實驗十七 瓦格納-梅爾維恩重排 (Wagner-Meerwein

Rearrangement):從龍腦和異龍腦形成莰烯

一、 目的:

讓學生了解有機化學的重排機制。

二、 原理:

在有機化學的經典時期,有機化合物結構測定所基於的一般指導性概念是安托萬-洛朗·德·拉瓦錫(Antoine-Laurent de Lavoisier)的"最小結構變化" 原理。這一原則在 1860 年因發現頻哪醇重排(又稱為鄰二三級醇重排,如下圖)而受到侵犯,這一反應導致了一個迷人的研究領域的發展。

除鄰二三级醇外,許多 α — 鹵代醇、α — 氨基醇或 1,2 — 環氧化物都有可能在一定條件下生成 β — 烴基正碳離子這種活性中間體,而發生重排並得到相應的羰基化合物;花了幾十年來闡明分子重排的機制。由此產生的洞察力徹底改變了有機化學理論。這項工作涉及 19 世紀和 20 世紀最偉大的化學家,其中有兩個名字脫穎而出:格奧爾格瓦格納(Wagner, G.)展示了這些原子奇怪

重組中發生的事情,漢斯梅爾維恩(Hans Meerwein)展示了它的發生。本文講述了理解分子重排機制的漫長而艱辛的旅程。

利用上一實驗的產物龍腦和異龍腦(borneol & isoborneol)混合物勿須純 化直接加酸脫水就能經歷一連串的重排而形成樟腦烯(camphene)。

可利用拜耳測試(Baeyer test)證明不飽和的樟腦烯生成。

三、 藥品:

龍腦和異龍腦(borneol & isoborneol)混合物、冰醋酸、硫酸、氫氧化鈉、高錳酸鉀、試藥級丙酮

四、 器材:

100 ml 圓底燒瓶、廻流裝置、磁石、燒杯、抽氣過濾裝置、濾紙、試管

五、 步驟:

- 1、 秤取上一實驗產物 2 g 的龍腦和異龍腦混合物放入 100 ml 的圓底燒瓶內,並加入 7 ml 的冰醋酸和 1 ml 濃硫酸。(濃硫酸滴入時,若沒冰浴又滴太快,則溶液會變成酒紅色。)
- 2、 架設廻流裝置加入磁石,以水浴方式,加熱水溫至沸騰後,廻流 45 分鐘。
- 3、 加入 15 ml 的水並攪拌均勻,使其冷卻;此時可能會有沉澱產生。
- 4、 在冰浴下滴加10%的氫氧化鈉中和溶液,然後利用抽氣過濾收集沉澱物。 (中和目的是避免濾紙被硫酸破壞纖維而破損)
- 5、 運用抽風櫃盡可能陰乾,秤重,計算產率。

拜耳試驗(Baeyer test):該試驗所用的氧化劑是紫色的高錳酸鉀溶液, 與烯類發生氧化反應後,高錳酸鉀被還原為紅棕色的二氧化錳。

量取 25 mg 的產物溶於 1 mL 的試藥級丙酮於乾淨試管中,滴加 1% KMnO_{4(aq)} 紫色水溶液於試管內,劇烈搖動試管,觀察顏色變化並記錄。

六、 問題討論:

- 1. 本實驗的反應物為何勿須事先將龍腦與異龍腦純化?
- 2. 環戊酮經 Grignard 還原反應後加成形成雙環戊醇,若在加酸

後會進行重排反應,請試畫出最終產物的結構?

七、 參考文獻:

- Experimental Organic Chemistry Theory and Practice; Charles F. Wilcox, Jr.
 Cornell University
- 2. Experiments And Techniques In Organic Chemistry ; D. PASTO , C. JOHNSON ,

M. MILLER; ISBN:0-13-296872-X

實驗十七 瓦格納-梅爾維恩重排 (Wagner-Meerwein Rearrangement): 從龍腦和異龍腦形成莰烯

—	、實驗紀錄:		
1.	圓底燒瓶空重:g。		
2.	龍腦和異龍腦混合物:	g	
3.	冰醋酸: mL。		
4.	濃硫酸: mL。		
5.	濾紙重:g。		
6.	濾紙+錶玻璃重:g。		
7.	濾紙+錶玻璃重+產物重:	8	•
8.	產物重:g。		
9.	產物外觀及顏色:。		
10.	拜耳試驗顏色變化:	o -	

★產率計算(須列計算過程):