oxoglutarate	90 mmol/l
NADH	0,9 mmol/l

6.7 PERSIAPAN REAGEN

REF 1202 : pipette 2 ml from bottle SUB into one bottle BUF mix thoroughly

6.8 PROSEDUR

Pipette into cuvettes	25C	37C
Sample	200 µl	100 µl
Working reagent	1000 µl	1000 µl

Mix, read the absorbance after 1 minute and at the same time start the stop watch.
Read the absorbance again exactly 1,2 and 3 minute

6.9 HARGA NORMAL

Temperature	25 C	30C	37C
Men up to	22 U/l	30 U/l	42C
Women up to	17 U/l	23 U/l	32C



Judul praktikum :.....

Nama :	jenis kelamin	:
Usia :	tanggal	:
Waktu pengambilan sampel :		

Hasil praktikum

.....

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



7. BILIRUBIN

7.1 PENGERTIAN

Uji bilirubin digunakan untuk mengukur kadar bilirubin serum, pigmen bilirubin utama. Bilirubin adalah produk utama katabolisme hemoglobin. Pengukuran kadar bilirubin serum khususnya signifikan pada neonates karena bilirubin tidak berkonjugasi yang tinggi dapat tewrakumulasi di otak. Hal ini menyebabkan kerusakan yang tidak dapat diperbaiki.

7.2 TUJUAN

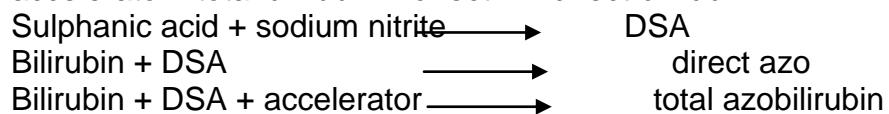
1. Untuk menilai fungsi hati.
2. Untuk membantu menentukan diagnosis banding dari ikterik dan memantau perkembangannya.
3. Untuk membantu diagnosis obstruksi biliar dan anemia hemolitik.

7.3 MASALAH KLINIS

Kadar bilirubin indirek serum yang tinggi menunjukkan adanya kerusakan hati. Kadar bilirubin indirek serum yang tinggi juga terdapat pada anemia hemolitik berat. Jika hemolisis berlajut kadar bilirubin direk dan indirek mungkin meningkat.

7.4 PRINCIP

Bilirubin reacts with sulphuric acid (DSA) to form a red azo dye. The absorbance of this dye at 546 nm is directly proportional to the bilirubin concentration in the presence of an accelerator : total bilirubin = direct + indirect bilirubin.



7.5 CALCULATION

Calculate the concentration of total and direct bilirubin by using the factor 13,0

Bilirubin concentration (mg/dl) = absorbance x 13,0

(mg/dl) x 17,1 = (μ mol/l)



7.6 Normal values

Total bilirubin	(mg/dl)
At birth up to	5
5 days up to	12
1 month up to	1,5
Adults up to	1,1
Direct bilirubin	
Adults up to	0,25

7.7 PEMERIKSAAN BILIRUBIN TOTAL

PROSEDUR

Pipette	Sample blank	Sample
TBR	1000 µl	1000 µl
TNR	-----	1 drop
Mix thoroughly incubate for 5 min		
Sample	100 µl	100 µl
Mix incubate at room temperature for 10 to 30 min. measure the absorbance of sample against sample blank		
1 drop ~40 µl		

7.8 PEMERIKSAAN BILIRUBIN DIRECT

PROSEDUR

Pipette	Sample blank	Sample
DBR	1000 µl	1000 µl
DNR	-----	1 drop
Mix thoroughly incubate for 2 min		
Sample	100 µl	100 µl
Mix incubate at room temperature for exactly 5 min. measure the absorbance of sample against sample blank		



Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin :**

Usia : **tanggal** :

Waktu pengambilan sampel :.....

Hasil praktikum

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin :**

Usia : **tanggal :**

Waktu pengambilan sampel :

Hasil praktikum

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



8. TOTAL PROTEIN

8.1 PENGERTIAN

pemeriksaan untuk mengukur semua protein yang terdiri dari Albumin dan Globulin

8.2 TUJUAN :

Untuk menilai fungsi sintesis dari hepar

8.3 MASALAH KLINIIS

Menurun: penyakit hati, ginjal, sindroma nefrositik, pendarahan, luka bakar, malnutrisi, malabsorpsi, dll

Meningkat: Multiple myeloma, inflamasi atau infeksi kronis penyakit HIV, Hepatitis B dan C, dll

8.4 METODE : cupric ions react with protein in alkaline solution to form a purple complex. The absorbance of this complex is proportional to the protein concentration in the sample.

