	Nama : Kania Cohyali
	Kelas: Reguler Sore
$\exists \exists$	NPM : A 202 005
$\exists \exists$	
	Gambarkan ikatan hydrogen yang terjadi antara
	On Senyava asam tarbolisilat
	> Asam butanoat
	110
	CH2-CH2-CH2-CH3
	0 - H - J //
	-) Asam asetat ikatan hidrogen
	1,0
	CH3-C CH3
	0
b.	Dua Senyawa amina
	<i>Ö</i> :
	CH3 - C
	W - 14
	1-1
	ikalan hidrogen
	0
	CH3- C //
	N-H
	+

4	
c.	Senyawa asam karboksibt dengan amina
	7,0
	$CH_3 - C = 0 + NH_3 \rightarrow CH_3 - C = 0 + H_2O$ $OH = 0$ $OH = 0$
	OH NH ₂
2	Gambarkan Isomer dan berikan nama untuk setrap isomernya untuk
	metal isoprofil eter
□ >	CH3-CH2-O-CH2-CH2 - Dietil eter
□ >	CH3-0-CH2-CH3 -> exil metil eter
(.	CH3-O-CH2-CH3 - metil propil eter
	CH3-O-CH-CH3 → metil Topropil eter
	CH ₃
3.	Tuliskan contoh reaksi pembentukan alcohol melalui reaksi grignard
<u> </u>	H-C-H C2H5 Mox C2H5CH2OH
	formaldehide it 20 H1 alkohol primer
	0 C# 5Mor -OH
	CH3-G-H HLOH' CH3CHCH2HS
	aldehd alkohol setunder
<u> </u>	O C21-15 M9 x O1-1
	CH3-C-(sH7 H20 H+ CH3-C-C2 Hs
	C3H7 alkohol tersier
The same of the sa	

(4)	Tuistan contoh reaksi oksidasi dari altohol primer dan altohol sekunder
	Alkohol Primer
	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
	RTH ROH
	alkohol primer aldedida Carboxylic acid
()	Allrohol sekuder
	OH
	X (0) X
	RI+R RR
	Reaks: oksidas alcohol primer dan sekunder
	OH
	kmn Cq 11
	Clts- CH - CH3 - C-C+3
	2-Propanol 2-propanon
5	Tuiskan contoh reaksi deerleikas seita tuliskan nama setiap unsur
	yang terlibat
	O
	11
	CH3- C-OH + CH3-CH2-OH = CH3-C-O-CH2+H20
	asam etanol etil asetol
	વા દ્વા
	CH3 -> Metyl OH: Hydroxide It - Hidrogen
	C -> Karbon Ctiz=Metilena O = Okilgen

	Tulistan masing - masing contoh senyawa obat yang memilik
	gugus fungsi ester dan gugus tungsi amida. Tandai dan beritan
	hama gigus fungsi lainnya
	Aspirin
	COOH
	O CH3 gugus fungsi :- ester fenolit
	c/ asam karboksilal
	O
	Parasetamol
	CH3
	= 0 gugus fungsi : -amida
	OH N+1 hidraksi fenolik
7	Tuliskan contoh reaksi subtitus Ledia dan Letiga bila anilin direaksikan
	Lengan klorida dilanjulkan dengan asam nitrat
	Substitus: Kedua
	NH2 NH2 NH2
	de to
	(0) + 222 3 (0)
	"orto" Ce "Para"
	Substitus. Icetiga
	NO3 Para NO2
	111103
	VCC Nr2
	NH2