Μίγμα περιέχει 6 mol CH3COOH και 4 mol HCOOH. Στο μίγμα προσθέτουμε ποσότητα CΗ3ΟΗ και θερμαίνουμε, οπότε αποκαθίστανται οι χημικές ισορροπίες:

CH3COOH + CH3OH 🡨🡪 CH3COOCH3 + Η2Ο και

HCOOH + CH3OH 🡨🡪 HCOOCH3 + Η2Ο

Ο αριθμός mol CH3OH που πρέπει να προσθέσουμε ώστε να παραχθούν συνολικά 5 mol

εστέρων είναι:

 Α. 3 mol Β. 5,5 mol Γ. 9 mol Δ. 6,25 mol

(δίνεται ότι η σταθερά ισορροπίας της υδρόλυσης ενός εστέρα:

RCOOR’ + Η2Ο 🡨🡪 RCOOH + R’OH είναι ίση με 0,25 ανεξάρτητα από τη φύση του εστέρα)