8.5 KOMPOSISI REAGEN

RGT : sodium hydroxide	200 mmol/l
Potassium sodium tartrate	32 mmol/l
Copper sulfate	12 mmol/l
Potassium iodide	30 mmol/l
Irritant R 36/38	
STD	
Protein	8 g/dl
Or	
Sodium azide	0,095%

8.9 PROSEDUR

Pipette into cuvettes	Reagent Blank	Sampe/standart
Sampe/standart	-----	20 µl
Reagent	1000 µl	1000 µl

Mix incubate for 10 min at 20-25 C. measure the absorbance of the sample and standart against the reagent blank within 30 min.



8.10 Calculation

1. With factor :

$$C = 19 \times \text{absorbance (g/dl)}$$

2. With standart

$$C = 8 \times \frac{\text{absorbance sample (g/dl)}}{\text{Absorbance standart}}$$

8.11 TAMPILAN KARAKTERISTIK

The test is linear up to a protein concentration of 12 g/dl or 120 g/l. Dilute samples with a higher concentration 1+1 with physiological saline (0,9%). Multiply the result by 2.

8.12 Normal range in serum and plasma

Normal born babies	4,6-7,0 g/dl
Children from 3 years and adults	6,6-8,7 g/dl



Judul praktikum :

Nama : **jenis kelamin** :

Usia : **tanggal** :

Waktu pengambilan sampel :

Hasil praktikum

.....

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin :**

Usia : **tanggal :**

Waktu pengambilan sampel :

Hasil praktikum

.....

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



9. ALBUMIN

9.1 PENGERTIAN

Albumin merupakan protein utama dalam plasma manusia (kurang lebih 3,4-4,7 g/dl) dan menyusun sekitar 60% dari total protein plasma (Harper 1990). Albumin merupakan jenis protein terbanyak di dalam plasma yang mencapai kadar 60 persen. Protein yang larut dalam air dan mengendap pada pemanasan itu merupakan salah satu konstituen utama tubuh. Albumin adalah protein yang tertinggi konsentrasi dalam plasma. Jadi dari beberapa pengertian diatas dapat disimpulkan bahwa albumin merupakan protein dalam plasma manusia yang larut dalam air dan mengendap dalam pemanasan serta protein yang tertinggi konsentrasinya dalam plasma darah.

9.2 TUJUAN

- Untuk mengetahui kadar albumin dalam darah
- untuk mengetahui fungsi sistesis dari hati

9.3 METODE

Bromocresol green with albumin in citrate buffer a coloured complex. The absorbance of this complex is proportional to the albumin concentration in the sample.

9.4 PROSEDUR

Pipette into cuvettes	Reagent blank	Sample or std
Sample or std	-----	10 µl
Rgt	1000 µl	1000 µl

Mix incubate for 5 min, at 20..25C. measure the absorbance of the sample and the standart against the reagent blank within 30 min.

9.5 PERHITUNGAN

$$C = \frac{4 \times \text{Absorbance sample} (\text{g/dl})}{\text{Absorbance std}}$$

9.6 TAMPILAN KARAKTERISTIK

The test is linear up to an albumin concentration of 7 gr/dl. Dilute sample with a higher concentration 1+1 with physiological saline (0,9%) multiply the result by 2.



9.7 HARGA NORMAL :

3,8-5,1 g/dl

Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin :**

Usia : **tanggal :**

Waktu pengambilan sampel :.....

Hasil praktikum

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin :**

Usia : **tanggal :**

Waktu pengambilan sampel :

Hasil praktikum

.....
.....
Paraf Pemeriksa

.....
.....
Paraf Instruktur



10. ALP (ALKALI PHOSPHATASE)

10.1 PENGERTIAN

Fosfatase alkali (alkaline phosphatase, ALP) merupakan enzim yang diproduksi terutama oleh epitel hati dan osteoblast (sel-sel pembentuk tulang baru); enzim ini juga berasal dari usus, tubulus proksimalis ginjal, plasenta dan kelenjar susu yang sedang membuat air susu. Fosfatase alkali disekresi melalui saluran empedu.

