Jeloskon Mengenoi berboopi resusi derivolisosi yong tertero di SI:20 ! A. Resusi (sterifikosi Odolal resusi kimio antero osson Korbaksilak dengan alkahal yong Menghosilkon Senyawa ester don sir. resusi ini biosonyo Membutul kon kotais osam seperti oson Sulfat ota oson, fosfat. Contal: resusi esteri pirasi antero oson doctal resultan don Coson karbaksita) don Metanal (alkahal) Menghosilka

Senyowo Mikil asetat (ester) dan air.

CH3COOH + CH3OH -> CH3COOCH3 + H2O

Reaksi estentikasi biasanya di gunahan untuk Menghasil

kan senyowa turunan yang lebih stabil yang Mudah

di isalasi dari pada senyowa aslinya.

B. Reaks: 25:125: 22012 FOKSI Kimia 2ntara Senyawa 251:

(Seperti antidrida 25:12t atau klorida 25:161) dengan Senyawa

Din Cseperti alkalai Seperti amina) Yang Menghasilkan Senyawa

turunan 251: dan Senyawa Sanpinyan (Seperti 2524 Kartaksilata

atau hidragen klorida).

Contel: (Lohs: Osilosi antero onhidrido asetat don Metanoi Menoposilkon Sengono Mutil asetat don asam asetat. (CH3Co) 20 + CH3OH -> CH3COOCH3 + CH3COOH Reaksi asilosi biasonyo Memberthan lotalis Sepecti piridin Atau fretilamino don di gunakan dalam Sintesis Sengono Organik don analisis sengono.

C. Reaks: Konden Sasi adalah reaks: Kinsia antara dha atar lebih sengawa yang menghasilkan sengawa yang lebih desar dan sengawa sampingan seperti dir atar amania reaks: Konden Sasi sering Melibathan ejugus finasional seperti gugus

1

0

0

0

0

Karbousilot don amino.
Contol: Rioks: Kondensasi antero asam amino Cougus amino
dan harboksilat) dan asam karbohsilat Minghasilkan songawa popula
220 200
NH2CH2COOH + HOZCC H2COOH -> NH2CH2COCH2+H2O
Reaksi kondensasi biasanya digunawan dalam Sintesis Sengawa
organiu Scpirti polinir dan poptida.
of de (star haddere) de Mitanos (allatos) Mendosalto
D. Reaksi alkilasi adalah feaksi kimia antara sengawa yang
Mangandung guyus alkil dan Sangara lain yang manghasilkan sangara
burunan alkil dan Songawa Sampingan Seperti asam halida atau asam .
Sulfat, Reakst alkitasi Siasanya Milabutulkan alkalis Seperti asam , J
Suifat ata ason fluo Mido. and and a comment
Contal: Reaks; alkilas; antara benzena dan etil klorida Monghasilkan
Sengous etil Sen zens dan ason klorida
CGH6 + CH3CH2CI > CGHSCH2CH3 + HCI
Tooks alkilosi Siring di gunakan dalah Sintesis Sonyawa organik
Seperti dolom punduotan bolan kimia dan obat- abatan.
O Seer hidrays Hisrida).
E. Rous: pendentinon Senyono Sikilik odoloh (consi kinio antaro gan
Songars yong Mangandung dus obse lebil gugus Fingsions, yong
door thembertum instan complete star sugar heterostom densar senson
was loin yong managlasilkan Songawa Sikilk.
Contal: Reaks: purbentukon sinloheksano dari heksano Melalui reaksi
hidrogenasi and senger
H2+C6H10 -> C6H12
Sengowo Siklik antoro Struktur yong Membentuk Cincin dengan
ikoten tugger ster rangkop yang Stabis yang Maniliki Sifat-Sifat yang
berkeda dari scoyawa alifatik.

F. Resksi Penggabungan (Coupling restion) about resksi kimis

antara dua sengawa organik yang menghasilkan sengawa yang

lebih Lesar dengan Menghentuk ikatan kimia ban antara dua

sengawa tersebet.

Contol: (eaks: pengabungan antera dua sengawa benzena, yaitu benzil klorida dan benzil natrium, Menghasilkan sengawa bibkenyil dan natrium klorida

CGH5CH2CI + (6H5CH2NI) -> ((6H5)2+ NI)CI Pers person digunshan dolon Sintesis Sensowo Organik. Seperti dolon pembatan poliner dan Sensowo aromatik.

G. Resks: pendentakan kompleks yang berwarna ablat resks:

kimia antara sengawa kompleks (biasanya ion logan transsi)

dan sengawa lain (ligand) yang henglasilkan sengawa kongleks

yang hemiliki sirat hranoforik atau hemiliki warna.

Kompleus [Cu (NH3)4]2 + yan berwarns bin.

Cu2 + 4NH3 -> [CUCNH3)]4]2+

Sifet kromoforik abu warna yang di hasilhan pada persama Singawa kompliks biasanya terjadi akibat adanya ikatan antara Singawa kompliks dan ligand Yang Mingihasilwan transisi Children.

-

9