Dinar Ananda A 211 040

No Date

Tuliskan conton leaksi derivatisasi secara 1. esterifikasi teaksi kimia antara asam karboksilat dengan alkohol untuk Membentuk senyawa ester dengan menggunakan katalis asam Contoh reaksi: CH3 COOH + CH30H - CH3 COOCH3 + H20 (asamasetat) (metanoi) (metilasetat) GUAUS Hidroksil (-OH) dari asam Karboksilat dan gugus TRO hidrorsii dari allohoi (-OH) bereaksi membentuk air, sedang. kan gugus asli dari asam karboksilat (-cooH) bereaksi dengan augus aikil dari alkonol (-CH3) membentuk senyawa ester. 2. Peaksi asilogi 4 pengaabungan suatu senyawa organik dengan senyawa asil untuk Membentuk senyawa keturunan baru yang disebut asilasi. Contoh: CH3 COOH + (CH3CO) 20 - CH3COO (CH2COCH3) + CH3COOH asam asetat bereaksi dengan anhidrida asetat untuk membentuk senyawa asilasi. disebut asetil osetat, dan asam asetat sebagai produk sampingan. reakri mi diharitan oleh penggabungan gugus asetti (-cocH3) dari anhidrida asetat dengan quaus hidroresii (-OH) dari asam asetat 3. Reaksi kondensasi La Reaksi Pembentukan ester dari asam karboksilat dengan alkohol - Contoh: CH3COOH + CH3OH - CH3COOCH3 + H2O reaksi kondensasi yang terjadi antara senyawa amina 8 Genyawa Farborsilat untuk Membentuk Senyawa amida CH3 COOH + NH3 - CH3 CONH2 +H20

Ì	١	Į	C)														
)	é	1	t	•	9											

A. Reaksi Aikilasi	
la reaksi kimia dimana ougus alkil ditambahkan ke dalan	n
Moukul organik. Contoh	
CGHA (OH) COOH + CH3OH - C6HA (OH) COOCH3 +H2O	
GUOUS HIDOFSII (OH) dari asam salisilat bereakti dengan gugus	Mef
(-cH3) dari Metanoi untuk Membentuk metil salisilat dari air	asar
sutat dibunatan sebagaikatalis Untuk Meningkatkan becer	odan
reaksi dan Membantu membentuk Metil salisilat.	
s.) keaka pembentukan senyawa siklik	
Le featsi Pembentukan Ikatan gii Fosida antara gugus hidr	
dari olutosa dan galaktosa Untuk Membentuk senyawa siki	ik.
glukosa + galaktosa - laktosa + air	
CeH1206 + CeH1206 Claff 2204 + H20	
Guaus hidrokali (OH) dari alukosa dan galaktosa membentuk	2
Ikatan olikosida untuk membentuk senyawa sikuk laktasa	
6.) Peaksi pengagbungan	
Le Reaksi dimana satu atau lebih senyawa bereaksi Untuk	
Membentuk senyawa baru dengan Jumlah atom Yang sama	ataı
lebih banyak.	
OR-2 + x-R3 Pd(0)base R1 - R3	
R'-B CURZ SOLVED	
metals to the many make (strong), make a subup manager	
7) Reaksi kompeksasi	
le Pembentukan kompleks logam dari senyawa organik, sepert	ĥ
Penbentukan Fomplek sianokobalamin dari kobut dan senya	illia
Organik Cyanid. reaksi:	
(02+6cN+6H2O → ((0 (CN)6)q-+ 4H30.	
Ion kobalt (co2+) Membentuk Ikatan Kompleks dengan enas	n
Molekul Senyawa Organik cyanide (CN-) untuk Membentu	k

kompuke sianokobalamin.

b. Tuliskan metode analisis yans in densan teknik di atas:	umerlukan Prepairasi sam
1. Estelleikusi	
13NINCH 2	
3. Kondensoi.	
The Marketine Charles	a a salah di Alah 1986 A kata a
The state of the state of	1 Die Water in
The state of the s	
The state of the s	The state of the s
- What Very Bir Har - Barrie	
The state of the s	tiesty.
311 11 m 3 1 5 1 1 1 1 1 4 .	
lit it is a second of the seco	The Times
	1. 3
and the first terms of the first	and the second
Testing and the second	The state of the s