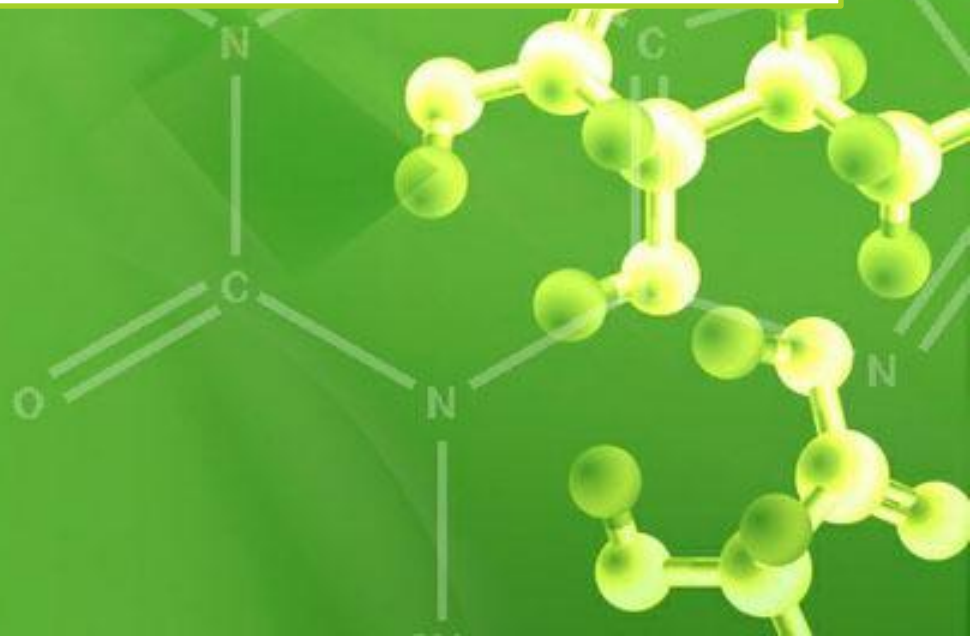
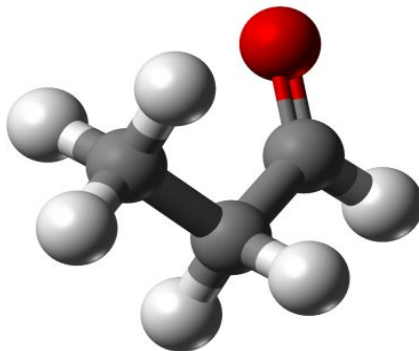
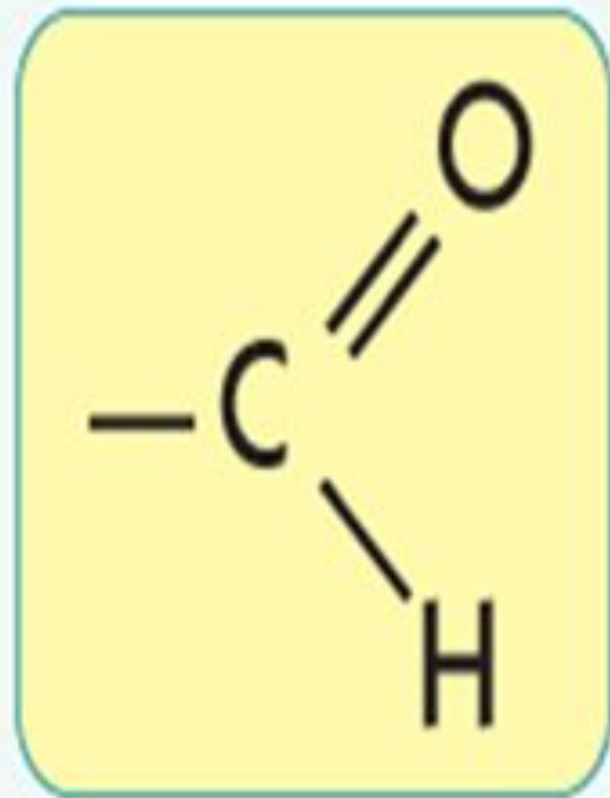


