

Gambarkan	isomer don	berikan nama	untuk Setrap	senyawa isomernya	
untak met	al isoprofil eter	K PENERSON			_
Dawab :	CH3 - 0 - CH	- CH3	1. metil		_
	O CH:		2. Isoprofil		
			13147		74
3. Tuliskan	contoh reak	si Pembentukan	alkohol melalu	i reaksi Grignard	1
Dawab:	•	no proper at			
	H-C-H	C2 H2 Mg X	C2 H5 CH2 OH		
P	ormaldehid	H2O. H+		1 Primer	_
	0		CH		
	CH3-C-H	C2 H5 Mgx	CH3 - CH - C	2 H5	
	aldehid	H20.H+		phol sekunder	
	0		СН	· J	
	CH3-C-C8H7	C2 H5 mg X	CH - C- C:	2 H5	
		H20. H+			
				rohol tersier	
		Part Day	they be strip bery	the fragery totals of	
4 - Tuliskan c	ontoh reaksi o	ksidasi dari	altohol primer a	tan altohol sekunder.	
4 - Tuliskan c	ontoh reaksi o Reaksi altoho	ksidasi dari 1 primer	altohol primer d	tan altohol sekunder.	
4 - Tuliskan c	ontoh reaksi o Reaksi altoho RCH2-04	ksidasi dari	altohol primer a	tan altohol sekunder.	
4 - Tuliskan c	ontoh reaksi o Reaksi altoho RCH2-04	rsidasi dari 1 primer + 02 -> RCO	altohol primer a	tan altohol sekunder.	
4 - Tuliskan c	ontoh reaksi o Reaksi altoho RCH2-04	rsidasi dari 1 primer 1 02 -> RCO	altohol primer a	tan altohol sekunder.	
4 - Tuliskan c	ontoh reaksi o Reaksi altoho RCH2-04	rsidasi dari 1 Primer + 02 -> RCO col sekunder kmn0.	altohol primer of	tan altohol sekunder.	
4 - Tuliskan c	ontoh reaksi o Reaksi altoho RCH2-04 Reaksi altoh	hsidasi dari 1 primer + 02 -> pco 1 sekunder CH3 KMn04	altohol primer a	dan altohol sekunder.	
4 - Tuliskan c	ontoh reaksi o Reaksi altoho RCH2-OH Reaksi altoh OH CH3-CH-	oksidasi dari I primer $+0^2 \rightarrow Rco$ col chs	altohol primer of the office o	dan altohol sekunder.	
4. Tuliskan con constant and co	ontoh reaksi o Reaksi altoho RCH2-OH Reaksi altoh OH CH3-CH- 2- Propor	hsidasi dari 1 primer $+0^2 \rightarrow Rco$ 1 sekunder $-cH_3 \xrightarrow{KMnO_4}$ 101	altohol primer (dan altohol sekunder.	bat
4. Tuliskan Cawab:	ontoh reaksi o Reaksi altoho RCH2-OH Reaksi altoh OH CH3-CH- 2- propon	hsidasi dari 1 primer + 02	altohol primer a OH + H2O CH3 - C-CH3 2-propanor a fulishan nama	dan altohol sekunder.	bat
4. Tuliskan Cawab:	ontoh reaksi o Reaksi altoho RCH2-OH Reaksi altoh OH CH3-CH- 2- propon	hsidasi dari 1 primer + 02	altohol primer a OH + H2O CH3 - C-CH3 2-propanor a fulishan nama	an altohol sekunder. 1 Setiap unsur yong terlil	bat
4. Tuliskan constants S. Tuliskan dalam re	entoh reaksi o Reaksi altoho RCH2-OH CH3-CH- 2- Propor contoh reaksi e aksi.	hsidasi dari 1 primer + 02	altohol primer a OH + H2O CH3 - C - CH3 2 - propanor a fulishan nama	an altohol sekunder. 1 Setiap unsur yong terlil	bat
4. Tuliskan constants S. Tuliskan dalam re	e Reaksi altoho RCH2-OH CH3-CH- 2- Proport conton reaksi e eaksi.	oksidasi dari I primer + 02	altohol primer of the CH3 - C-CH3 2-propanor a fulishan nama Q-COR + H2O	dan altohol sekunder. 1 Setiap unsur tong terlil	bat
4. Tuliskan constants S. Tuliskan dalam re	e Reaksi altoho RCH2-OH CH3-CH- 2- Proport conton reaksi e eaksi.	oksidasi dari I primer + 02	altohol primer of the OH + H2O CH3 - C-CH3 2-propanor a fulishan nama OL-COR + H2O Halor Palor OL-COR + H2O	Setiap unsur tong terli	bat
4. Tuliskan constants S. Tuliskan dalam re	e Reaksi altoho RCH2-OH CH3-CH- 2- Proport conton reaksi e eaksi.	hsidasi dari I primer + 02	altohol primer of the OH + H2O CH3 - C-CH3 2-propanor a fulishan nama OL-COR + H2O Halor Palor OL-COR + H2O	Setiap unsur tong terli	bat
5. Tuliskan callan real Dawab:	e Reaksi cultoho RCH2 - OH CH3 - CH- 2- Proport conton reaksi e aksi. R- COH + RE	chsidasi dari I primer + 02	altohol primer of the office o	Setiap unsur tong terli	bat
5. Tuliskan dalam re Dawab:	e Reaksi cultoho RCH2 - OH CH3 - CH- 2- Proport conton reaksi e aksi. R- COH + RE	chsidasi dari I primer + 02	altohol primer of the office o	Setiap unsur yong terlil H2 CH3 + H2O	bat
4. Tuliskan co Dawab : 5. Tuliskan dalam re Dawab : 6. Tuliskan ester da	ontoh reaksi o Reaksi altoho RCH2-OH CH3-CH- 2- Propor contoh reaksi e aksi. CH3 COH + RC CH3 COOH + masing-masing in gugus Fungsi	oksidasi dari I primer + 02	altohol primer of the CH3 - C-CH3 2-propanor a fulishan nama Of CH3 COC nalor CH3 COC a Obat tang	Setiap unsur yong terlil H2 CH3 + H2O	bat

