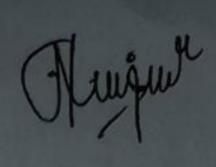
Nama: Nunik Nurohmah

MPM : A 202 008

Kelas : Reguler Sore

Tugas Kimia Organik



1. Dambar ikatan hidrogen yang terjadi antara

a) Dua senyawa asam Karboksilat Asam Karboksilat mampu membenbuk ikatan hidrogen melalui gugus

Ikatan hidrogen
$$\frac{1}{5}$$
 $C - CH_3$
 $CH_3 - C - C$
 $O - H - O$
 $S - O = 0$
 S

6) Dua senyawa amina

c) Senyawa asam karboksilat dengan senyawa amina

2. Isomer dari "Metil Isopropil Eter"

- Isomernya :

2) tH3-0-tH2-tH2-tH3

(metoksi propana)

(2-metil-2-propanol)

Hugur

- 4. Contoh reaksi otsidasi altohol primer dan sekunder a) Oksidasi altohol primer — menghasilkan asam kartoksilat
 - Alkohol primer $\frac{O^2}{}$ aldehid $\frac{O^2}{}$ asam karboksilat $\frac{OH}{}$ $\frac{OH}{}$ $\frac{O}{}$ $\frac{O}{}$
 - 6) Oksidasi alkohol sekunder menghasilkan keton

 Alkohol sekunder $\frac{O_2}{-}$ 0 keton

 OH $\frac{OH}{1}$ $\frac{O_2}{1}$ $\frac{O}{1}$ $\frac{O}{1}$
- 5. Reaksi Esteripikasi

 Contoh reaksi ini adalah reaksi antara asam asetat dan etanol membentuk etil asetat

 Rx: 0

 CH3-C-OH + CH3-CH2-OH + CH3-C 0-CH2-CH3

 asam asetat etanol etil asetat
- 6. a) Obat yang memiliki gugus fungsi ester

 Acetylsalicylic Atid (asam salisilat)

 asam

 Karboksilata

 Alkena aromatic

- 7. Reaksi Substitusi kedua dan ketiga tila anilin direaksikan dengan Klorida di lanjutkan dengan asam nitrat
 - o Substitusi Kedus (a)

s Substitusi ke tiga (HNO3)