

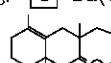
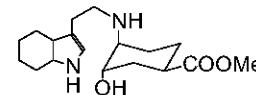
考价值的真题、答案、学长笔记、辅导班课程，访问：www.kaoyanca...

中国科学院

1986 年硕士学位研究生入学考试试题

有机化学答案

一，填充题（共 10 分，每个空框 1 分），写出下列合成步骤空框中的化学结构或反应条件（每个空框，可能有几种试剂）：

1. A NaH , (CH₃)₂CO B Na , CH₃I C Ba(OH)₂ , C₂H₅OH , H₂O
 D NaH, DMSO,  E  F K₂CO₃, CH₃OH
2. G  H TsCl / Py I AlCl₃, PhMe J LiAlH₄

二，（共 20 分，每题 4 分）用常见试剂，完成下列合成

1.  $\xrightarrow[\text{OH}^-]{\text{H}_2\text{O}_2 + \text{HCOOH}}$  $\xrightarrow{\text{NaIO}_4}$ 
 $\xrightarrow{\text{Jones oxidation}}$  $\xrightarrow{\text{O}_3}$ 
2. PhMgBr + ¹³CO₂ \longrightarrow Ph¹³COOH $\xrightarrow{\text{SOCl}_2}$ Ph¹³COCl
 $\xrightarrow{\text{Me}_2\text{Cd}}$ Ph¹³COMe $\xrightarrow{\text{PCl}_3}$ Ph¹³C(Me)₂Cl $\xrightarrow{\text{NaNH}_2}$ Ph¹³C≡CH
3. Cl₂CS +  \longrightarrow  $\xrightarrow{\text{Ph-COOH}}$ 
 $\xrightarrow[\text{Pd(OH)}_2, \text{NaH}]{\text{H}_2}$  $\xrightarrow{\text{LiAlH}_4}$ 
4.  $\xrightarrow{\text{MeOCH=PPPh}_3}$  $\xrightarrow{\text{H}^+}$  \longrightarrow 
5.  $\xrightarrow{\text{Mg-Hg}}$  $\xrightarrow[\text{-H}_2\text{O}]{\text{KHSO}_4}$ 

三，反应机理（共 12 分，每题 4 分）：

1. (1) 用D代H得光学活性 $\text{PhCCl}_2^{\text{H}}$ 看产物是反转还是消旋化；
 D
(2) 测反应速度，SN2依赖于 [RX] 和 [OH]⁻，而SN1只依赖于 [RX]⁻，不依赖于 [OH]⁻；
(3) 苯环上装极性基团，由Hammett方程式，求出ρ，若ρ为负值，则是SN1；ρ为正值，则是SN2。