Annisa Rumaisha - A 211 043 Reguler Pagi 413 Analisis Farmasi · Tugas Pertemuan 2 · A. Tuliskan Conton reaksi derivatisasi secara: 1. Esterifikasi R- C- OH + R'OH = R-C-OR + H20 Asam Karboksilat alkoho) 2. Reaksi asilasi H3C-11-C/3 + (1) 4/C/3 (1) C/3 + HC/ 3. Reaks: Kondensasi OE+ + IN OE+ HOUEH OE+ ethylbenzoute ethyl benzoylacetate 4. Reaksi alkilasi (CH3)2 CHC/ ALC/ P (CH3)2 + HC/ 1sopropilber zena (kumena) tahap 1 R-U+ALUZ = R+ + ALUY tuhap 2 & 3 C Lambat (X H Lepat C) R 5. Reaksi Pembentukan senyawa siklik H C C CH3 toluen

| C C CH3 toluen

| C C CH3 toluen

6.	Reaksi Penggabungan (Coupling reaction)
	reaksi homo-coupling
	26 40 (1)
	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
	reaksi cross coupling
	$R \longrightarrow R$
7.	Reuksi kompleksasi metode analisis yang memerlukan preparasi sampel dengan
	tennik derivatisasi
	1. GC-MS: Reaksi Silasi
	2. Kromatografi gas : Reaksi siklisasi
+	