

Nama : Aida Rizky

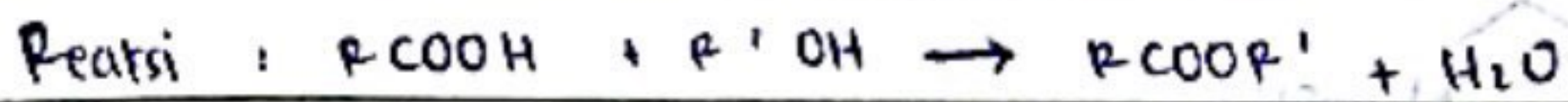
Npm : A 211 001

Kelas : Reguler Pagi A

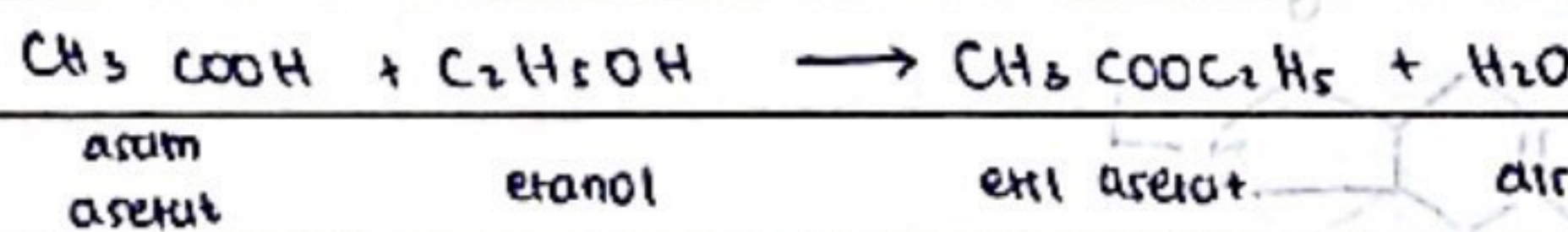
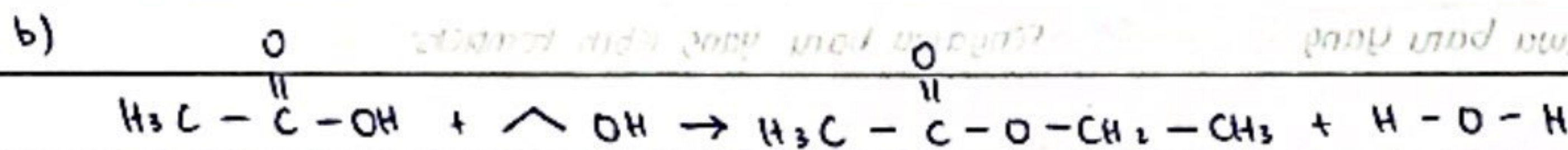
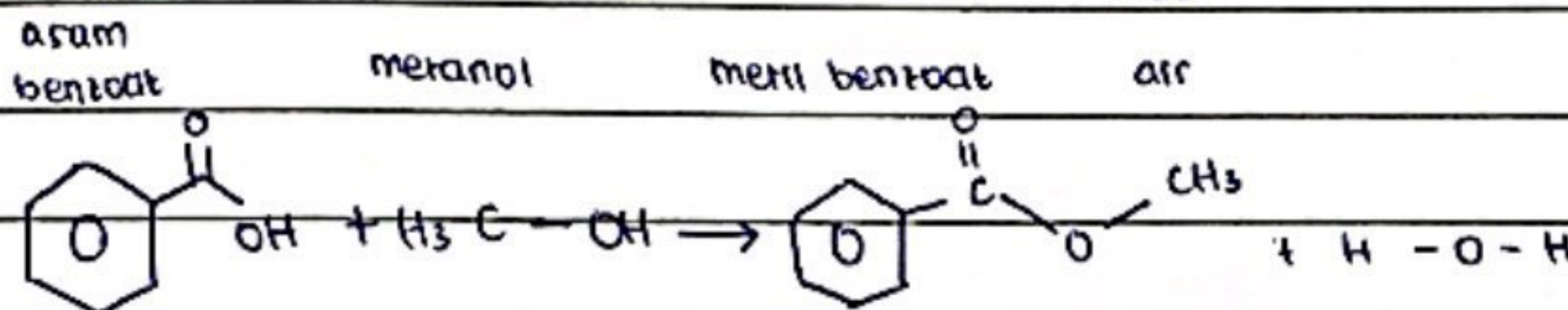
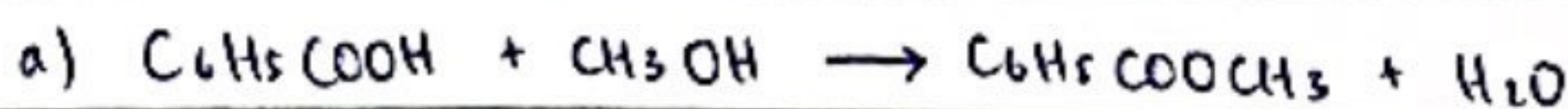
### TUGAS ANALISIS FARMASI 1

