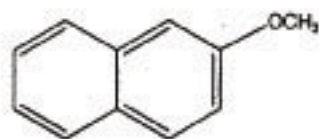


Musterprotokoll

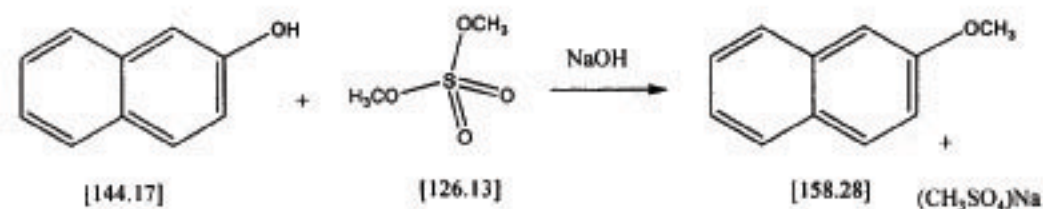
----Datum----

β -Naphthylmethylether (Nerolin)

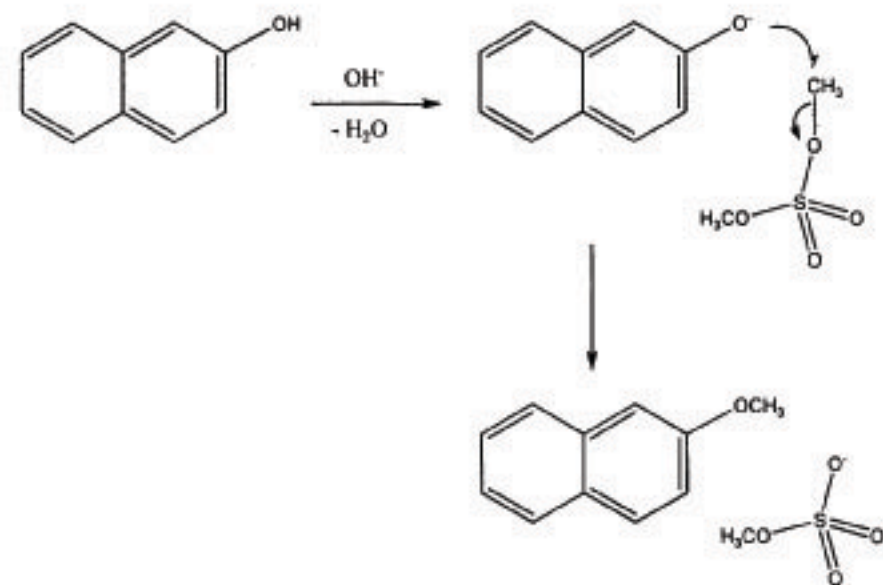


1. **Literatur:** Organikum, 21. Aufl., S. 238
Allgemeine Arbeitsvorschrift

2. Reaktionsgleichung:



3. Reaktionsmechanismus:



← Bei losen Blättern
auch Name, im OC-F
auch Assistent

← Name des Präp.,
evtl. Stufenzahl u.
Trivialname

← Strukturformel

← Literatur, zitiert
nach Periodica
Chimica

← Bruttogleichung
(mit Molgewichten)

**Einheit nicht
vergesen (g/mol)**

← Mechanismus in
Einzelschritten

4. Ansatz:

14.4 g (0.1 mol) β -Naphthol
7.0 g (0.125 mol, 1.25 eq.) KOH gelöst in 63 g Wasser
12.6 g (0.1 mol, 1 eq.) Dimethylsulfat

← Tatsächlich
eingesetzte Mengen
mit Molangaben und
Angabe der
Äquivalente

5. Reaktionsführung:

Es wurde nach der Vorschrift verfahren bis zur Zerstörung des Dimethylsulfates auf dem Wasserbad.
Statt Ausetern und Destillation des Nerolins wurde jedoch die alkalische Reaktionslösung anschließend sofort einer Wasserdampfdestillation unterworfen.

← Lit.-vorschrift **nicht**
abschreiben.
Abänderungen
gegenüber der
Originalvorschrift
genau angeben.

6. Beobachtungen und Bemerkungen:

Bei Zugabe des Dimethylsulfates war die Temperatur kurzzeitig auf 60°C gestiegen.
Das Reinprodukt wurde über das Wochenende am Licht stehen gelassen und hatte sich danach bräunlich verfärbt.

← Beobachtungen
notieren, auch
unterlaufene Fehler

7. Ausbeuteberechnung:

Rohprodukt: ---
Reinprodukt: 11.2 g (0.071 mol, 71% d. Theorie) an β -Naphthylmethylether
Literaturausbeute: 73% d. Theorie (Organikum 21. Aufl., S. 238)

← Ausbeuteberech-
nung mit
Literaturangaben

8. Eigenschaften des Reinproduktes:

Farblose Kristalle
Schmelzpunkt: 72°C (Lit. 73°C [Organikum, 21. Aufl., S. 238])
Intensiver Geruch
Im Licht langsame Braunfärbung

← Eigene
Beobachtungen mit
Literaturangaben