

Карбонильные соединения – альдегиды.

Выполнили студенты ЮУРГТк группы СЗ-184\к

Карелин А.О.

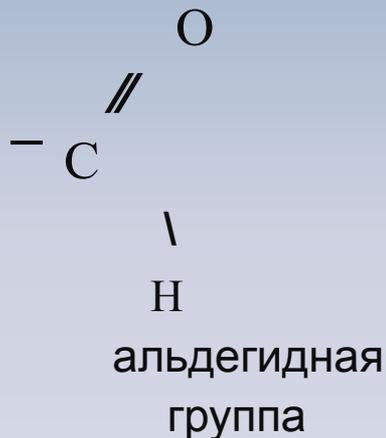
Павлов В.С.

АЛЬДЕГИДЫ -

органические вещества, молекулы которых содержат карбонильную группу, соединённую с углеводородным радикалом и с атомом водорода.

$>C=O$
карбонильная
группа

R - COH
общая
формула



Классификация.

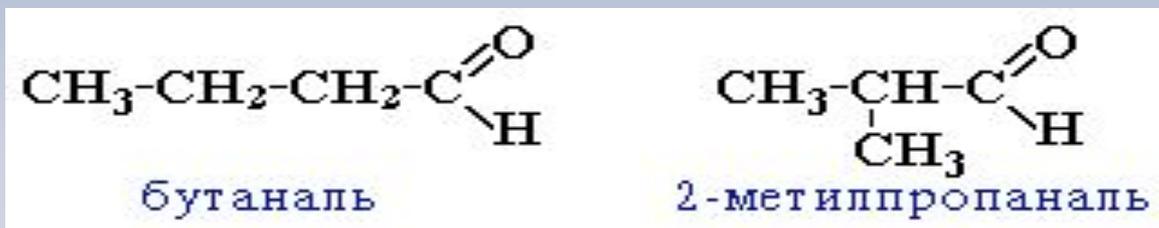
1. По характеру углеводородного радикала:
предельные, непредельные, ароматические.
2. По числу альдегидных групп:
моно-, диальдегиды и т.д.

Например:

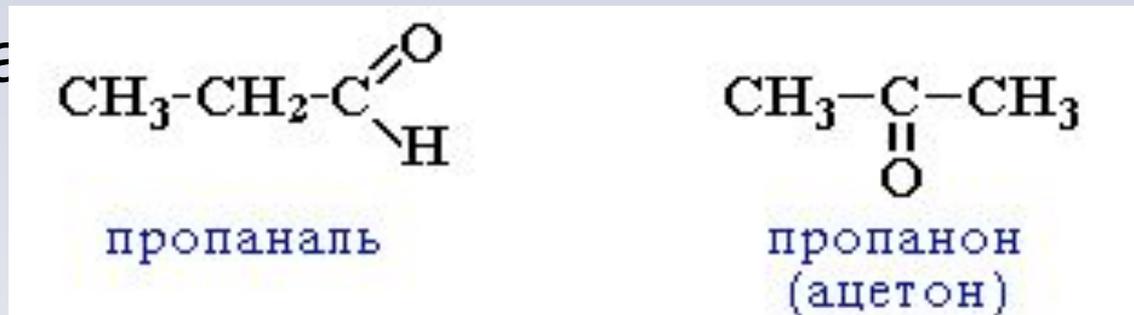
<u>Предельные</u>	<u>Непредельные</u>	<u>Ароматические</u>
$C_n H_{2n+1} - CH=O$	$CH_2=CH-CH=O$ акролеин	$C_6H_5-CH=O$ бензальдегид

Изомерия альдегидов:

- изомерия углеродного скелета, начиная с C_4



- межклассовая изомерия, начиная с C_3



начиная с



- циклическими оксидами (с С₂)



- непредельными спиртами и простыми эфирами (с С₃)



Физические свойства.

- Метаналь (формальдегид) – газ, альдегиды C_2-C_5 – жидкости, высшие – твердые вещества. Низшие гомологи растворимы в воде, благодаря образованию водородных связей между атомами водорода молекул воды и карбонильными атомами кислорода. С увеличением углеводородного радикала растворимость в воде падает.
- Альдегиды обладают удушливым запахом, который при многократном разведении становится приятным, напоминая запах плодов. Альдегиды кипят при более низкой температуре, чем спирты с тем же числом углеродных атомов. Это связано с отсутствием в альдегидах водородных связей.
- В то же время температура кипения альдегидов выше, чем у соответствующих по молекулярной массе углеводородов, что связано с высокой полярностью альдегидов.



Физические свойства некоторых альдегидов.