Тема урока:

«Альдегиды»

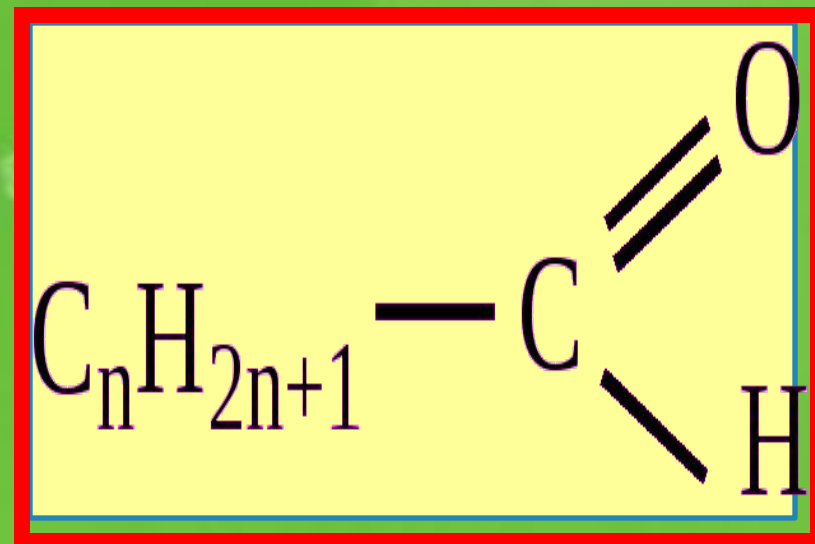
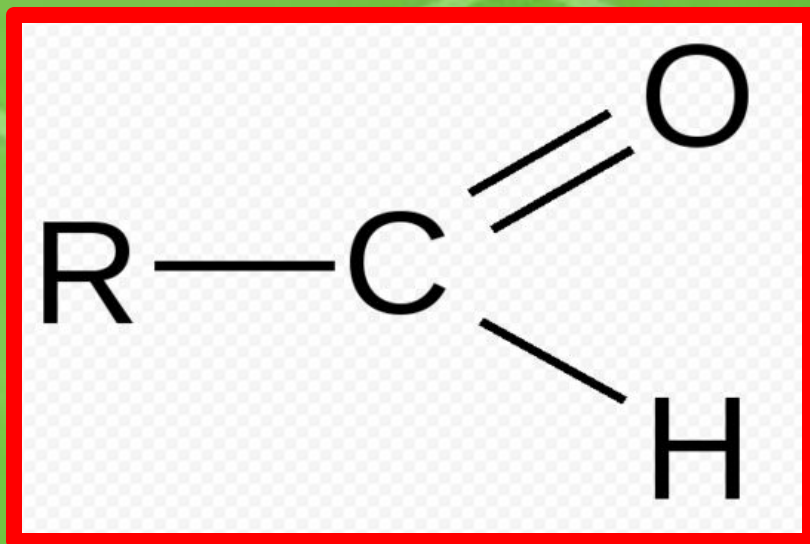


Альдегиды – это органические соединения, молекулы которых содержат альдегидную группу, связанную с углеводородным радикалом.



