



羧酸衍生物





目录



第一节 羧酸衍生物



第二节 油脂和磷脂



第三节 碳酸衍生物





学习目标

- **掌握** 羧酸衍生物的命名方法;

 乙酰乙酸乙酯的互变异构;油脂的皂化反应。
- 熟悉 羧酸衍生物的水解、氨解、醇解;生成异羟肟酸铁的反应; 酰胺的特性;脲的结构和性质。
- ☑ 了解 酰胺的物理性质;油脂的加成、酸败;

 磷脂的基本结构。





第一节

羧酸衍生物





(一)酰卤

酰卤是酰基与卤素相连所形成的羧酸衍生物。酰卤根据酰基的名称和卤素的不同来命名,称为某酰卤。

(二)酸酐

酸酐是羧酸脱水的产物。

单酐直接在羧酸的后面加"酐"字即可,称为某酸酐。

命名混酐时,相对小分子的羧酸在前,大分子的羧酸在后。

如有芳香酸时,则芳香酸在前,称为某某酸酐。

乙酸酐(醋酸酐)

乙丙酸酐

邻苯二甲酸酐





(Ξ)

酯

酯是由酰基和烃氧基连接而成的,由形成它的羧酸和醇加以命名,称为某



由多元醇和羧酸形成的酯,命名时则醇的名称在前,羧酸的名称在后,称为

某醇某酸酯。

$$CH_{2}O-C-CH_{3}$$
 $CH_{2}O-C-CH_{3}$
 $CH_{2}O-C-CH_{3}$

$$\begin{array}{c|c} O \\ CH_2O-C-(CH_2)_{16}CH_3 \\ & O \\ CHO-C-(CH_2)_{16}CH_3 \\ & O \\ CH_2O-C-(CH_2)_{16}CH_3 \end{array}$$

丙三醇三硬脂酸酯





(四)酰胺

酰胺是酰基与氨基或取代氨基相连形成的羧酸衍生物,其命名与酰卤相似,也是根据所含的酰基的不同而称为某酰胺。当氮原子上的氢原子被烃基取代时,可用"N-"表示取代酰胺中烃基的位置。

$$\begin{array}{c} O \\ CH_3-C-NH_2 \end{array} \qquad \begin{array}{c} O \\ \parallel \\ -C-NH_2 \end{array} \qquad \begin{array}{c} O \\ \parallel \\ CH_3 \end{array}$$

乙酰胺

苯甲酰胺

N,N-二甲基甲酰胺(DMF)





课堂活动

你能说出下列羧酸衍生物的名称吗?请试着判断它们所属的类别。



(一)水解反应

反应活性: 酰卤 > 酸酐 > 酯 > 酰胺

$$R - C = OR \underbrace{f_{\text{w}}}_{\text{H}} H + OH = OH \underbrace{H^{+}}_{\text{C}} R - C - OH \underbrace{f_{\text{w}}}_{\text{C}} ROH$$

酯化反应的逆反应

$$R-C = NH_2 \underbrace{\mathbf{f}_{\text{W}}H}_{\text{N}} + OH \xrightarrow{H^+} R-C - OH \underbrace{\mathbf{f}_{\text{W}}NH_3}_{\text{N}}$$





(二)醇解反应





(三)氨解反应

$$R-C+X \qquad HX$$

$$O \qquad O \qquad O$$

$$R-C+O-C-R'+H-NH_2 \longrightarrow R-C-NH_2+R'-C-OH$$

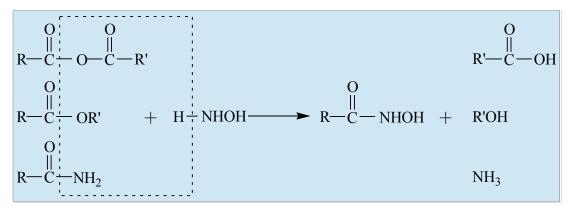
$$O \qquad R-C+OR' \qquad R'OH$$

酰卤和酸酐氨解反应剧烈,是常用的酰化试剂。





(四) 异羟肟酸铁盐反应



羟胺 异羟肟酸

$$\begin{array}{c}
O \\
\parallel \\
3R-C-NHOH + FeCl_3 \longrightarrow 3(R-C-NHO)_3Fe + 3HCl
\end{array}$$

异羟肟酸铁(红紫色)





(五)酯缩合反应

在醇钠等碱性试剂的作用下,酯分子中的 α -H 能与另一酯分子中的烃氧基脱去 1 分子醇,生成 β - 酮酸酯,此类反应称为酯缩合反应或克莱森(Claisen)缩合反应。例如:

$$CH_{3}C \xrightarrow{\downarrow} O C_{2}H_{5} + H \xrightarrow{\downarrow} CH_{2}COC_{2}H_{5} \xrightarrow{1} CH_{2}COC_{2}H_{5} \xrightarrow{1} CH_{3}CCH_{2}COC_{2}H_{5} + C_{2}H_{5}OH$$





(六)乙酰乙酸乙酯的特性

1.酮式-烯醇式的互变异构

乙酰乙酸乙酯能使溴水或溴的四氯化碳溶液褪色,使三氯化铁显紫色

, 表现出烯醇的性质。





(六)乙酰乙酸乙酯的特性

2 . α- 活泼氢的取代反应

乙酰乙酸乙酯分子中的亚甲基具有活泼的 α-H 原子,能被强碱夺取,发生取代反应。

α- 取代乙酰乙酸乙酯在稀碱中水解,酸化后加热脱羧,得到产物甲基酮。





(七)酰胺的特性

1.酸碱性

由于给电子的 p-π 共轭,使氮原子的电子云密度降低,减弱了氮原

子接受质子的能力,因而酰基使氨的碱性减弱,酰胺呈中性。

$$R - C - NH_2$$

酰亚胺可以看成氨分子中的两个氢原子同时被酰基取代的产物,由于受到两个酰基吸电子的影响,氮原子上的氢原子有质子化的倾向而显弱酸性,

能与强碱反应生成盐。



(七)酰胺的特性

2.与亚硝酸反应

$$R-C-NH_2 + HONO \longrightarrow R-C-OH + N_2 \uparrow + H_2O$$

3.霍夫曼(Hofmann)降解反应

$$R-C-NH_2 + NaBrO + 2NaOH \longrightarrow RNH_2 + Na_2CO_3 + NaBr + H_2O$$