10.2 TUJUAN

1. Untuk mengetahui kadar alkali fosfatase dalam darah
2. untuk mengetahui apakah terdapat penyakit hati (hepatobiliar)

10.3 MASALAH KLINIS

1. Peningkatan Kadar: obstruksi empedu (ikterik), kanker hati, sirosis sel hati, hepatitis, hiperparatiroidisme, kanker (tulang, payudara, prostat), leukemia, penyakit Paget, osteitis deformans, penyembuhan fraktur, myeloma multiple, osteomalasia, kehamilan trimester akhir, arthritis rheumatoid (aktif), ulkus. Pengaruh obat : albumin IV, antibiotic (eritromisin, linkomisin, oksasilin, penisilin), kolkisin, metildopa (Aldomet), allopurinol, fenotiazin, obat penenang, indometasin (Indocin), prokainamid, beberapa kontrasepsi oral, tolbutamid, isoniazid, asam para-aminosalisilat.
2. Penurunan Kadar : hipotiroidisme, malnutrisi, sariawan/skorbut (kekurangan vit C), hipofosfatasia, anemia perniosis, isufisiensi plasenta. Pengaruh obat : oksalat, fluoride, propanolol (Inderal)

10.4 METODE

“Optimized standart method” according to the recommendation of the german clinical chemnistry association.



10.5 REACTION PRINSIP



10.6 KOMPOSISI REAGEN

BUF	Buffer	
	Diethanolamine buffer (pH 10,35 ±0,2)	1.25 mol/l
	Magnesium chloride	0.625 mmol/l
SUB	Substrate	
	p-Nitrophenyl phosphate	55 mmol/l

10.7 PERSIAPAN REAGEN

REF 12017 : pipette 2 ml from bottle SUB into one bottle BUF mix throughly
The working reagent is stable for 4 weeks at 2...8C, for 5 days at 15...25
C. the working reagent must be kept light protected.

10.8 PROSEDUR

Pipette into cuvette	25C, 30C,37C
Sample	20µl
Working reagent	1000 µl
Mix read the absorbance after 1 min and at the same time start the absorbance. Read the absorbance again exactly after 1,2 and 3 min.	

10.9 TAMPILAN KARAKTERISTIK

If the absorbance change per minute (Abs/min) exceeds 0.250dilute 0.1 ml of the sample with 0.5 ml physiological saline (0,9%) and repeat the assay using this dilution. Multiply the result by 6.



10.10 HARGA NORMAL

Temperature	25C U/I	30C U/I	37C U/I
Women	40-190	49-232	63-306
Men	50-190	61-232	80-306
Children up to 15 years	Up to 400	Up to 488	Up to 644
Children up to 17 years	Up to 300	Up to 366	Up to 483



Judul praktikum :

Nama : **jenis kelamin :**

Usia : **tanggal** :

Waktu pengambilan sampel :

Hasil praktikum

.....
Paraf Pemeriksa

.....
Paraf Instruktur



Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin :**

Usia : **tanggal :**

Waktu pengambilan sampel :.....

Hasil praktikum

.....
Paraf Pemeriksa

.....
Paraf Instruktur



11. TRIGLISERIDA

11.1 PENGERTIAN

Analisis trigliserida serum memberikan analisis kuantitatif dari trigliserida – bentuk cadangan lemak utama- yang membentuk sekitar 95 % jaringan lemak. Meskipun bukan merupakan uji diagnostic, uji trigliserida memungkinkan untuk identifikasi awal terhadap adanya hiperlipidemia dan risiko penyakit arteri koronaria.

11.2 TUJUAN

1. Untuk skrining terhadap adanya hiperlipidemia atau pancreatitis
2. Untuk membantu mengidentifikasi sindrom nefrotik dan individu yang menderita diabetes mellitus dengan pengendalian gula darah yang buruk.

11.3 MASALAH KLINIIS

Kadar trigliserida serum yang meningkat atau menurun mengarah pada dugaan adanya abnormalitas.

Peningkatan kadar trigliserida yang ringan sampai sedang menunjukkan adanya diabetes mellitus, sindrom nefrotik, konsumsi alcohol yang berlebihan.