Альдегидная группа

Общая формула альдегидов

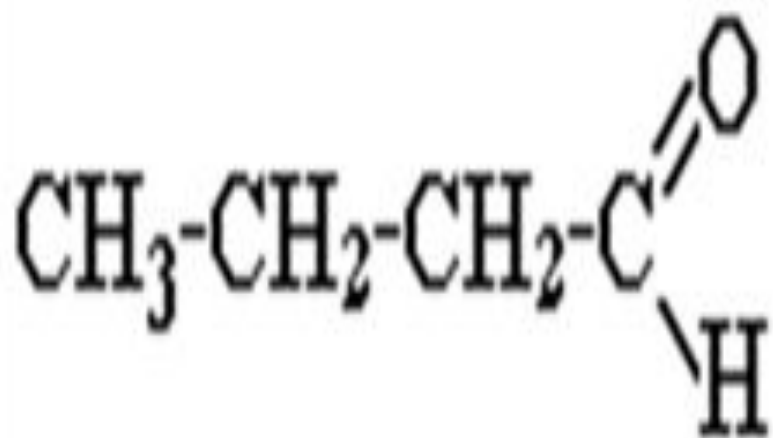


Гомологический ряд альдегидов

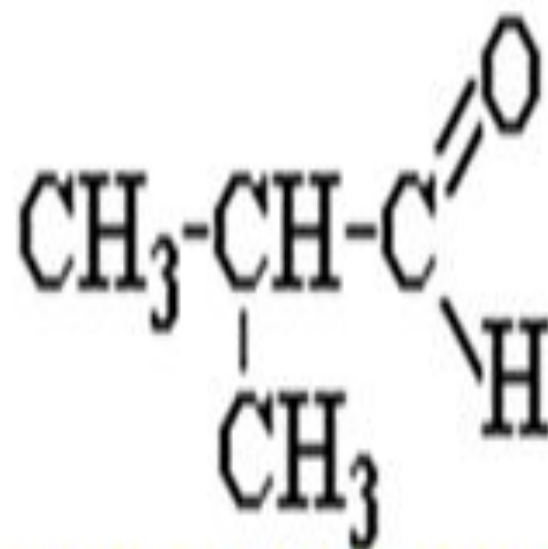
	Названия по систематической номенклатуре	Тривиальное название
	метаналь	муравьиный (формальдегид)
	этаналь	уксусный альдегид (ацетальдегид)

Изомерия

Изомерия углеродного скелета



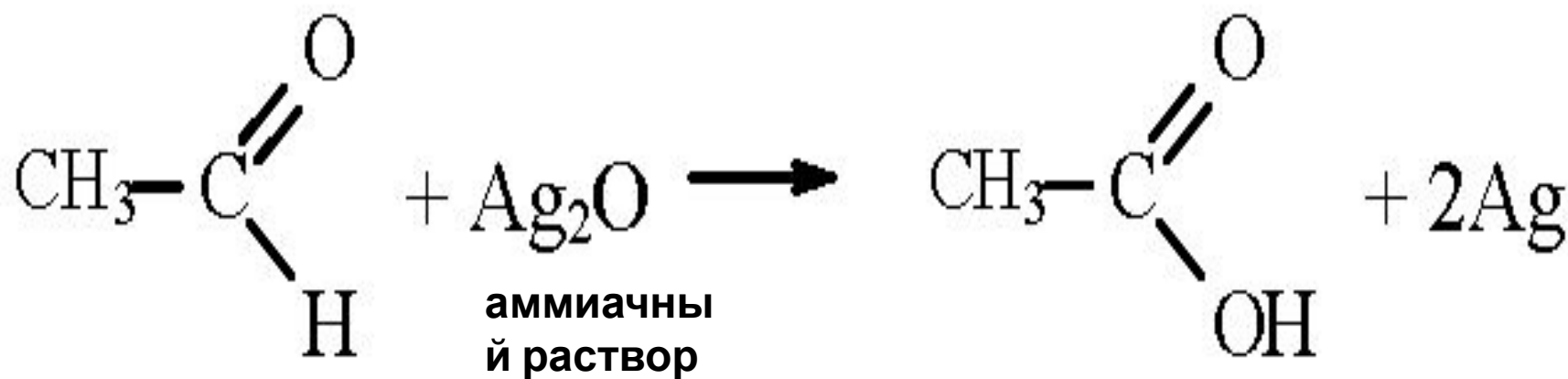
бутаналь



2-метилпропаналь

Химические свойства

1. Реакция серебряного зеркала –
качественная реакция на альдегиды.

