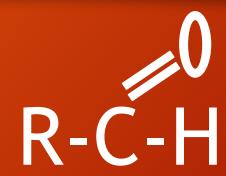
АЛЬДЕГИДЫ (номенклатура и изомерия)



Альдегидами называются органические вещества, в молекулах которых содержится функциональная группа $-\mathbb{C} {< \atop \hspace*{-0.05cm} \vdash}_{H}^{O}$.

к можно рассматривать как продукты окисления спиртов.

$$CH_3-CH_2-CH_2-C$$
 CH_3-CH-C CH_3 $CH_$

Изомерия альдегидов зависит только от изомерии радикалов, соединенных с альдегидной группой. Например, формулу С₄H₈O могут иметь два альдегида:

$$CH_3$$
— CH_2 — CH_2 — CH_3 — CH_3 — CH_3 — CH_3
бутаналь 2-метилпропаналь

дорода от молекулы спирта.

Названия альдегидов производятся от названий тех кислот, в которые они превращаются при окислении. Их также можно давать и в зависимости от числа атомов в углеродной цепи (по названию углеводорода) с добавлением суффикса - аль. Например:

$$H-C < C$$

формальдегид, или муравьиный альдегид, или метаналь

$$CH_3-C < H$$

уксусный альдегид, или этаналь

$$CH_3$$
— CH_2 — C

пропионовый альдегид, или пропаналь

пропаналь

этаналь (ацетальдегид)

$$\mathrm{CH_3\text{-}CH_2\text{-}C}^{\hspace{-0.5cm}/\hspace{-0.5cm}O}_{\hspace{-0.5cm}/\hspace{-0.5cm}H}$$

пропаналь

пропанон (ацетон)

этипеноксид (эпоксид)

СH₂=СH-СH₂-ОН аппиповый спирт