A. Tuliskan contoh reaksi derivatisasi secara :

1) Esterifikasi → reaksi kimia antara asam karboksilat & alkohol, yang menghasilkan senyawa ester dan air. Karena gugus hidroksi (OH) pada alkohol dan asam karboksilat membentuk ikatan ester (C-OO-) + molekul air

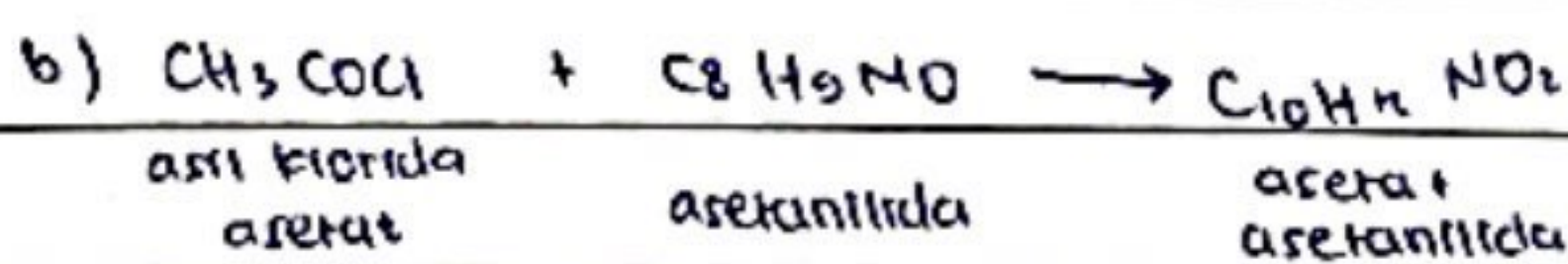
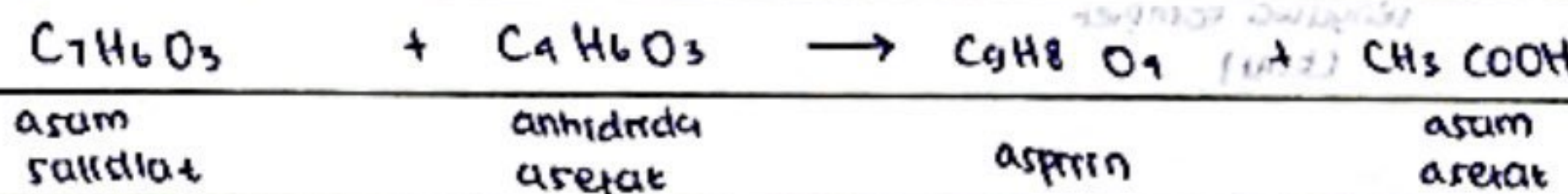
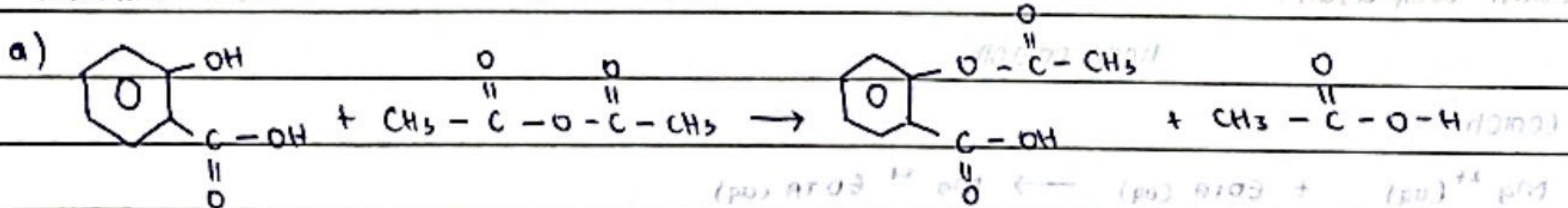


