(a)	Mesi Siregar
	A 211 061
	No Date
-	1. Esteilfikari
0	Suatu ester dapat di bentuk dengan reaksi langsung antara suatu asam
6	karboksilat dan suatu alkohol
0	and part arm (11) 11 Ht shalls count assess were asked
(F)	R-C-OH + R'OH R-C-OR + H2O  asam karboksiicit alkohol ester
	None in the second state of the second state o
	2. Reaksi asilasi
(3)	Terjadí apabila 1 atom H Pada benzene dissubstitusi oleh svatu guav
AF	asii (R-C=0)
	+ (1) Alcis (1) c13 + HC1
	Hác ci in madren some montropa an altre a real montro
36	3. Reaksi kondensasi
B	Merupakan leaksi adisi Organik, untuk Menghasilkan produk adisi
-4	O EI 8
1 St	HzO OET
1	inter local finest peace action distribution forest majori manifesta
	ethyl benzoate ne name have a ethyl benzoylacetate.
-	4. Alkilasi
4	merupakan Penambahan Jumlah atom dalam Molekul menjadi Molekul
	Ichih Panjang dan bercabang. Consemple agentura isanakasi sanak sana
A	CH3CI + DA AICIS AND + HCI commission of many paper many
Ct.	alkil hailda Benzene asam klorida min sontintores manyal
Ç	S. Pembentukan Senyawa Sikiik.
	Melupakan leaksi fembentukan Ikatan glikosida antara gugus hidrolesii atau
	gwkosa dan galaktosa untuk membentuk Senyawa sikiikan adal sama asala sa sama CC H12O6 + CC H12O6 -> C12 H22O4 + H2O
9	Slukosa galaktosa laktosa air
3	Tennik leaks Pententena bengawa leak
-	6. Reaksi Penggambungan (couring reaction)
	CH30H + (CH3)2C = CH2 - O (CH3)3 = COCH3 10 12011 22011 2011
	gugus hidroksil (-0H) dari Metanol bereaksi dengan gugus aikena
	JOKKO, 28 There 2 dal! Ropotena Outrk Weventarau eter Wetil feir Pirtil
V	

Y many	1.000
	No
7. Reaksi kompieksasi	111 41410-13 11
(02+ + 6CN- + 6H2O -0 (CO(CN)()4- + 4H3O+	1 19.0% TARE COVER
Design of the last three feets to accompany the	tan kopleks
dengan enam motekul Senyawa Organik Cyanide (CN-)	untuk Membentu
kompcieks Stanokobalamin. 1 10-3-4 2004	+ HO-3-4
7s+15 16ASTIA	manufactured man
B. Tuliskan Metode analists yang Menentukan Preparasi	Sampel dengan
teknik diatas.	L. Reassi sina
1. Teknis Geterifikasi Utili Durin sussessed TABY H MOTE	1 Dlidage Mally
Solah Satu Metode analysis yang Memerukan Preparasi So	mper dengan
teknik esterifikasi adalah analisis kadar asam lemak bebas	dalam Minyak
Nabati atau hewan Teknik esterifikasi digunakan untuk Mengu	bah alam lemak
bebas dulam Minyak Menjadi ester yang lebih Stabil. Metod	e kromatografi gas.
atao Spektrofotometri Infamerah	3. Realett konder
eshii bijanik untuk mengharitken produk adrsi	Transf Madrician
2. Teknik Assiasi	130
Merupakan Preparasi Sampel dengan teknik asilasi adalah	analists kadar
amida dalam lampu Proces reaksi asilasi dilakukan dengan Mere	aksikan Sampel
yang Mengandung gugus amida dengan Senyawa asii miorid	a atao aphidrat
asetat dalam keberaduan Matalis. Seperti Piridin atau Arretilo	mira
	17 P. [C11411
. Teknik ! Teaksi ibajinama luaratom Andrah morto dalunut hariasa	mervegican Venal
Teknik Praksi kondenati Umumnya digunakan Untuk analisis	kadar karbohidrat
dajam Sampej. Teknik ini digunakan untuk mengubah karbohi	drat mensadi
Senyawa karbohidrat memadi Syawa stabil	्रीजी मध्येत्र हिंदा
Teknik leuksi alkilasi Albanis owaynos	
Salah Satu Metode analisis yang memerukan Preparasi Samper den	gan teknik reaksi
alkilasi adalah analisis kadar amonta dalam sampet leaksi alkitasi	digunakan untuk
Nengubah amunia Menjadi Senyawa Yang lebih Steebij den mudah	ginkar.
n brand alderent	nzework.
CONTRACT CONTRACT	
Teknik leaksi Pembentukan Senyawa sikilik	9 9
Dilakukan dengan mercakcikan asam lemak dengan Sempawa	Pereaksi Jertento
Dilakukan dengan mereaksikan asam lemak dengan Sembawa menti reaksi glinard atau Senyawa drazomathene douam	kebetadeur
Teknik leakei Pembentukon Senyawa sikilik Dilakukan dengar mereakeikon asam lemak dengan Senyawa epent reaksi glinard atau Senyawa drazomothene douam catalis. Setelah reaksi burgai Sampu di vapkan dan dien Pelarut Organik Seheum diananiris dengan teknik kroneutos	ecrean dengan

	No Date
	6 Teknik reaksi Pinggabungan (couping reaction
	Teknik ini digunakan untuk mengubah Protein menjadi senyawa
	Yang dapat di Ukur, Seperti Senyawa kobalt atau Senyawa Lainny a
9	Setelah reakei Selesai, Semper divapuan dan diencerkan.
7	7. Teknik Reaksi Kompleksasi
3	Menggunakan teknik Proparasi Sampel dengan teknik reaksi
	kopleksosi aduluh!
	a. Spektrofotometri: Menguberh warna atau absorbans; Cahaya
	Pada Panjarg gelombang.
	B. Fromatograpi . UNTOK MEMICANESI 32030
	drandities dari sampa komplets.
	(. Elekro Forensis: menguhah muaten Senya Sehingga dapat
	diprisahkan berdescerkan kecepertan.
9	Studi Kasus.
	1. Samper berwarne Putin
	Sisa Pilar: +
	fakmus brru: merah
	FeCis: Ungo langsong
7	Rereaks i Maravis: ungurosci
	T-sterilkasi: bay gandapura
	pawaban 7-7 zat aktif: asam salisilat
	201 tambahan: derivat Souisilat
	and the second of the second o
	2. larutan
	Cusoa: Biru
3	Reaksi king: +
_	Esterificasi: Bow ester -1> 20+ aktit: faracetamoi
Ĵ	Pragrose: † 204 fambahan: gliserin.
	Melyer ! +
~	Barkrodur: *
9	Ful Horry ingu musla
	HNOS P: CoxIct. timogas Suradrusas terrazotas: 1
	Mediator 4-51 - 1
9	JOTKO 36 Lines, o min

vii	No Date
3. Tablet Putih	
(t) His Soq: lambat lawn fertentur warna hijaumu da	
HNO2P: warna hirang	
Usi motich t	
larutan 12: barna brrv	
fourther: 20th artiff: dexsumetason	
2at tambahan : dertval Galistlat	
a. Serbuk Meran	
(+) asam Perat: ferbentur warna	-
Upi monish: t	
Hisoa P+ L Nefto1 : Ungo hiram	nti his tamin
Heroa P + L Neftor: Ungo hitam  Jawahan. 2at aktif: Governmen antibiotik dan a	
201 fambahan: laktosa.	
	•
	-
	· ·
	2 2 2
	100
	*