第九章 醛酮醌 (5)

主要内容

醛酮的化学性质 (V)

- α , β —不饱和醛酮与亲电试剂的1, 4—加成
- α, β-不饱和醛酮与亲核试剂的1, 2-和 1, 4-加成
- ■插烯效应

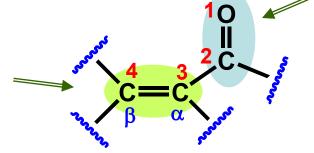
-. α, β -不饱和醛酮的性质及反应

■ 结构和性质分析:

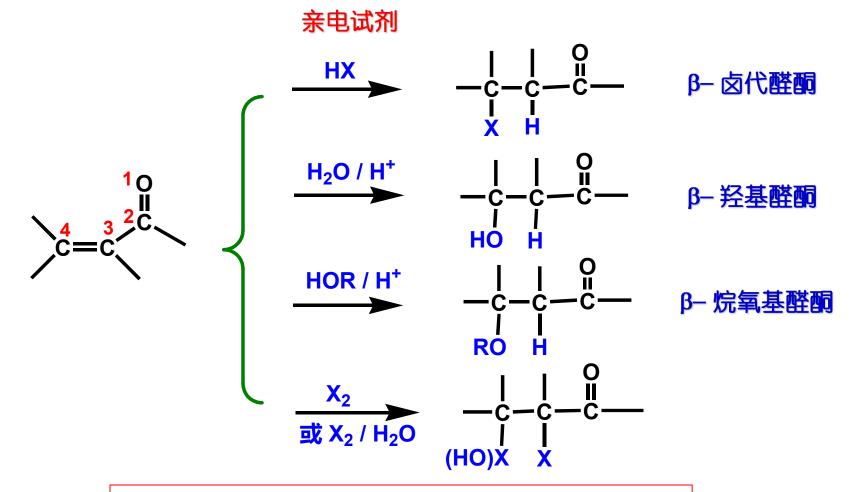
10

有羰基,类似醛酮——亲核加成

有双键,类似烯烃——亲电加成



1. α , β —不饱和醛酮与亲电试剂的亲电加成反应



规律: 产物为β-位取代的饱和酮

➤ 形式上为3,4—加成 (H总是加在3位)

α, β-不饱和醛酮的亲电加成机理——1, 4-加成(共轭加成)机理 (以与HX加成为例)

产物表现为3,4-加成,实际为1,4-加成(共轭加成)

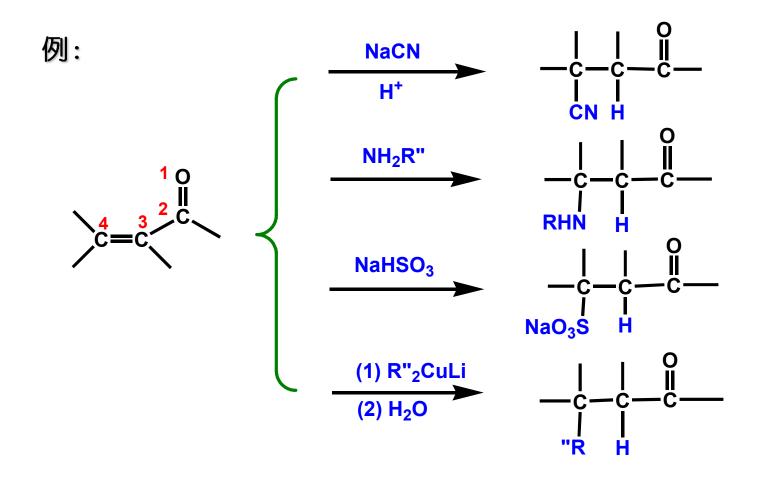
2. α, β-不饱和醛酮与亲核试剂的亲核加成反应

■ 1, 2 - 加成为主 (Nu-: 强亲核试剂, 如 RLi, 炔基钠, LiAlH₄等)

例:
$$Ph-CH=CH-C-Ph$$
 $\frac{1. \ PhLi}{2. \ H_2O}$ $Ph-CH=CH-C-Ph$ $\frac{OH}{Ph}$ $H_2C=CH-C-C=CH$ $\frac{1. \ HC=CNa}{2. \ H_2O}$ $H_2C=CH-C-C=CH$ $\frac{OH}{CH_3}$ $\frac{1. \ LiAlH_4}{2. \ H_2O}$ OH