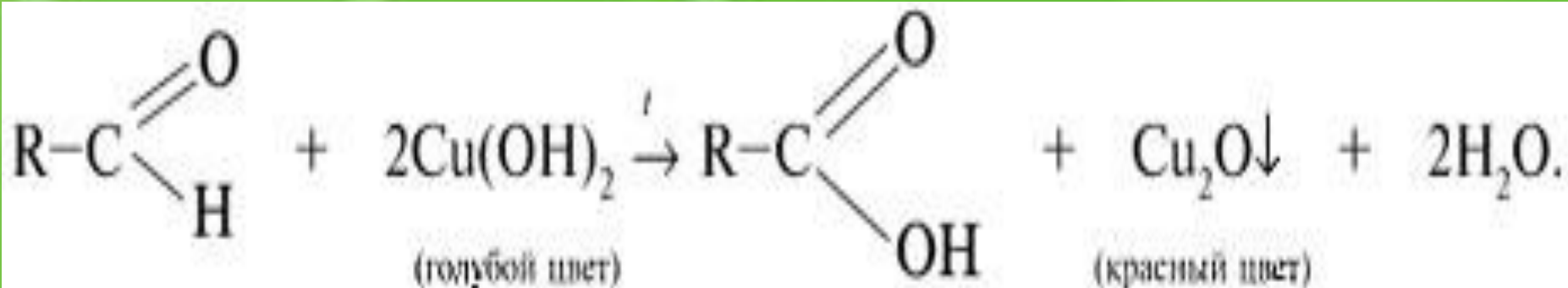


уксусный альдегид

уксусная кислота



2. Окисление гидроксидом меди (II) - **качественная реакция** на альдегиды.

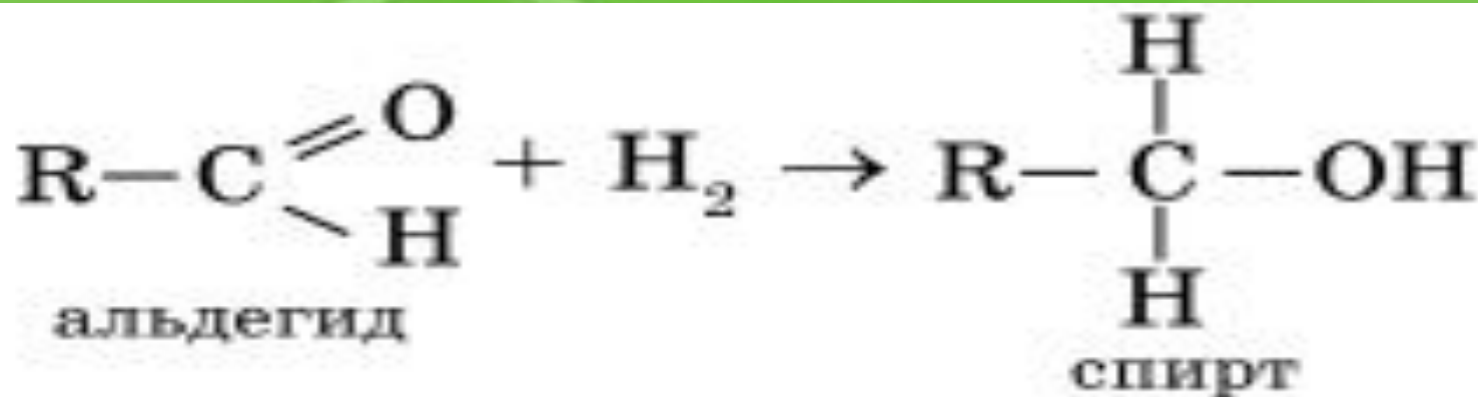


Задание

Впишите в уравнение реакции окисления метанала гидроксидом меди(II) недостающие вещества.



3. Для альдегидов характерны реакции присоединения – **гидрирование** с образованием **спиртов**.



Впишите в уравнение реакции гидрирования этанала недостающие вещества.



Применение

Метаналь (муравьиный альдегид) – бесцветный газ с резким запахом, очень ядовит.

□ Получение фенолформальдегидных смол



□ Синтез лекарственных средств (уротропин)



Раствор формальдегида в воде не
формалином.

- Консервант биологических препаратов
- Протравливание семян
- Дубление кожи



Уксусный альдегид (ацетальдегид)

- Производство уксусной кислоты
- Органический синтез (различные пластмассы, ацетатное волокно)



ацетат целлюлозы



ацетатные волокна

Задание.

**Составить все возможные
изомеры состава C_4H_9CHO**



Задание

**Составить все возможные
изомеры состава C_4H_9CHO**

Спасибо за внимание!