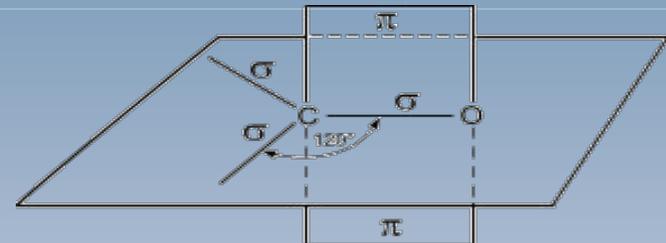
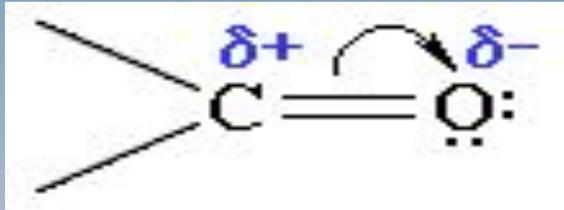
Формальдегид – газ, с резким запахом, раздражает слизистые ткани и оказывает действие на центральную нервную систему. ОПАСЕН ДЛЯ ЗДОРОВЬЯ! Водный раствор формальдегида – формалин.

Ацетальдегид – жидкость, с запахом зелёной листвы. ОЧЕНЬ ТОКСИЧЕН! Подавляет дыхательные процессы в клетках.

Акролеин $\text{CH}_2 = \text{CHCHO}$ акриловый альдегид, пропеналь (в производстве полимеров) – образуется при пригорании жиров, жидкость с неприятным запахом, раздражает слизистые ткани.

Бензальдегид $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$ (производство красителей) – жидкость с запахом горького миндаля, содержится в миндале, листьях черёмухи, косточках персиков, абрикосов.

Строение.



В карбонильной группе связь между атомами углерода и кислорода

–

двойная. Атом углерода находится в состоянии sp^2 -гибридизации и образует 3 σ -связи (две – C-H и одну – C-O), которые располагаются в одной плоскости под углом 120° друг к другу, π -связь C-O образована при

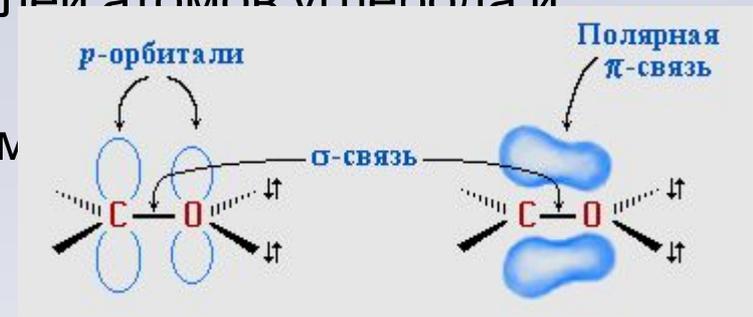
перекрывании негибридных 2p-орбиталей атомов углерода и кислорода.

Электронная плотность π -связи C=O смещена более

электроотрицательному атому кислорода.

В результате на углероде образуются

σ^+ , а кислороде – σ^- . Вывод:

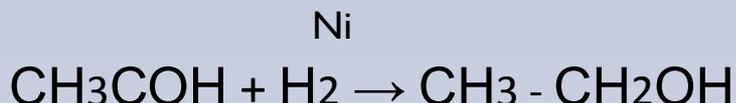


Химические свойства.

Наличие альдегидной группы в молекуле определяет характерные свойства альдегидов.

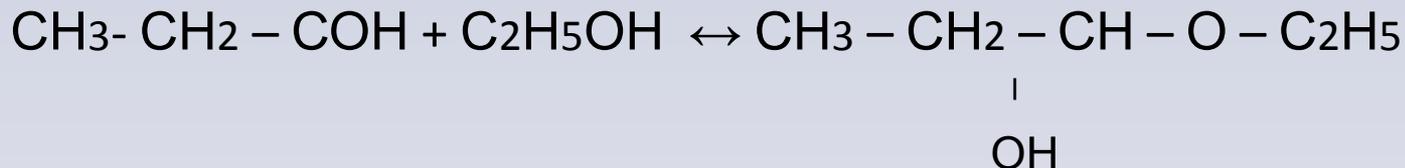
I. Реакции присоединения.

1. **Гидрирование** – реакции восстановления, в результате образуются первичные спирты.

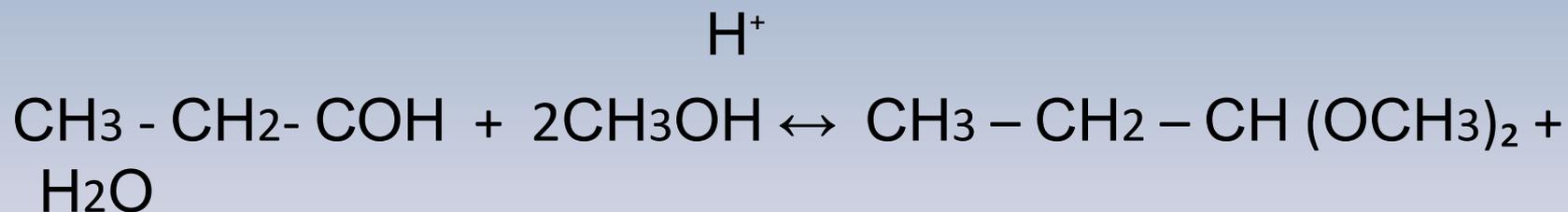


2. Присоединение **спиртов**:

