

Альдегиды и их свойства.

Содержание.

- Альдегиды
- Альдегиды в парфюмерии.
- Химические свойства альдегидов.
- Метаналь и Этаналь
- Фенолоальдегидные смолы

Альдегиды.

Альдегиды— это производные углеводородов, содержащие функциональную карбонильную группу CO . Альдегиды представляют значительную и важную группу органических соединений, члены которой хотя и не часто встречаются в *отдельном* состоянии в природе, но без сомнения играют чрезвычайно существенную роль в различных физиологических процессах как животного, так и растительного царства. Название свое эти вещества получили от наиболее изученного и прежде других ставшего известным обыкновенного, или уксусного, *альдегида*.

			
			
Ванилин (в бобах ванили)	Бензальдегид (в миндальных косточках)	Коричный альдегид (в корице)	Жасмон (в жасмине)

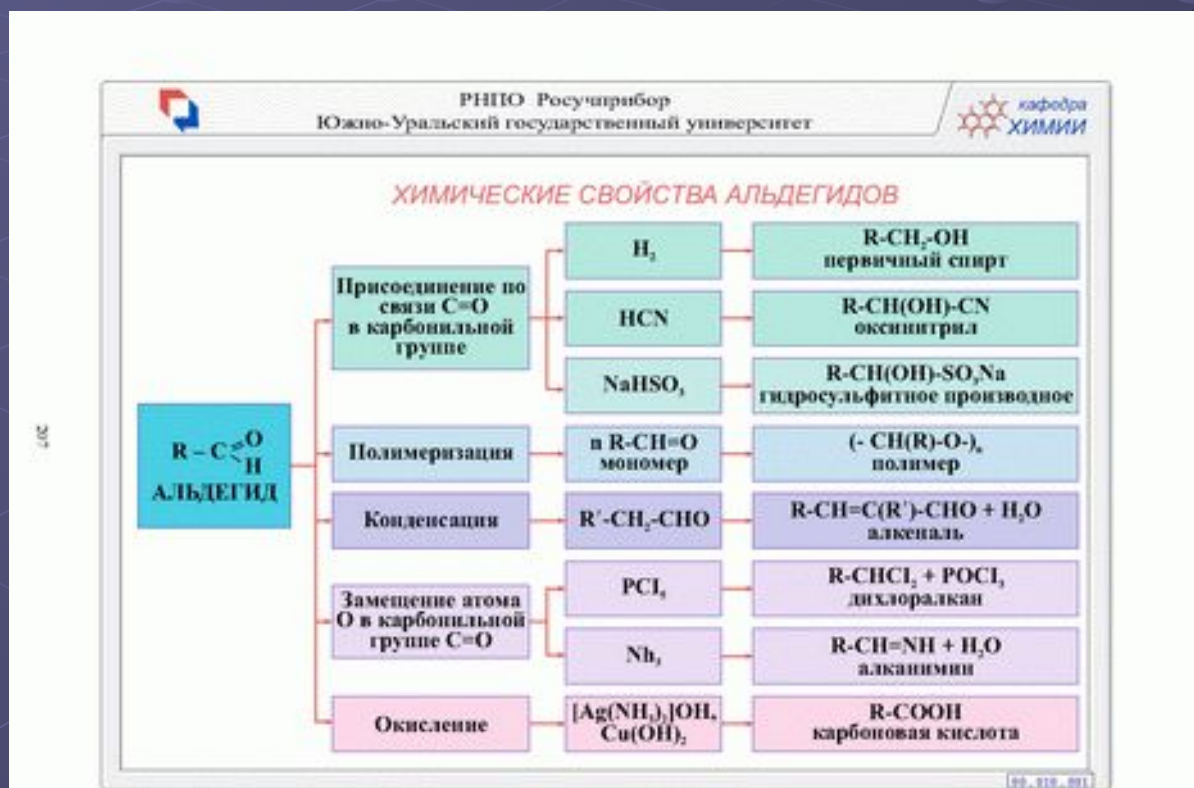
Альдегиды в парфюмерии.

Альдегиды снова набирают былую популярность в парфюмерии. Их любят за пронзительную свежесть, с их помощью можно подчеркивать цветочный характер классических букетов, они занимают свое почетное место в самых разноплановых ароматах.



Химические свойства альдегидов.

Химические свойства альдегидов обусловлены присутствием в них карбонильной группы C=O . Они легко вступают в реакции присоединения, окисления и конденсации.



Метаналь и Этаналь

Наибольшее применение из альдегидов имеют метаналь и этаналь. Метаналь используют для производства пластмасс (фенопласт), взрывчатых веществ, лаков, красок, лекарств. Этаналь – важнейший продукт при синтезе уксусной кислоты и бутадиена (производство синтетического каучука).

фенопласт



синтетический каучук



Фенолоальдегидные смолы.

Альдегиды широко применяют в производстве фенолоальдегидных смол, как душистые вещества ([Ванилин](#), [Цитраль](#) и др.), как полупродукты синтеза др. веществ, например CH_3CHO — для синтеза уксусной кислоты CH_3COOH и этилацетата $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$, а также в синтезе олефинов и полиенов