Contoh :



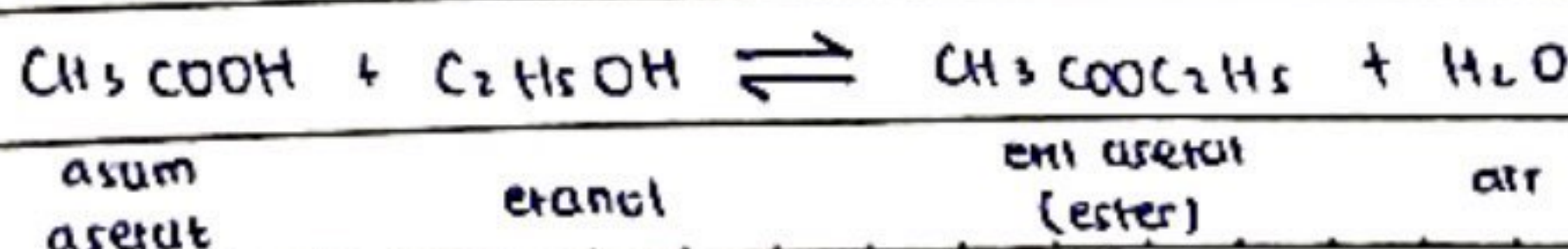
2) Reaksi asilasi → Penggantian gugus hidroksi dengan gugus asil (asetat, benzoyl, propionyl) dengan menggunakan asil klorida anhidrida asam sebagai reagen pada senyawa organik

Contoh :



3) Reaksi kondensasi → menghilangkan molekul kecil (air (alkohol) dan dua atau lebih senyawa organik yang bereaksi, sehingga menghasilkan senyawa organik baru

