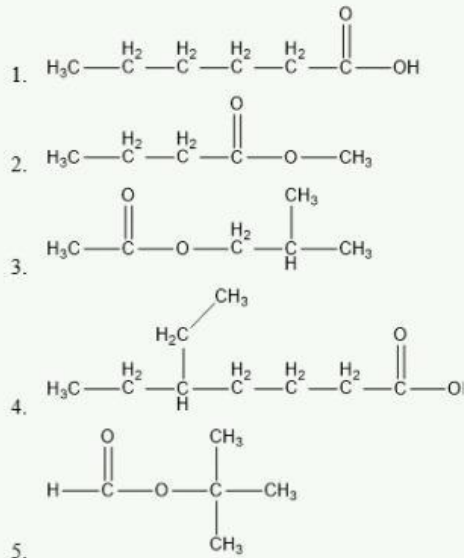


Apa nama struktur dari senyawa di bawah ini berdasarkan aturan IUPAC?



Tuliskan isomer dari senyawa yang memiliki rumus molekul $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$

Jawaban:

Seorang siswa SMA sedang mempelajari senyawa organik dalam kelas kimia. Gurunya memberikan dua sampel cairan (sampel A dan B), untuk diidentifikasi berdasarkan sifat dan reaksi kimianya. Siswa tersebut mencoba mengidentifikasi dengan melakukan percobaan:

- Saat diuji menggunakan kertas lakmus, sampel A mengubah kertas lakmus biru menjadi merah.
- Kemudian, siswa mencampur sampel B dengan air dan larutan asam, dan ditemukan bahwa senyawa ini terurai menghasilkan zat yang memiliki sifat asam dan alkohol.

Berdasarkan percobaan, tentukan sampel manakah yang merupakan asam karboksilat dan mana yang merupakan ester!

Jawaban:

Suatu senyawa alkohol primer dengan rumus molekul $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$ jika dioksidasi dengan oksidator $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ dalam suasana asam akan menghasilkan senyawa (A). Bila dioksidasi lebih lanjut dengan oksidator yang sama akan menghasilkan senyawa (B). Bagaimanakah kemungkinan struktur dan nama senyawa senyawa alkohol, (A), dan (B)? berdasarkan sistem IUPAC

Jawaban: