

KELAS : _____

KELOMPOK : _____

3

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.

Tujuan :

1. Memahami sifat – sifat senyawa gugus fungsi
2. Memahami reaksi-reaksi spesifik pada gugus fungsi
3. Menjelaskan kegunaan senyawa gugus fungsi

Dapatkan senyawa dengan gugus fungsi tertentu bereaksi membentuk senyawa yang lain? ketika dua senyawa isomer fungsi, bagaimana membedakan senyawa tersebut?

A. SIFAT SENYAWA GUGUS FUNGSI ASAM KARBOKSILAT DAN ESTER

Asam karboksilat dan ester memiliki rumus umum yang sama yaitu _____, tapi memiliki _____ yang berbeda,

Secara fisik, titik didih asam karboksilat relatif tinggi dibanding alkana karena membentuk ikatan _____ . Semakin sedikit jumlah C dari asam karboksilat maka akan semakin _____

Semakin banyak jumlah C nya maka akan semakin _____ dalam air. sifat aroma pada asam karboksilat umumnya _____ . Asam karboksilat dapat dibuat dengan mengoksidasi _____

Ester yang mudah menguap adalah ester dengan suku _____ . Semakin banyak C nya maka semakin _____ titik didihnya dan semakin _____ dalam air. Ester dapat dibuat dengan mereaksikan _____ dan _____ dengan _____ . reaksi tersebut dinamakan _____ .

B. Kegunaan alkohol dan eter

Kegunaan asam karboksilat antara lain:

Kegunaan ester antara lain :