Nama: Frisdo Damaranti . D NPM : A 211 014 kelas : Reguler Pagi 4A "Analisis Formasi" Tugos Pertemuan 2 A. Tuliskan contoh reaksi derivatisasi secara: 1. J Esterifikasi L, merupakan reaksi pembentukan ester dengan reaksi langsung antara suatu asam karboksilat dengan suatu alkohol CH's COH + CH3CH2 OH HT, KONDT, CH3COCH2CH2 + H2O
asam azerat etanoz etil azerat air asam aletat 2.) Reaksi asilasi La reaksi ini terjadi apabila 1 atom H pada benzena subtitusi oleh suatu (Bencen) (asetil klorida) (asetofenon) 3. J Reaksi kondensari 4 reaksi kondensari sering terjadi dalam sinteris organik dan biokimia dan dapat dibagi menjadi beberapa jenis. H-C-C" + H-D-C-H Kondensasi, H-C-C" asam etanoat metanol metil etanoat 4.1 Reaksi alkilasi Ly Jenis reaksi kimia dimana ojugus alkil ditransfer dari suatu senyawa ke C6 H4 (OH) + CH3 OH -> C6 H4 (OH) COOCH3 + H20 5. Reaksi pembentukan senyawa ciklik 4 pembentukan laktosa dan glukosa dan glaktosa. Reaksi ini merupakan reaksi pembentukan ikatan glikosida antara gugus hidroksil Glukosa + Galaktosa -> laktora + air (KKY)

6.] reaksi penggabaungan (couping reaction)

z.) Reaksi kampleksati

- 6. TULISKAN METODE ANALISIS YANG. MEMERLUKAN PREPARASI SAMPEL
- 1.1 Esteriplkosi
- 2.) Asilari
- 3.) Kondensasi