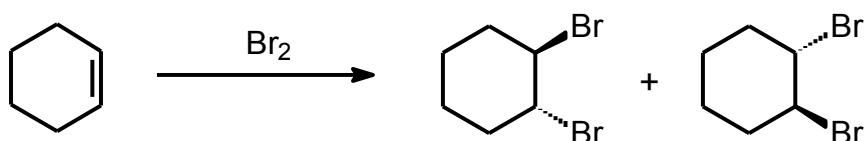


**trans-1,2-DIBROMOCYKLOHEKSAN****Odczynniki:**

<a href="#">cykloheksen</a>	8,6 cm <sup>3</sup> (7,0 g, 0,085 m)
<a href="#">brom</a>	4,0 cm <sup>3</sup> (12,4 g, 0,078 m)
<a href="#">chloroform</a>	40 cm <sup>3</sup>
<a href="#">siarczan(VI) magnezu bezw.</a>	

**UWAGA: Brom jest silnie żrącym odczynnikiem - ciekły brom wywołuje poważne oparzenia, a jego pary mają niezwykle mocne działanie drażniące! Praca w rękawicach ochronnych, pod ścisłym nadzorem asystenta, wyłącznie pod sprawnym wyciągiem.**

W kolbie Erlenmeyera o poj. 250 cm<sup>3</sup> rozpuszcza się 7,0 g suchego cykloheksenu w 10 cm<sup>3</sup> chloroformu. Do oziębionego w łaźni lodowej roztworu wkrapla się powoli uprzednio przygotowany roztwór 12,4 g bromu rozpuszczonego w 30 cm<sup>3</sup> chloroformu. Barwa bromu znika natychmiast i dopiero pod koniec reakcji można stwierdzić obecność wolnego bromu za pomocą papierka jodoskrobiowego. Po zakończeniu dodawania bromu, roztwór chloroformowy suszy się nad bezw. siarczanem(VI) magnezu, sączy przez sącdek karbowany, a następnie rozpuszczalnik oddestylowuje się na wyparce obrotowej.<sup>1</sup> Pozostałość poddaje się destylacji próżniowej<sup>2</sup> frakcjonując dibromek w zakresie 96 - 98 °C przy 11 - 12 mmHg i mierzy współczynnik załamania światła otrzymanego produktu (lit.  $n_D^{20} = 1,5515$ ,  $d = 1,784 \text{ g/cm}^3$ ).

<sup>1</sup> Po odparowaniu resztek rozpuszczalnika, środek suszący rozpuszcza w wodzie, a roztwór wylewa do zlewu. Chloroform oddestylowany na wyparce umieszcza się w pojemniku **F** (ciekłe, palne, zawierające fluorowce).

<sup>2</sup> Przedgon i pozostałość po destylacji umieszcza się w pojemniku **F** (ciekłe, palne, zawierające fluorowce).