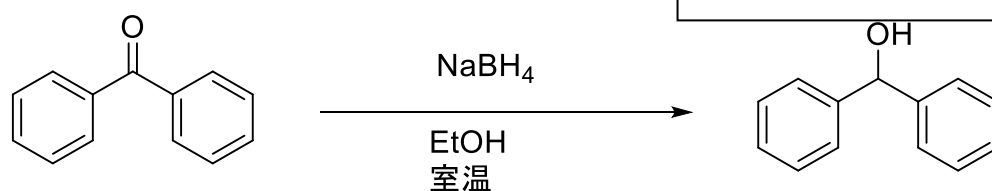


実験 1 ベンズヒドロールの合成

反応式



1 日目の実験ノート

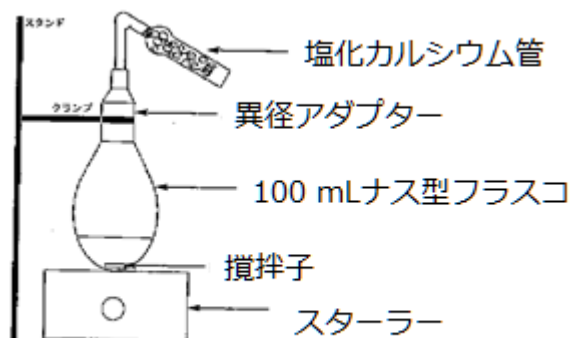
四角で囲った部分は、実験が始まる前に予習してノートに書いておくべきもの。今回はすでに記入済

試薬等	重量／体積	モル数	分子量	比重	当量
benzophenone	1.82 g	10 mmol	182.2	-	1.0 eq.
NaBH ₄	190 mg	5.0 mmol	37.8	-	2.0 eq.
99.5% EtOH	10 mL	-	46.1	0.789	-
生成物	1.84 g (理論収量)		184.2		

注意点

NaBH₄ : 水で分解し、水素を発生する
 エタノール: 引火点が低く、非常に燃えやすい

反応装置



実験 1 に関しては、この実験ノートに実際に行った操作、結果を追加し、自分の実験ノートにとじこんでおく。
 実験2, 3は各自のノートに記入していく。

反応式、試薬、その他調査事項は実験前に予習して記入しておくこと

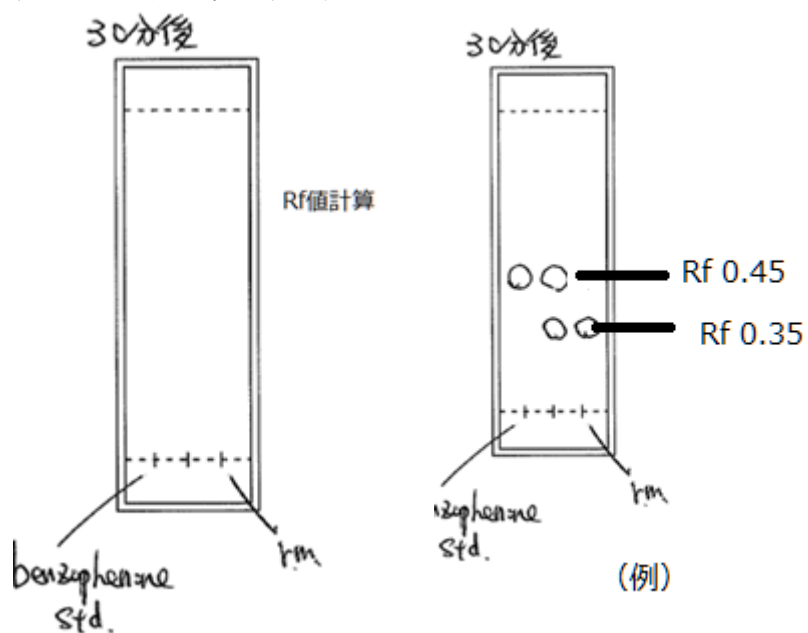
実験操作

ベンゾフェノン 1.82 g

- ← エタノール 10 mL (完全に溶解)
- ← NaBH_4 190 mg (秤量後, すみやかに加える (一度に))

----- 室温で 30 分 攪拌 (フラスコが少し暖くなる)

----- TLC チェック
Hexane/AoOEt = 4 : 1



----- 原料の消失を確認
攪拌子取出し
エバポレーターで濃縮 ()

← 水 15 mL (水道水使用)

----- スツチェで結晶をろ取 (水で結晶をよく洗浄)

----- 風乾 (1 日)

粗生成物

結果: 収量 g, 収率 %

性状: () 色結晶

再結晶は行わなかった.