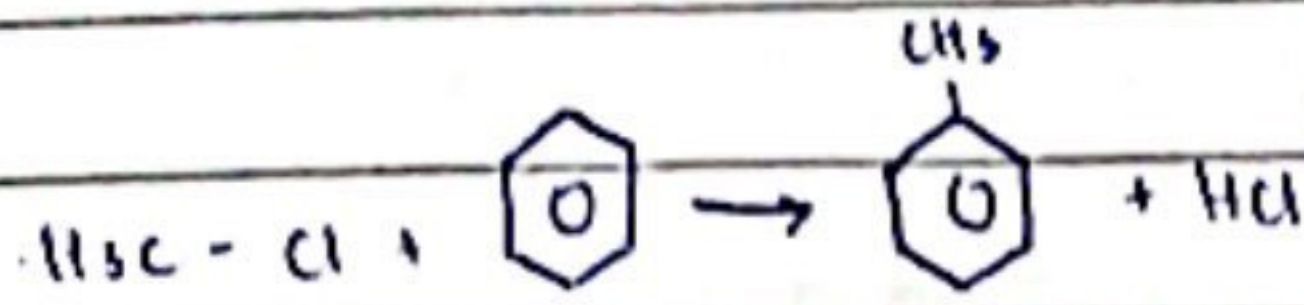
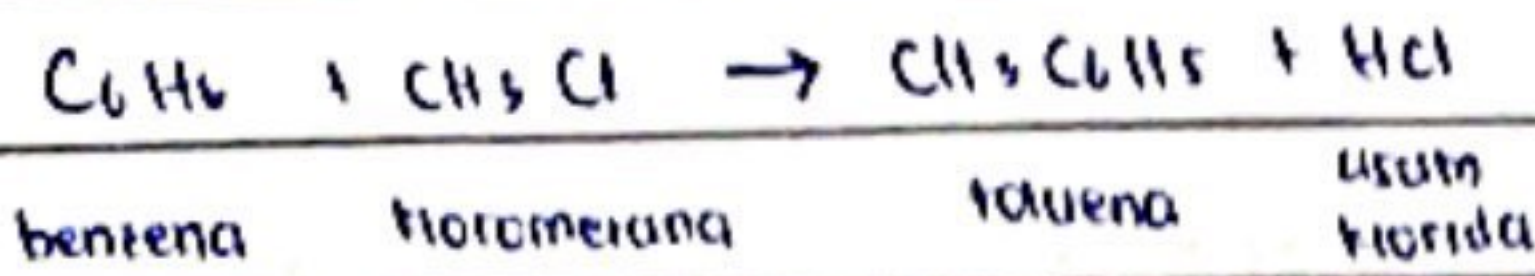
Contoh :



