

28 / 02
2023

— Muhammad Ad Muarif

— A 211 062

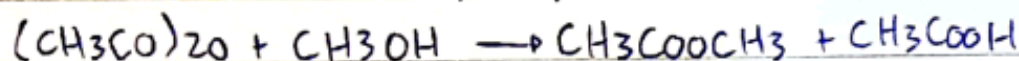
* Reaksi esterifikasi

Reaksi kimia antara asam karboksilat dengan alkohol yang menghasilkan senyawa ester dan air. Contoh reaksi antara asam asetat (asam karboksilat) dan metanol (alkohol) yang menghasilkan senyawa metil asetat (ester) dan air



* Reaksi Asilasi

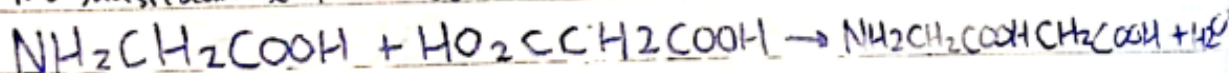
Reaksi kimia antara senyawa asil (seperti anhidrida asetat dan, atau klorida asetil) dengan senyawa lain (seperti alkohol)



Contohnya reaksi antara anhidrida asetat dan metanol yang menghasilkan senyawa metil asetat dan asam asetat.

* Reaksi kondensasi

Reaksi kimia antara 2 atau lebih besar dan senyawa sampingan seperti air atau amonia. contohnya antara asam amino (gugus amina dan karboksilat) dan asam karboksilat yang menghasilkan senyawa etilbenzena dan asam klorida



* Reaksi alkilasi

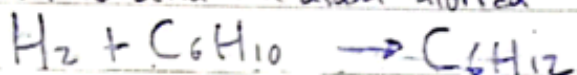
Reaksi kimia antara senyawa yang mengandung gugus alkil dan senyawa sampingan seperti asam halida atau asam sifat. Contohnya: Antara benzena dan etilklorida menghasilkan senyawa etil benzena dan asam klorida.



* Reaksi Pembentukan

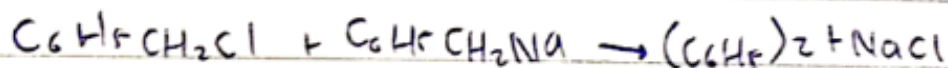
Reaksi kimia antara senyawa yang mengandung gugus alkil dan senyawa lain yang menghasilkan senyawa turunan alkil dan senyawa sampingan seperti asam halida atau asam sulfat . -

Contoh antara benzena dan etil klorida menghasilkan senyawa etil benzena dan asam klorida



* Reaksi Penggabungan

Reaksi kimia antara dua senyawa organik yang menghasilkan senyawa yang lebih besar dengan membentuk ikatan kimia baru antar kedua senyawa tersebut . Contoh benzil klorida dan benzil natrium menghasilkan senyawa biphenyl dan natrium klorida



* Reaksi Pembentukan

Reaksi kimia antara senyawa kompleks dan senyawa lain yang menghasilkan senyawa kompleks yang memiliki sifat kromoforik atau memiliki warna . Contoh antara ion tembaga dan amonia membentuk kompleks $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$ yang berwarna biru

