第2章 官能团与有机化学反应 烃的衍生物

第3节 醛和酮 糖类

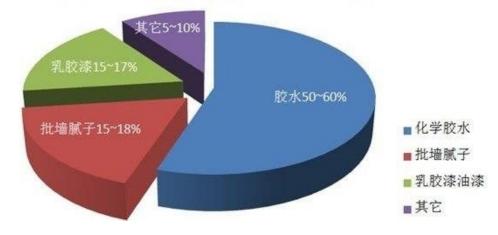
身边的化学





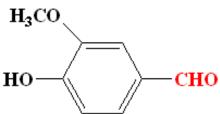


家装基础装修材料污染源比例



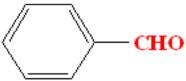
自然界中的醛





含有香草醛的兰花

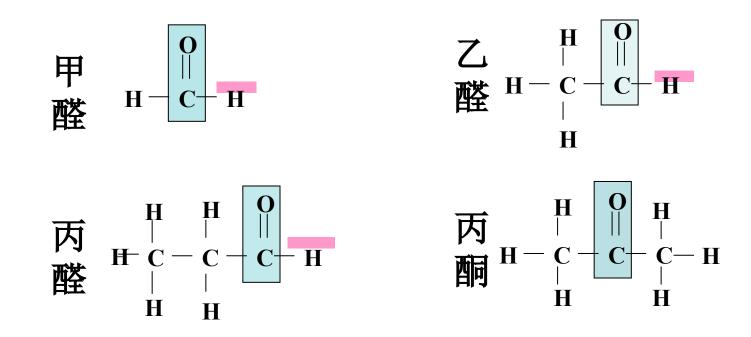




杏仁含苯甲醛

【探究】观察下列物质的结构式,思考以下问题:

- 1、醛、酮在结构上有什么异同?
- 2、根据醛、酮的结构特点,你能归纳出醛、酮的概念吗?



一、常见的醛、酮:

1. 区分醛和酮

醛: 羰基碳原子分别与氢原子和烃基(或氢原子)相连的化

合物。

R(H)—C—H

官能团: 醛基

—хон

酮: 羰基碳原子与两个烃基相连的化合物。

$$R \setminus C=O$$

官能团:羰基

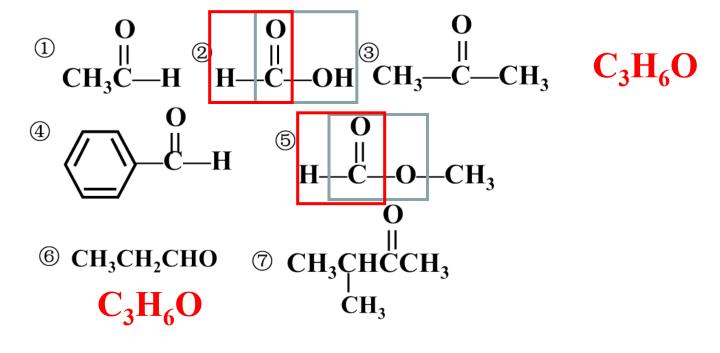
-CO-

R与R'可相同,也可不同。

【例】下列属于醛的是 ① ④ ⑥

属于酮的是___

37



③和⑥什么关系?

同分异构体

饱和一元醛通式为: C_nH_{2n}O (n=1, 2, 3·····)

饱和一元酮通式为: C_nH_{2n}O (n=3, 4, 5·····)

碳原子数相同的饱和一元醛和饱和一元酮互为同分异构体

2. 醛酮的同分异构体

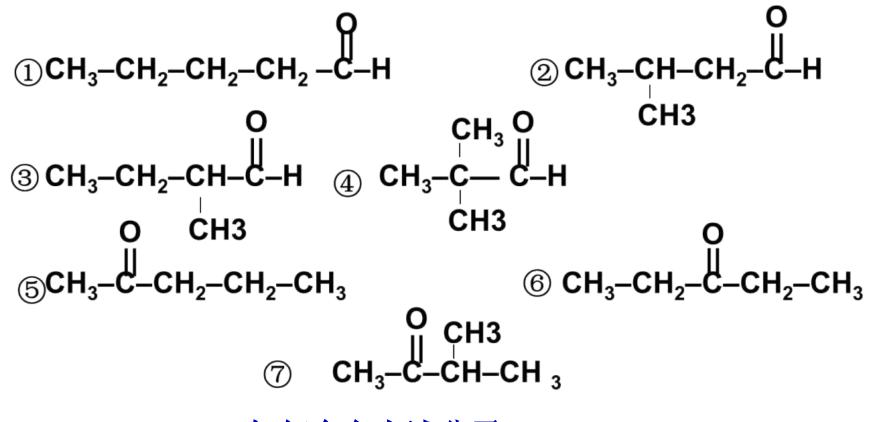
写出分子式为C5H100属于醛、酮的同分异构体

思路: (1) 醛的同分异构体:醛基只能在链的一端,先去掉醛基,剩下的进行碳链异构,再把醛基放上。 C_4H_9 -CHO, C_4H_9 -丁基共4种。

(2) 酮的同分异构体:酮羰基只能放在烃基之间,碳原子在羰基两边进行分配即可。

如: CH, CH, COCH, CH, 等 酮共3种

分子式为 $C_5H_{10}O$ 属于醛、酮的同分异构体



如何命名上述分子?

