

Izomeria, stechiometria

Zadanie problemowe nr 15

Zadanie 9. (0–4)

W pewnym **węglowodorze W** węgiel stanowi 85,7 % masy tego związku. Cząsteczki tego związku występują w formie dwóch diastereoizomerów **W1** i **W2**. Oba te diastereoizomery reagują z bromowodorem w stosunku molowym $n_{\text{węglowodór}} : n_{\text{HBr}} = 1 : 1$, z utworzeniem tej samej monobromopochodnej węglowodoru W (bez uwzględnienia ewentualnych izomerów optycznych). Procentowa masowa zawartość bromu w tej pochodnej to 58,4 %.

Wykonaj odpowiednie obliczenia i podaj nazwy systematyczne węglowodorów W1 i W2 wiedząc, że cząsteczka diastereoizomeru W2 ma większy moment dipolowy niż cząsteczka diastereoizomeru W1.

Obliczenia:

Nazwa systematyczna diastereoizomeru W1	Nazwa systematyczna diastereoizomeru W2

Julia Kasbrylak juliakasbrylak@gmail.com