机理
$$O^{\delta-}$$
 $C=C$ O^{Θ} O

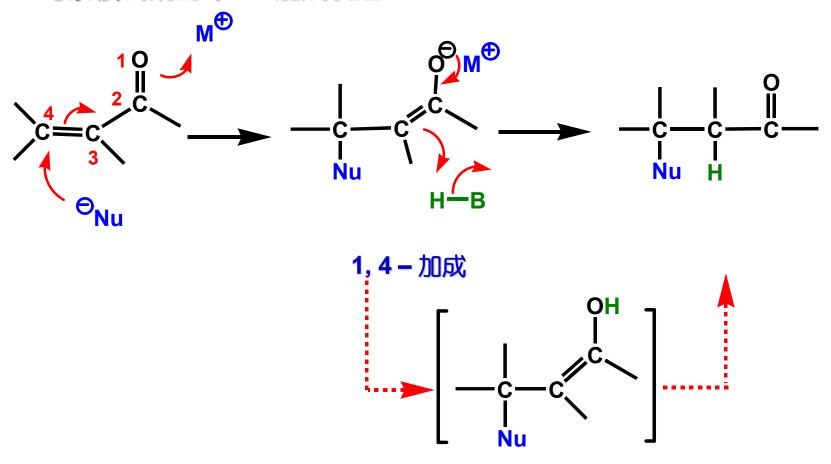
■1,4-加成 (共轭加成) 为主 (Nu-: 一些较弱的亲核试剂)



规律: 产物为β-位取代的饱和酮

▶ 形式上为3,4-加成(亲核部分总是加在4位)

▶ 与亲核试剂的1,4 – 加成机理

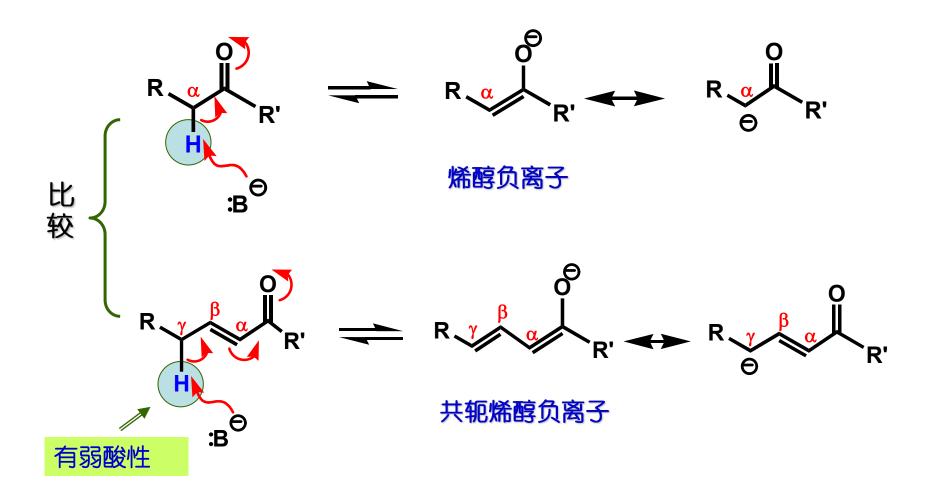


1,4-加成

■ 其它 (1,4-和1,2-加成兼有,如RMgX)

底物的结构对加成 方式有明显的影响

3. α , β -不饱和醛酮的羟醛缩合



例: 羟醛缩合

象这种在乙醛中两个碳原子之间插入一个C=C,并使α-H的活泼性延长至γ-H上,而且这种效果不因共轭体系的加长而减弱,被称为"插烯规律"。

迈克尔反应 Michael reaction

烯醇负离子与 α , β -不饱和羰基化合物的共轭加成。

产物的结构特点:1,5-二羰基化合物

用途:用于合成环状化合物,特别是稠环化合物。

例:

二. 乙烯酮的制备及应用

乙烯酮是最简单的不饱和酮,也可看作是乙酸分子内脱水所形成的酐。

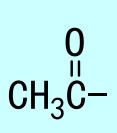
制备:
$$CH_{3}-C-OH \xrightarrow{ 催化剂 \\ 700-720°C} CH_{2}=C=0 + H_{2}O$$

