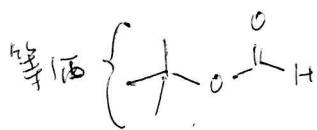
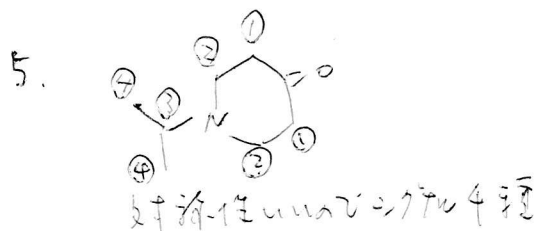


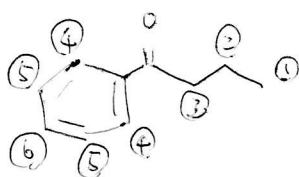
予測 0.0 ppm 6H, s
0.9 ppm 9H, s
2.8 ppm 3H, s



予測 1.3 ppm 9H, s
9.5 ppm 1H, s

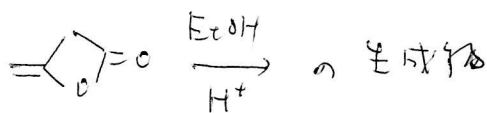


帰属 1.08 ④ 6H 4種明白. d も reasonable
2.45 ① } 参考資料 12 から
2.80 ② } 5.5 から 5.0 まで 4 種
2.93 ③ 1H 4種明白. 七重線も OK.



帰属 1.00 ① } 化学シフト, 分裂も
1.75 ② } reasonable
2.91 ③ }
7.4-7.9 ④~⑥ 化学シフトから判断
5H 2 OK. 11.1 から 11.5
ヒ-7 の分裂が 7.5 から 7.9

11



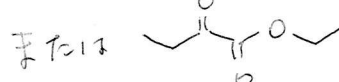
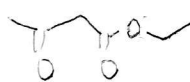
不飽和度 = $6 + 1 - \frac{10}{2} = 2$

IR $\rightarrow$ C=O 2 種 (これに不飽和度消費)

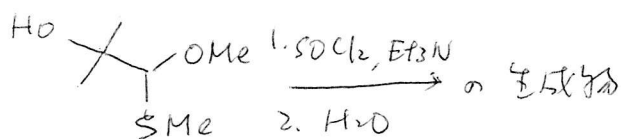
δ_C 203 $\rightarrow$ ケトン カルボニール
170 $\rightarrow$ エステル

δ_H 1.28 の t, 4.2 の q $\rightarrow$ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}$
9 ~ 10 ppm に t の 2 種 $\rightarrow$ カルボニール 2 種

よく似たことから



δ_H の 2.21, 3.24 のヒ-7 が いずれも s 7.2 のは前者. 化学シフトも reasonable.



出発物質の分子量 = 150
 $\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_2\text{S}$

生成物 118 と 2 の 32 減った.

IR, δ_C 1711 (ケトンあり. OH 1 種).
(カルボニール)

^1H 2.8 に 1H, s あり. カルボニール.
(δ_H)

^1H 2.8 の 4H, s 2 つと 8.1 の 4H, s 2 つに 7.2 の 2H, s. $(\text{CH}_3)_3\text{C} + \text{CHO} = 74$

$118 - 74 = 44$. δ_H 2.8 は CH_3O あるいは CH_3S に近い

すると H が 7.2. この分子量 $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{OS} = 118$, ^1H も reasonable.