Aufgabe

Aufgabe:

Die Bromierung von Toluol kann als Kern- oder als Seitenkettensubstitution erfolgen. Stellen Sie e Reaktionsgleichungen auf und erläutern Sie die unterschiedlichen Reaktionsbedingungen, die die jeweiligen Reaktionsverläufe begünstigen.

Lösung:

A9 Bei der Kernsubstitution von Toluol muss in der Kälte und mit einem Katalysator (LEWIS-Säure) gearbeitet werden. Man spricht auch von der KKK-Regel. Der Mechanismus ist eine elektrophile Substitution.

$$CH_3$$
 CH_3 $+ Br_2 + FeBr_3 - + HBr + FeBr_3$ $+ Br$

Katalysator:

$$FeBr_3 + Br_2 \longrightarrow [FeBr_4]^- + Br^+$$

Bei der Seitenkettensubstitution werden Sonnenlicht (UV-Licht) und Siedehitze benötigt (SSS-Regel). Es läuft ein radikalischer Mechanismus ab.