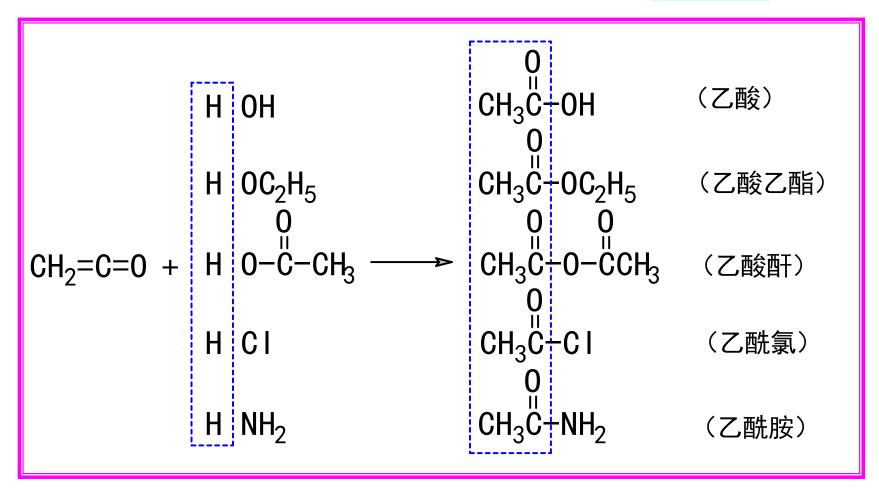
$$CH_{3}-C-CH_{3} \xrightarrow{ 700-750°C} CH_{2}=C=0 + CH_{4}$$

性质: 乙烯酮常温下为气体(b.p -56℃), 有剧毒, 性质活泼, 易加成、聚合。

A. 加成
$$CH_2 = C \xrightarrow{\delta^+} 0 + HA \longrightarrow [CH_2 = C - OH] \xrightarrow{\text{烯醇式重排}} CH_3 - C-A$$

以上反应相当于在HA中引入了乙酰基, 所以乙烯酮是一个很好的乙酰化剂。





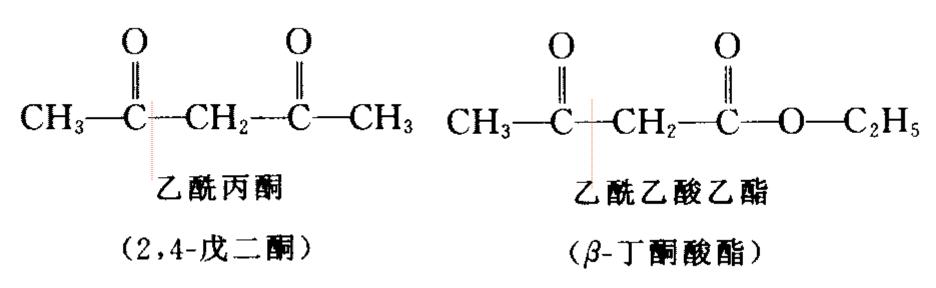
$$CH_2$$
=C=0 + RMgX $\xrightarrow{\text{Tell}}$ CH_2 =C-OMgX $\xrightarrow{H_2O/H^+}$ $\left[CH_2$ =C-OH $\right]$ R $\left[\frac{R}{\text{Args}} \right]$ CH_3 -C=0 (甲基酮)

B. 聚合

二乙烯酮是四元环内酯,容易与含有活泼氢的化合物作用,开环生成β-丁酮酸的衍生物。

三. β-二羰基化合物

分子中含有两个羰基官能团的化合物叫二羰基化合物;其中两个羰基为一个亚甲基相间隔的化合物叫β-二羰基化合物。 β-二羰基化合物由于共轭效应,烯醇式的能量低,因而比较稳定。



主要化学性质:

- 1. 与金属钠作用发出H2, 生成钠盐;
- 2. 使溴水褪色;
- 3. 与FeC13显色反应;
- 4. 与卤代烷发生烷基化反应;
- 5. 迈克尔加成反应: β -二酮的活泼亚甲基在碱的存在下,

与 α , β -不饱和酮可发生共轭加成,即Michael反应。

$$(CH_{3}CO)_{2}CH_{2} + CH_{3}I \xrightarrow{K_{2}CO_{3}} (CH_{3}CO)_{2}CH - CH_{3}$$

$$\xrightarrow{C_{2}H_{5}ONa} (CH_{3}CO)_{2}C - CH_{3}$$

$$\downarrow RI \qquad \downarrow R$$

$$\downarrow CH_{2}=CHCOCH_{3} \xrightarrow{KOH} CH_{2}CH_{2}COCH_{3}$$

本次课小结

- $\bullet \alpha$, β —不饱和醛酮的性质: 1,2-加成和1,4-加成
- 插烯效应
- α, β-不饱和醛酮的1, 4-加成在合成上的应用
- •乙烯酮的制备及应用
- β-二碳基化合物