11.4 METODE

The triglycerides are determined after enzymatic hydrolysis with lipases. Indicator is quinoneimine formed from hydrogen peroxide, 4amino antipyrine and 4 chlorophenol under the catalytic influence of peroxidase

11.5 REACTION PRINCIPLE





11.6 KOMPOSISI REAGEN

RG : Pipes buffer (pH 7,5)	50 mmol/l
4-cholophenol	5 mmol/l
4-aminoantipyrine	0,25 mmol/l
Magnesium ions	4,5 mmol/l
ATP	2 mmol/l
Lipases	≥1,3 U/ml
Peroxidase	≥0,5 U/ml
Glycerol kinase	≥ 0,4 U/ml
Glycerol-3-phosphate oxidase	≥ 1,5 U/ml
STD	
Triglycerides	200 mg/dl

11.7 PROSEDUR

Pipette into cuvettes	RB	Sample or STD
Sample/STD	-	10 µl
RGT	1000 µl	1000 µl
Mix and incubate for 10 minute at 20...25C or for 5 minute at 37C. measure the absorbance of the sample and the standart against the reagent blank within 60 min.		

11.8 PERHITUNGAN

$$\frac{200 \times \text{Abs sample}}{\text{Abs standart}} \text{ (mg/dl)}$$

11.20 TAMPILAN KARAKTERISTIK

The test is linear up to a triglycerides concentration of 1000 mg/dl Or 11,4 mmol/l. sample with a higher contration have to be diluted 1+4 with phsiogical saline (0,9%) and retested. Multiply the result by 5.

11.21 HARGA NORMAL

< 150 mg/dl



Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin** :

Usia : **tanggal** :

Waktu pengambilan sampel :.....

Hasil praktikum

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin :**

Usia : **tanggal :**

Waktu pengambilan sampel :.....

Hasil praktikum

.....

Paraf Pemeriksa

.....

Paraf Instruktur



12.KOLESTEROL

12.1 PENGERTIAN

Uji kolesterol total adalah suatu analisis kolesterol serum kuantitatif digunakan untuk mengukur kadar kolesterol bebas dan ester kolesterol dalam sirkulasi darah uji tersebut memberikan kadar dari dua bentuk kolesterol yang kombinasinya tampak dalam tubuh.

12.2 TUJUAN

1. Untuk menilai risiko CAD
2. Untuk menilai metabolism lemak
3. Untuk membantu diagnosis sidrome nefrotik, pancreatitis penyakit hati, hipotiroidsm dan hipertiroidsm.

12.3 MASALAH KLINIIS

Kadar kolesterol serum yang tinggi (hiperkolesterolemia) mungkin menunjukkan adanya resiko CAD juga resiko hepatitis, penyakit lemak, hambatan duktus koledokus, sindrom nefrotik, ikterus obstruktif, pancreatitis dan hipotiroidsm.

Kadar kolesterol serum yang rendah (hipokolesterolemia) umumnya disertai dengan malnutrisi, nekrosis sel hati, dan hipertiroidsm e. kadar kolesterol yang abnormal seringkali membutuhkan pemeriksaan lebih lanjut untuk mencari penyebab yang pasti.

12.4 METODE

The cholesterol is determined after enzymatic hydrolysis and oxidation. The indicator quinoneimine is formed from hydrogen peroxide and 4-aminophenazone in the presence of phenol and peroxidase.

12.5 REACTION PRINCIPLE





12.6 KOMPOSISI REAGEN

RGT : Phosphate buffer (pH: 6,5)	100 mmol/l
4-aminophenazone	0,3 mmol/l
Phenol	5 mmol/l
Peroxidase	>5 KU/l
Cholesterolesterase	>150U/l
Cholesteroloxidase	>100 U/l
Sodium azide	0,05%
STD	
Cholesterol	200 mg/dl

12.7 PROSEDUR

Pipette into cuvettes	Reagent blank	Sample or standart
Sample/standart reagent	- 1000µl	10 µl 1000µl

Mix incubate 10 min at 20...25C or 5 min at 37C. measure the absorbance of the sample / std against the reagent blank within 60 min.

