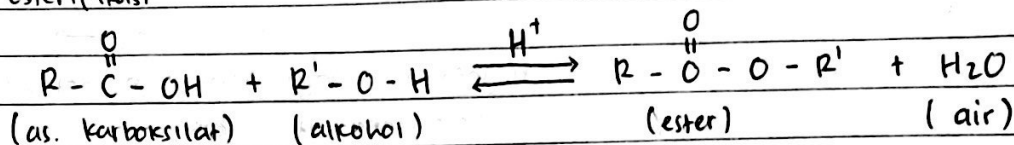


Tugas Pertemuan 2

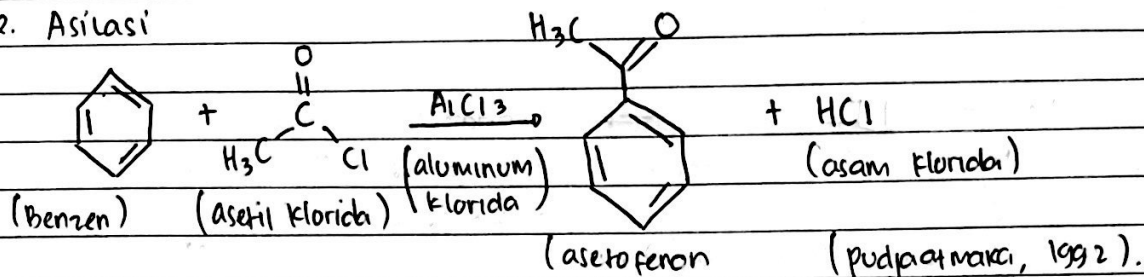
Date

A. Contoh reaksi Derivatisasi :

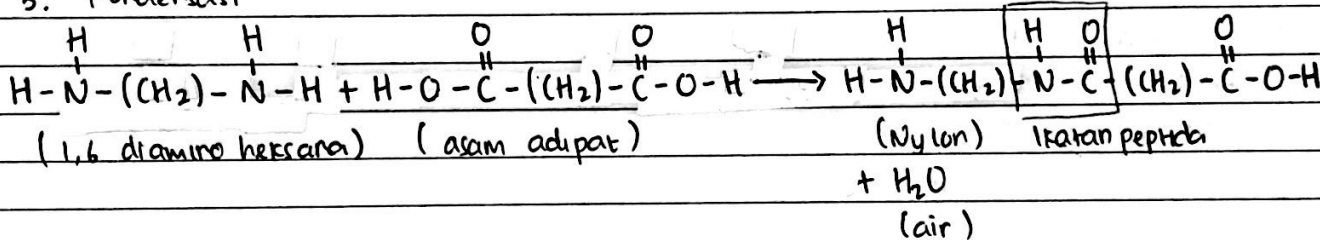
1. Esterifikasi



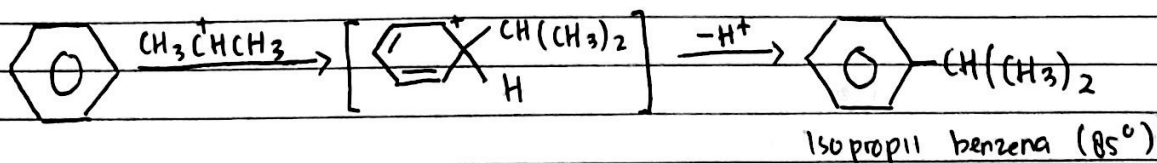
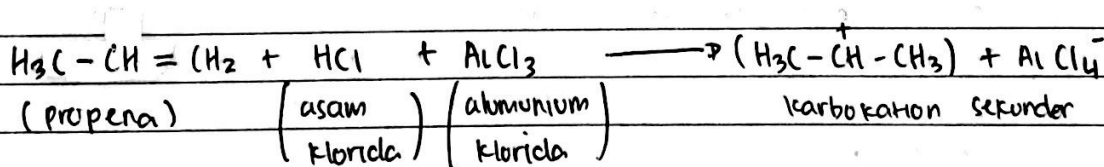
2. Asilasi



3. Kondensasi

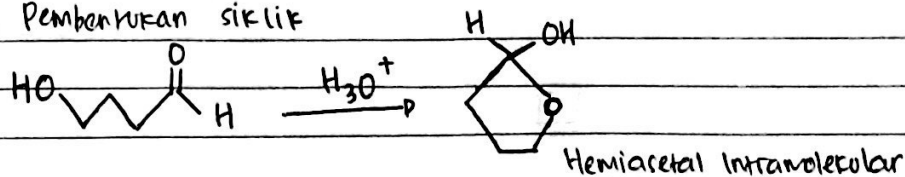


4. Alkilasi

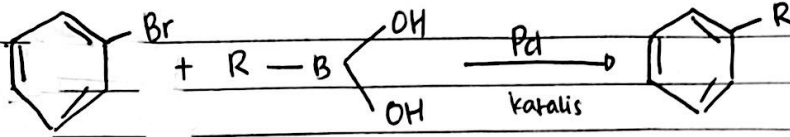


→ Reaksi dengan adanya alkena

5. Pembentukan siklik



6. Penggabungan (coupling)



- Suzuki cross coupling menggunakan katalis Pd
- Sintesis biaril dan heterobiaril.

7. Kompleksasi



B. Metode Analisis yang memerlukan preparasi sampel dengan teknik diatas

1. Kromatografi gas, spektrometri massa : Reaksi siliasi
2. Kromatografi gas : Reaksi siklisasi

Nama : Faried Elghabl
Kelas : Regular Pagi 4A
NPM : A 211 012

Faried Elghabl

Date 27 - 02 - 2023

Tugas Study Kasus Pertemuan 3

1. Sampel 1: Salep berwarna putih

⇒ Jawaban :

Sisa pijar : (+)

a. Zat aktif : Asam Salisilat

Lakmus : Biru → merah

b. Zat tambahan : Derivat Salisilat

Fluoresensi : Biru lemah

$FeCl_3$: Ungu langsung

P. marquis : Ungu rasa

Esterifikasi : Bau Gandapura

2. Sampel 2 : Larutan

⇒ Jawaban :

$CuSO_4$: Biru

a. zat aktif : Parasetamol

Reaksi King : (+)

b. zat tambahan : Gliserin

Esterifikasi : Bau ester (Pisang ambon)

Dragendorff : (+)

Mayer : (+)

Bouchardat : (+)

$FeCl_3$: Biru - Ungu muda

HNO_3 p : Coklat, timbul gas

Sulfanilat teroksidasi : (+)

3. Sampel 3 : Tablet Putih

⇒ Jawaban :

(+) H_2SO_4 : Lambat laun terbentuk warna hijau muda

a. zat aktif : Dexametason

HNO_3 p : warna hilang

b. Zat tambahan : Derivat Salisilat

Uji molish : (+)

Larutan I_2 : Warna biru

4. Sampel 4 : Serbuk merah

⇒ Jawaban :

(+) asam - asam pekat : terbentuk warna

a. Zat aktif : Golongan antibiotik dan antihistamin

Uji molish : (+)

H_2SO_4 p + a-naftol : Ungu hitam

b. Zat tambahan : Laktosa