- 3. 醛酮的命名
- ①选主链 选择含有羰基的最长的碳链为主链, 并根据主链上的碳原子个数,确定为"某醛" 或"某酮"。
- ②编号码 从靠近羰基一端开始编号。

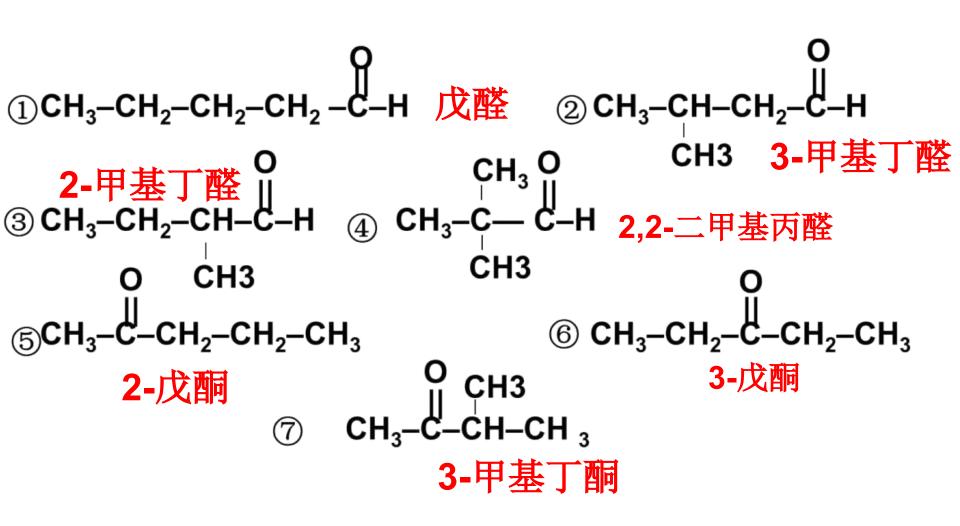
③写名称 其他与烷烃类似,不同的是要用阿拉伯数字表明酮羰基的位置。

CH₃CH₂CH₂CHCH₂CHO CH₃

3-甲基己醛

 CH_3 CH CH_2 CH_3 CH_5

4-甲基-2-己酮



4、 常见简单醛、酮的物理性质

阅读课本,填写下表

	甲醛	乙醛	苯甲醛	丙酮
结构 简式	НСНО	CH ₃ CHO	СНО	O CH ₃ —C—CH ₃
状态	强烈刺激性气味 的无色气体,又 叫蚁醛	有刺激性气味 的无色液体	杏仁气味的液体, 又称苦杏仁油	特殊气味的无色液体
溶解性	易溶于水	与水、乙醇 等互溶	微溶于水,可混溶 于乙醇、乙醚	与水任意比互溶, 还能溶解多种有 机化合物
应用	制造脲醛树脂、酚醛树脂等	重要的有机 化工原料	制造染料、香料的中间体	有机溶剂和有机 合成原料

预测醛、酮中羰基的性质



二、羰基的加成反应

$$(R)H$$

$$0 + A - B$$

$$R - C - O - A$$

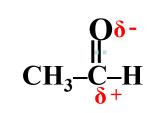
$$R$$

能与醛、酮发生加成反应的常见的试剂有:

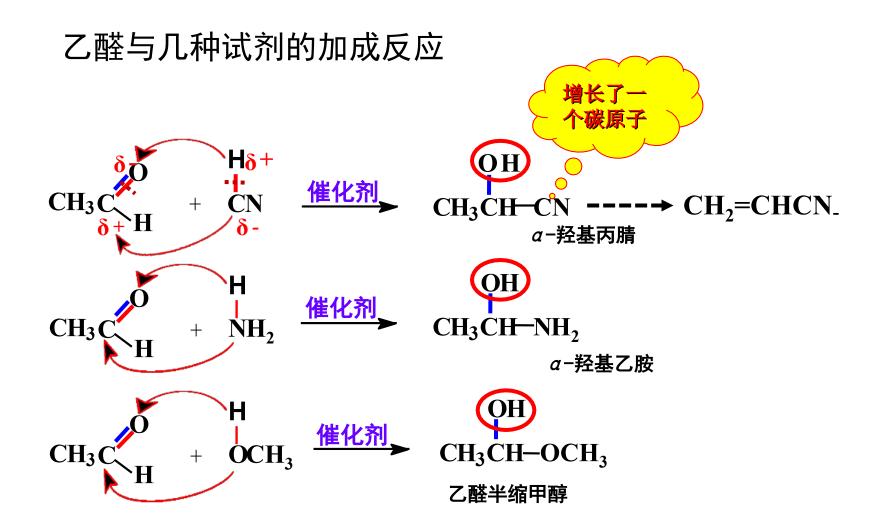
HCN、NH₃及氨的衍生物、醇、H₂等。

注:醛、酮一般不能和HX、X2、H2O发生加成反应。

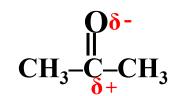
乙醛与几种试剂的加成



试剂名称	化学式及电荷分 布	加成产物
氢氰酸	δ + δ - H—CN	
氨及氨的衍生 物(以氨为例)	δ ⁺ δ - NH ₂	?
醇类 (以甲醇为例)	δ + δ - H OCH ₃	



丙酮与几种试剂的加成



		U I
试剂名称	化学式及电荷分 布	加成产物
氢氰酸	δ+ δ- H—CN	OH CH ₃ —C—CN CH ₃
氨及氨的衍生 物(以氨为例)	δ ⁺ δ̄- H—NH ₂	OH CH ₃ —C—NH ₂ CH ₃
醇类 (以甲醇为例)	δ+ δ- H—OCH ₃	OH CH ₃ —C—OCH ₃ CH ₃

问: https://d.book118.com/167120165146010006

以上内容仅为本文档的试下载部分,为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文,请访