12.8 PERHITUNGAN

$$C = \frac{200 \times \text{Abs sample}}{\text{Abs standart}} \text{ (mg/dl)}$$

12.9 TAMPILAN KARAKTERISTIK

The test is linear up to a cholesterol concentration of 750 mg/dl. Dilute samples with a higher cholesterol concentration 1+2 with physiological saline (0,9%) and repeat

12.10 HARGA NORMAL

< 200 mg/dl



Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin** :

Usia : **tanggal** :

Waktu pengambilan sampel :

Hasil praktikum

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



Judul praktikum :

Nama : **jenis kelamin** :

Usia : **tanggal** :

Waktu pengambilan sampel :

Hasil praktikum

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur



13 GLUKOSA

13.1 PENGERTIAN

Glukosa adalah suatu aldoheksosa dan sering disebut dekstrosa, karena mempunyai sifat dapat memuta cahaya terpolarisasi ke arah kanan. Di alam, glukosa terdapat dalam buah-buahan dan madu lebah. Darah manusia normal mengandung glukosa dalam jumlah atau konsentrasi tetap, yaitu antara 70 – 100 mg tiap 100 ml darah. Glukosa darah dapat bertambah setelah kita makan-makanan sumber karbohidrat, namun kira-kira 2 jam setelah itu, jumlah glukosa darah akan kembali pada keadaan semula.

13.2 TUJUAN

Untuk mengetahui kadar gula dalam darah

13.3 MASALAH KLINIIS

Seseorang dianggap menderita diabetes melitus atau kencing manis jika kadar gula darahnya melebihi 126 mg/dl (puasa) atau 200 mg/dl (tidak puasa).

Tanda atau gejala terjadinya kadar gula tinggi

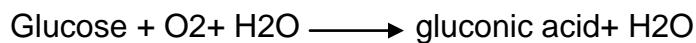
1. Peningkatan rasa haus, biasanya seseorang yang memiliki kadar gula darah tinggi selalu merasa haus dan mulut terasa kering.
2. Sering buang air kecil, keinginan untuk sering buang air kecil meskipun Anda belum minum dan keadaan kandung kemih sedang kosong.
3. Lesu, kenaikan kadar gula yang tinggi juga ditandai dengan lelah, letih, lesu, sakit kepala dan pandangan mulai kabur.
4. Nafsu makan meningkat, gejala paling umum kenaikan kadar gula adalah keinginan untuk selalu makan. Segera lakukan pengecekan kadar gula darah jika Anda merasakan lapar sepanjang hari.
5. Penurunan berat badan mendadak, jika tiba-tiba berat badan turun secara drastis maka Anda harus waspada karena bisa saja menjadi salah satu pertanda hiperglikemia.
6. Glukosa dalam urin, ditandai dengan banyaknya semut di toilet setelah Anda buang air kecil. Hal ini disebabkan karena dalam urin terdapat kadar glukosa yang tinggi.



13.4 METODE

The glucose is determined after enzymatic oxidation in the presence of glucose oxidase. The formed hydrogen peroxidase reacts under catalysis of peroxidase with phenol and 4-aminophenazone to a red violet quinoneimine dye as indicator.

13.5 REACTION PRINCIPLE



13.6 KOMPOSISI REAGEN

RGТ	phosphate buffer (pH: 7,5)	0.1mol/l
	4-aminophenazone	0.25 mmol/l
	Phenol	0.75 mmol/l
	glucose oxidase	>15KU/l
	Peroxidase	>1.5 KU/l
	Mutarotase	>2.0 KU/l
	Stabilizer	
STD	glucose	100 mg/dl

13.7 PROSEDUR

Semi micro		
Pipette into cuvette	STD or sample	Reagent blank
STD or sample	10 µl	-



RGT	1000µl	1000µl
Mix incubate for 10 min at 20...25C or 5 min at 37C. measure the absorbance of STD and the sample against the reagent blank within 60 min.		

13.8 PERHITUNGAN

$$C = 100 \times \frac{\text{Abs sample (mg/dl)}}{\text{Abs standart}}$$

13.9 TAMPILAN KARAKTERISTIK

The test is linear up to a glucose concentration of 400 mg/dl. Dilute the sample 1+2 with dest water, if the glucose concentration of the sample is over this limit and repeat the determination. Multiply the reslt by 3.

13.10 HARGA NORMAL

Serum, plasma : 75 – 115 mg/dl



Judul praktikum :.....

Nama : **jenis kelamin** :

Usia : **tanggal** :

Waktu pengambilan sampel :

Hasil praktikum

.....
Paraf Pemeriksa

.....
Paraf Instruktur



Judul praktikum :.....

Nama :	jenis kelamin :
Usia :	tanggal :
Waktu pengambilan sampel :	

Hasil praktikum

Paraf Pemeriksa

Paraf Instruktur