

## Tugas Pertemuan 3 STUDI KASUS

- ① Sampel berwarna putih  
Giro pijar : +  
Latmor biru : Merah  
Flouresensi : biru lemah  
 $FeCl_3$  : Ungu langsung  
Perekksi Marquis : ungu rosa  
Esterifikasi : bau gandapura
- Zat aktif : asam salisilat  
Zat tambahan : Derivat salisilat

- ② Larutan  
 $CuSO_4$  : Biru  
Reaksi King : +  
Esterifikasi : Bau ester  
Dragendorf : +  
Mayer : +  
Bucherdat : +  
 $FeCl_3$  : biru - ungu muda  
 $HNO_3$  p : coklat, timbul gas  
sulfanilat terdiazotasi : +
- Zat aktif : Parasetamol  
Zat tambahan : gliserin

- ③ Tablet putih  
Ditambah  $H_2SO_4$  : lambat laun terbentuk warna hijau muda  
 $HNO_3$  p : warna hilang  
uji molish : +  
Larutan  $I_2$  : warna biru
- Zat aktif : dexametason  
Zat tambahan : derivat salisilat

#### 4. Serbuk merah

Ditambah asam - asam pekat : terbentuk warna

uji molish : +

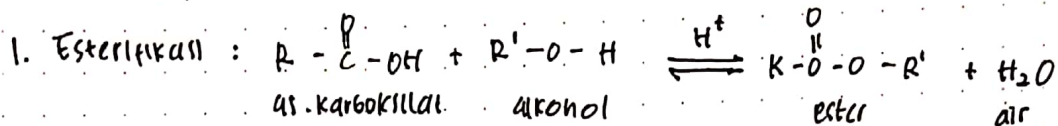
H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> p + 2 Naftol : ungu hitam

→ zat aktif : golongan antibiotik dan antihistamin

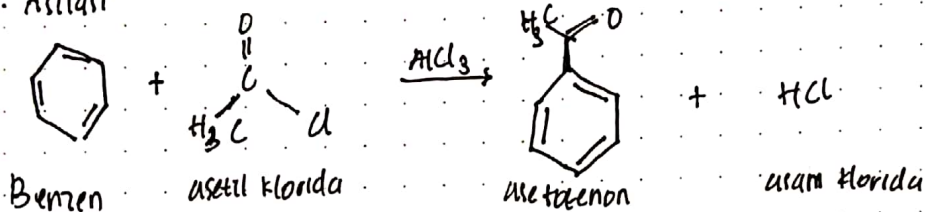
zat tambahan : laktosa

#### Tugas Pertemuan 2

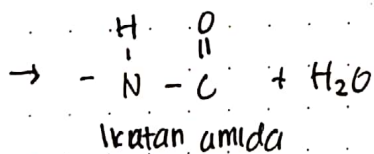
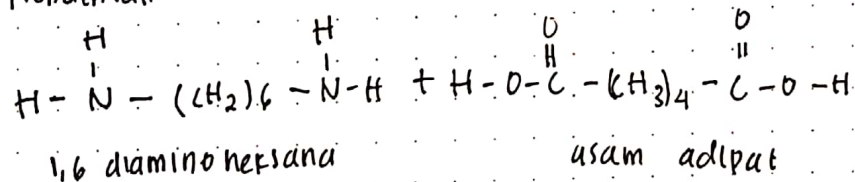
##### A. Contoh reaksi derivatisasi



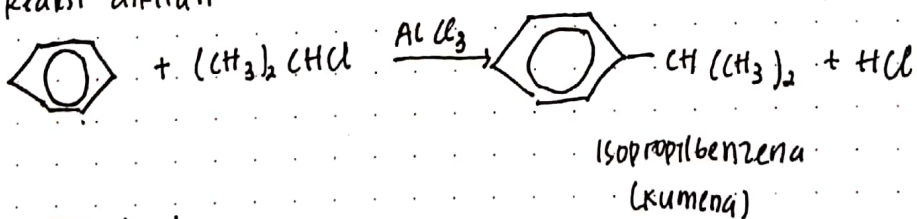
##### 2. Asilasi



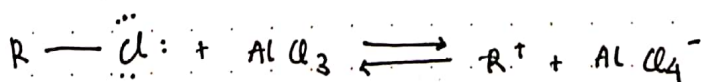
##### 2. Kondensasi



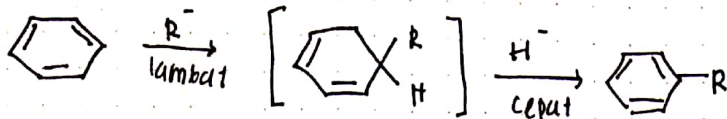
##### 4. Reaksi alkilasi



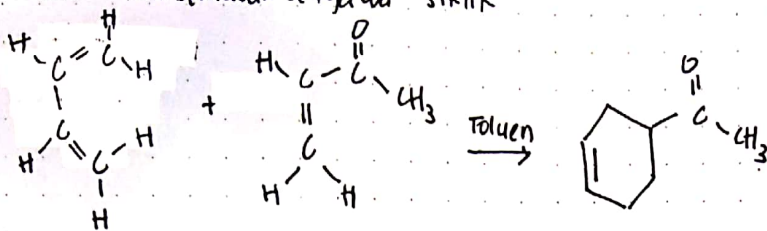
Tahap 1



Tahap 2 & 3

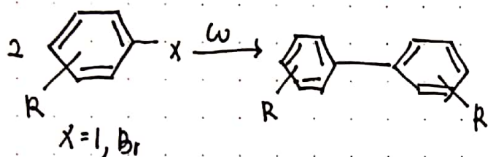


5. Reaksi pembentukan senyawa siklik

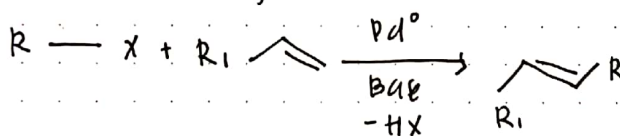


6. Reaksi Penggabungan (Coupling Reaction)

reaksi Homo-coupling:



Reaksi cross-coupling



7. Reaksi kompleksasi

Metode analisis yg memerlukan preparasi sampel dgn teknik derivatisasi

1. GC-MS : Reaksi siklat
2. Kromatografi gas : Reaksi siklisasi