

Równowaga estryfikacji

LO

klasa LO

podstawa: chemia XVII R: estry i tłuszcze

POLECENIE**Oblicz albo odpowiedz.**

Ułóż tabelę: początek, zmiana, równowaga.

wyrażenie na stałą równowagi estryfikacji

1 mol kwasu + 1 mol alkoholu, $K = 4$ — ile moli estru w równowadze?

j.w. — wydajność reakcji

1 mol kwasu + 3 mole alkoholu, $K = 4$ — ile moli estru?

wpływ nadmiaru alkoholu na równowagę

wpływ usuwania wody z układu

wpływ dodania wody

czy katalizator zmienia położenie równowagi?