

Q.(宇宙一化学有機 p31-33 確認問題 24(3))

CH₃COOCH₃(酢酸メチル)はNaOH中で分解されてCH₃OHとCH₃COOHが得られると解答ではなっていますが、NaOHによるけん化なのでCH₃COOCH₃(化合物B)+NaOH→CH₃COONa(化合物C)+CH₃OH(化合物D)という反応では駄目でしょうか？

言い換えれば、酢酸の1番右側のHがNaではないのは何故なのかわかりません。

A.

ご指摘の通り、反応はCH₃COOCH₃+NaOH→CH₃COONa+CH₃OHです。

ただ問題文が"化合物Cの塩"となっており、CH₃COONaはカルボン酸の塩(カルボン酸のナトリウム塩)であり、化合物CはCH₃COOHといえます。(4)と全く同じです。