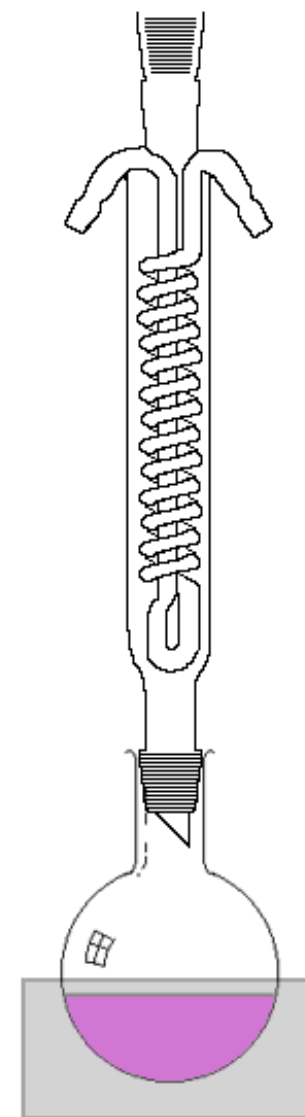


Synthese eines primären Alkohols

Durchführung

1. **Iodethan** wird in einem Rundkolben mit einer bestimmten Stoffmenge KOH versetzt.
2. Etwas Indikator wird dazugegeben.
3. Das Stoffgemisch wird unter Rückflusskühlung erhitzt.
4. Die Zeit bis zur Entfärbung des Kolbeninhaltes wird gemessen.

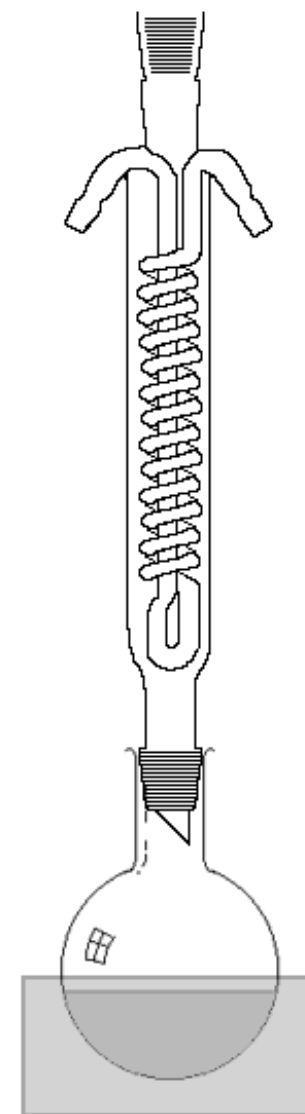


Synthese eines primären Alkohols

Beobachtungen / Messwerte

c(KOH)	Zeit bis zur Entfärbung
0,05 mol/l	40 min
0,10 mol/l	30 min
0,15 mol/l	20 min
0,20 mol/l	10 min

Diese Zahlen wurden einem alten Arbeitsblatt aus dem Lehrband zu "Chemie heute" des Schroedel-Verlags von 1999 entnommen. Die Zahlen sind offensichtlich idealisiert worden. Bei einem "echten" Versuch wären nie so "glatte" Werte herausgekommen.



Synthese eines primären Alkohols

Auswertung / Ergebnisse

Die Reaktionsgeschwindigkeit der Substitution hängt linear von der Konzentration der OH[⊖]-Ionen ab.

Bei einem zweiten Versuch konnte außerdem eine lineare Abhängigkeit der Reaktionsgeschwindigkeit von der Konzentration des Iodethans festgestellt werden.