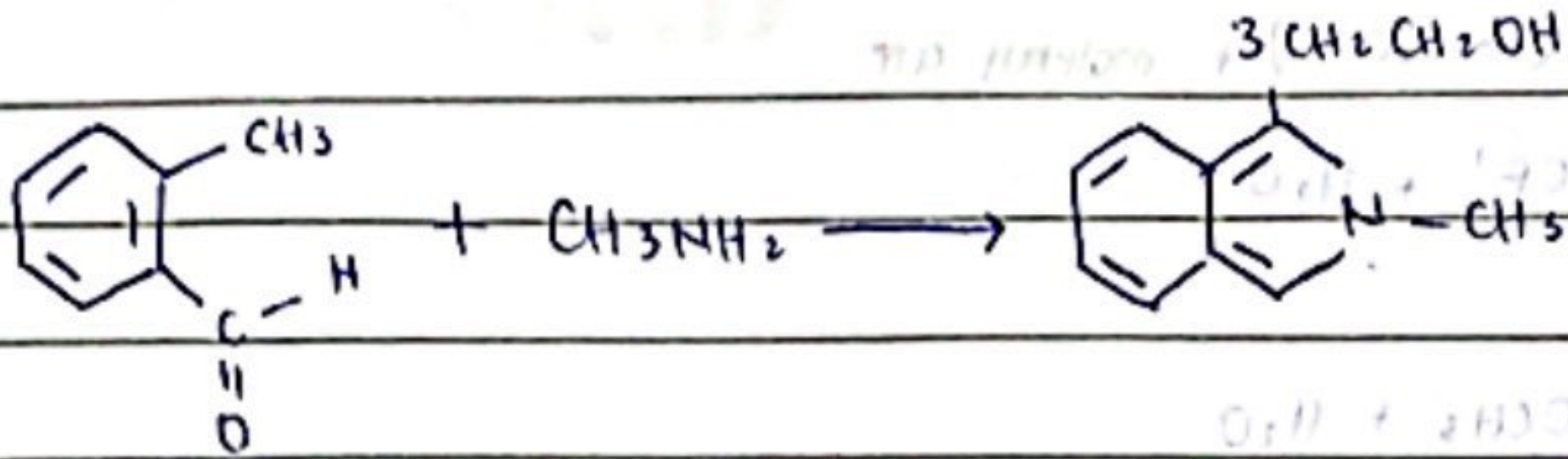


1) Reaksi alkilasi → menambahkan rantai alkil pada senyawa organik yang bereaksi

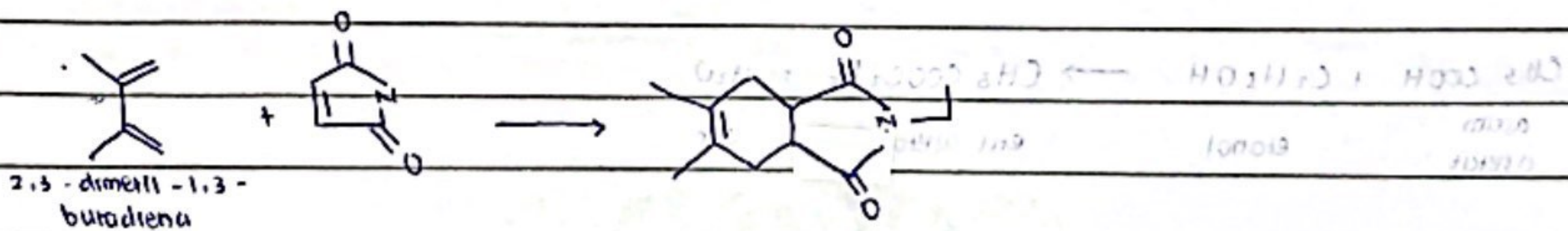
Contoh :



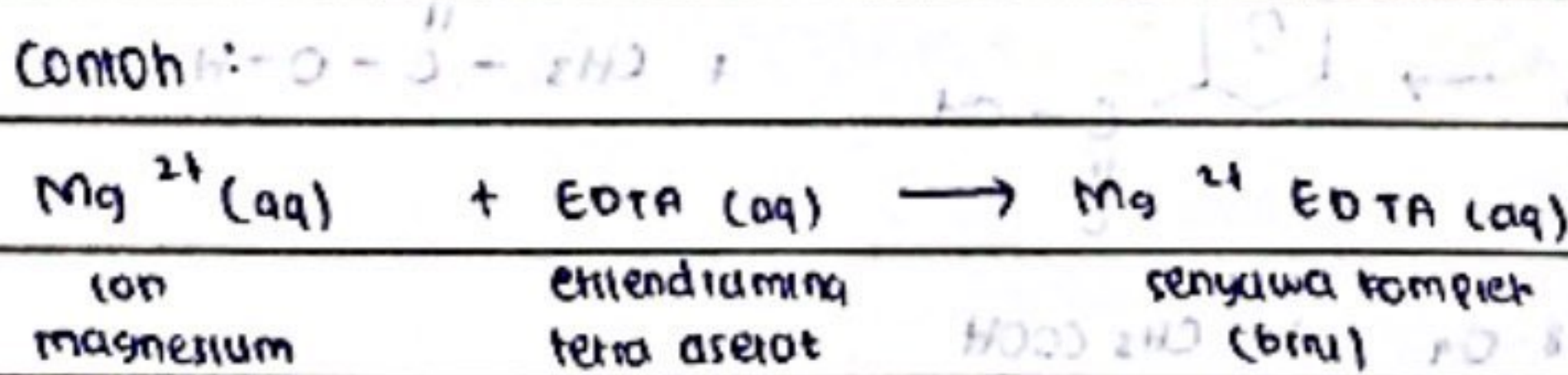
2) Reaksi pembentukan senyawa siklik



3) Reaksi penggabungan (coupling reaction) → Penggabungan dua atau lebih molekul untuk membentuk senyawa baru yang lebih kompleks



4) Reaksi kompleksasi → pembentukan senyawa kompleks yang terdiri dari molekul pusat logam dan ligan organik



B. Tuliskan metode analisis yang memerlukan preparasi sampel dengan teknik di atas ?

Jawaban :

1) Metode kromatografi gas (GC)

2) Metode spektrofotometri dan volumetri

3) Metode analisis

4) Metode kondensasi