

Lösemittleffekte bei der Bromierung

3-Hexen wurde im Dunklen mit 5 ml einer Lösung von

- Brom Br_2 in Tetrachlorkohlenstoff CCl_4
- Brom Br_2 in Ethanol

versetzt. Die folgende Tabelle zeigt die Zeiten bis zur völligen Entfärbung des Reaktionsgemisches aus Alken und Br_2 -Lösung.

3-Hexen	3-Hexen
3 Tropfen Brom in 5 ml Tetrachlormethan	3 Tropfen Brom in 5 ml Ethanol
4 Sekunden	2 Sekunden

Aufgaben

- Begründen Sie die unterschiedlichen Reaktionszeiten bei den beiden Versuchen.
- Setzt man der ethanolischen Brom-Lösung aus Versuch 2 einige Tropfen Wasser zu, so erhält man neben dem **3,4-Dibrom-3-hexan** ein weiteres Reaktionsprodukt. Welches? Begründen Sie, wieso es sich bilden kann.

Weiterführende Informationen unter:

<https://u-helmich.de/che/Sek2/Organik/Mechanismen/AE/index.html>