Соединения, в молекуле которых содержится карбонильная группа, относятся к альдегидам и кетонам

$$-C$$
— êàðáî í èëuí àÿ ãðới i à, êàðáî í èë

$$\begin{array}{ccc}
\mathbf{O} & \mathbf{O} \\
\mathbf{R} - \mathbf{C} - \mathbf{H} & \mathbf{R}_1 - \mathbf{C} - \mathbf{R}_2
\end{array}$$

Альдегид

Кетон

Предельные альдегиды и кетоны

Названия альдегидов по систематической номенклатуре составляются как обычно: выбирается наиболее длинная цепь взаимосвязанных углеродных атомов, которая далее нумеруется, начиная с карбонильного углерода. Наличие карбонила в молекуле обозначается добавлением суффикса - аль к названию углеводорода, которому в данном соединении соответствует длинная цепь.

Предельные альдегиды и кетоны Номенклатура

HCHO CH₃CHO CH₃CH₂CHO CH₃CH₂CH₂CHO CH₃CHCHO

ôî ðì àëüäåãèä (ì óðàâüèí û é àëüäåãèä), ì åòàí àë àö åòà e ü ä åè ä (ó e ñó ní û é à e ü ä å ä è ä), yòà í à e ü ïðîïèîíîâû é àëüäåãèä, ïðîïàí àëü ì àñëyí û é àëüäåãèä, áóòàí àëü

CH₃

èçî ì àñëyí û é àëüäåãèä, 2-ì åòèëï ðî ï àí àëü

CH₃CH₂CH₂CH₂CHO

CH₃CHCH₂CHO

 CH_3

âàëåðèàí î âû é àëüäåãèä, ï åí òàí àëü

è çî â à ë å ð è à í î â û é à ë ü ä å ã è ä à ò è ë á ó ò à í à ë ü

Предельные альдегиды и кетоны

При составлении названия кетонов по систематической номенклатуре наличие карбонильной группы обозначается добавлением суффикса - он к названию углеводорода с наиболее длинной цепью углеродных атомов.

Предельные альдегиды и кетоны Номенклатура

Предельные альдегиды и кетоны Способы получения

Оксосинтез (гидроформилирование).

$$CH_3$$
- CH = CH_2 + CO + H_2 $CO_2(CO)_{8}$, $HCo(CO)_{4}$

Предельные альдегиды и кетоны Способы получения

Гидратация алкинов (реакция Кучерова)

$$HC \equiv CH + H_2O \longrightarrow CH_3CHO$$
 O
 $CH_3C \equiv CH + H_2O \longrightarrow CH_3CCH_3$

Предельные альдегиды и кетоны Способы получения

Окисление или дегидрирование спиртов

$$CH_{3}CH_{2}OH \xrightarrow{[O]} CH_{3}CHO + H_{2}$$

$$OH \qquad O \qquad O \qquad O$$

$$CH_{3}CHCH_{3} \xrightarrow{[O]} CH_{3}CCH_{3} + H_{2}$$

Предельные альдегиды и кетоны

Способы получения

Окисление вторичных спиртов по Оппенауэру

Предельные альдегиды и кетоны

Способы получения

Восстановление галогенангидридов карбоновых кислот по Розенмунду

Предельные альдегиды и кетоны Способы получения

Пиролиз солей карбоновых кислот по Пириа

Предельные альдегиды и кетоны

Способы получения

Пиролиз карбоновых кислот

RCOOH + HCOOH
$$\xrightarrow{400 - 450 \text{ C}}$$
 RCHO + CO₂ + H₂O

2RCOOH $\xrightarrow{400 - 450 \text{ C}}$ R $-\text{C}-\text{R}$ + CO₂ + H₂O

0

RCOOH + R'COOH $\xrightarrow{400 - 450 \text{ C}}$ R $-\text{C}-\text{R}$ + CO₂ + H₂O

Предельные альдегиды и кетоны

Химические свойства

Каталитическое гидрирование

RCH₂CHO + H₂
$$\xrightarrow{\text{Ni, Co, Cu, Pt, Pd}}$$
 RCH₂CH₂OH

R-C-R + H₂ $\xrightarrow{\text{Ni, Co, Cu, Pt, Pd}}$ R-C-R
OH

Предельные альдегиды и кетоны

Химические свойства

Гидрирование алюмогидридом лития

$$4R-C-R+LiAlH_4 \longrightarrow (R-CHO)_4AlLi \longrightarrow 4R-C-R+LiOH+Al(OH)_3$$
OH

Предельные альдегиды и кетоны

Химические свойства

Окисление кетонов

Предельные альдегиды и кетоны

Химические свойства

Окисление альдегидов. Реакция «серебряного зеркала»

CH₃CHO +
$$2[Ag(NH_3)_2]OH \longrightarrow CH_3COONH_4 + 3NH_3 + H_2O + 2Ag$$

Окисление альдегидов. Реакция с фелинговой жидкостью

RCHO +
$$2Cu^{2+}$$
 + NaOH + H_2O \rightarrow RCOONa + Cu_2O + $4H^+$

Предельные альдегиды и кетоны

Химические свойства

Окисление-восстановление по Каниццаро

$$2(CH_3)_3CCHO + KOH \longrightarrow (CH_3)_3CCOOK + (CH_3)_3CCH_2OH$$

Предельные альдегиды и кетоны

Химические свойства. Реакции нуклеофильного присоединения

Присоединение синильной кислоты

Предельные альдегиды и кетоны

Химические свойства. Реакции нуклеофильного присоединения

Присоединение бисульфита натрия

$$C=O + HSO_3Na \longrightarrow C$$
 SO_3Na

Предельные альдегиды и кетоны

Химические свойства. Реакции нуклеофильного присоединения

Реакции с аммиаком и его производными

