

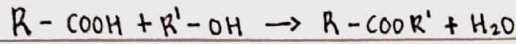
Nama : Sabil Alia Fadhila

NPM : A 211 034

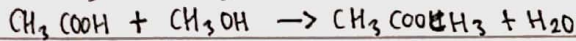
Kelas : Reguler Pagi 4A

A. Tuliskan contoh reaksi derivatisasi "Secara :

1. Esterifikasi



Dimana R dan R' adalah gugus substituen pada asam karboksilat dan alkohol, masing-masing.



membentuk metil asetat dan air.

2. Reaksi Asilasi

Reaksi asilasi antara asam asetat dan anhidrida asetat :



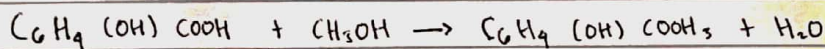
Membentuk senyawa asilasi, yang disebut asetil asetat, dan asam asetat sebagai produk sampingan.

3. Reaksi Kondensasi

Reaksi kondensasi dapat terjadi antara senyawa amina dan senyawa karboksilat untuk membentuk senyawa amida.



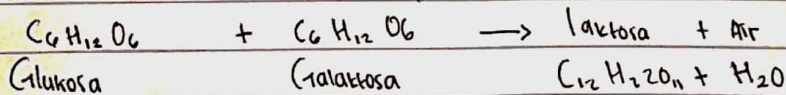
4. Reaksi Alkilasi



Pembentukan metil salisilat dan asam salisilat dan metanol. Reaksi ini biasanya dilakukan dengan menambahkan asam salisilat sebagai katalis.

5. Reaksi pembentukan senyawa siklik

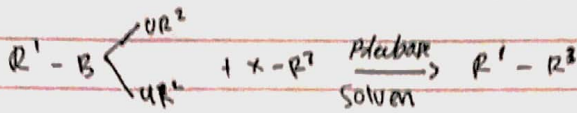
Reaksi pembentukan ikatan glikosida antara gugus hidroksil dari glukosa dan galaktosa untuk membentuk senyawa siklik.



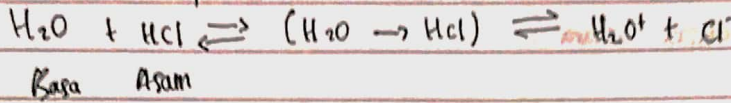
Gugus hidroksil (OH) dari glukosa dan galaktosa membentuk ikatan glikosida untuk membentuk senyawa siklik laktosa.

6. Reaksi penggabungan

Reaksi dimana satu atau lebih senyawa bereaksi untuk membentuk senyawa baru dengan jumlah atom yang sama atau lebih.



7. Reaksi Kompleksasi.



B. Tuliskan Metode analisis yang memerlukan preparasi sampel dengan Teknik diatas.

1. Esterifikasi
2. Asilasi
3. Kondensasi