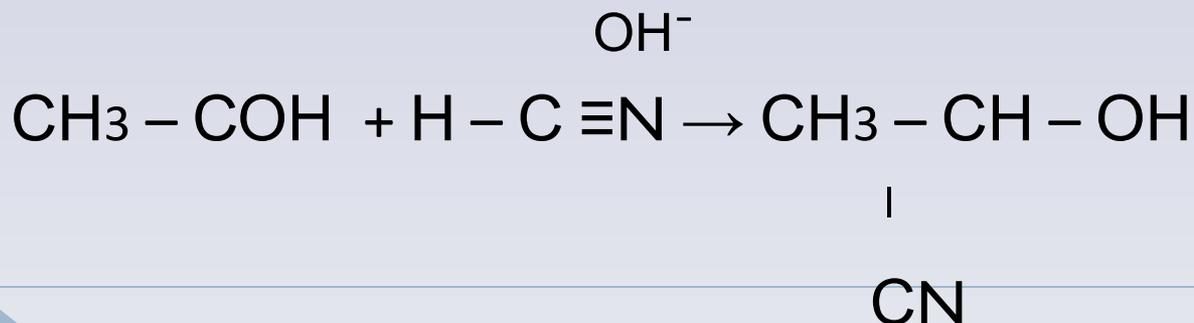
- a) с образованием полуацеталей



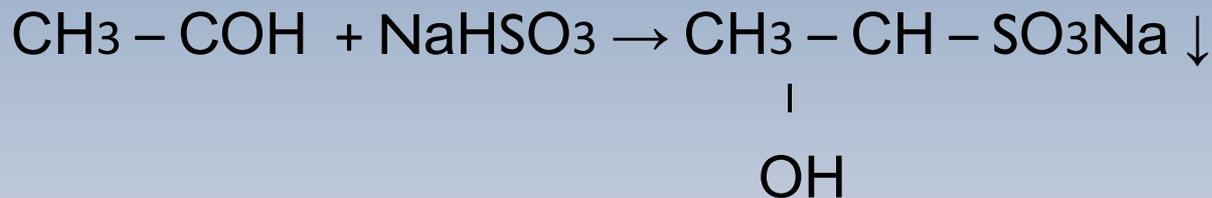
б) с образованием **ацеталей** (приятного, часто фруктового запаха).



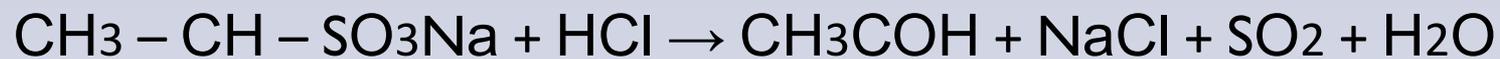
3. Присоединение **синильной кислоты**, в результате обр. оксинитрилы (циангидрины).



4. Присоединение **гидросульфита натрия** (это *качественная реакция* на карбонильную группу), в результате образ. гидросульфит натрия.



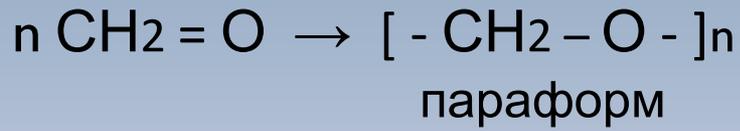
Образующийся продукт при нагревании с минеральными кислотами или содой разлагается с образованием альдегидов.



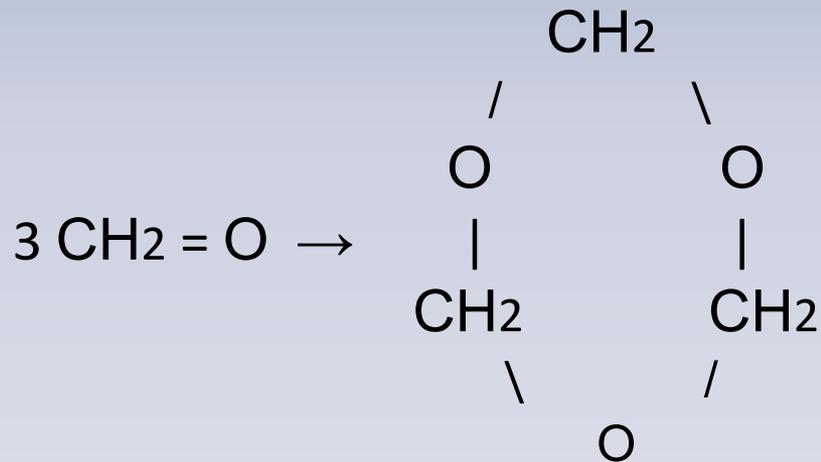
Химические свойства

II. Реакции полимеризации:

а) линейная



б) циклическая



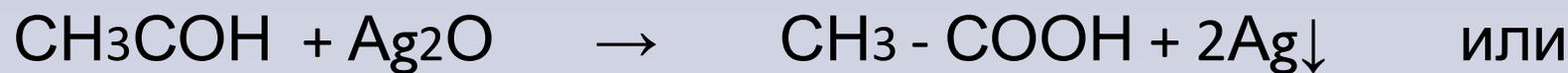
триоксиметилен (триоксан)

Химические свойства

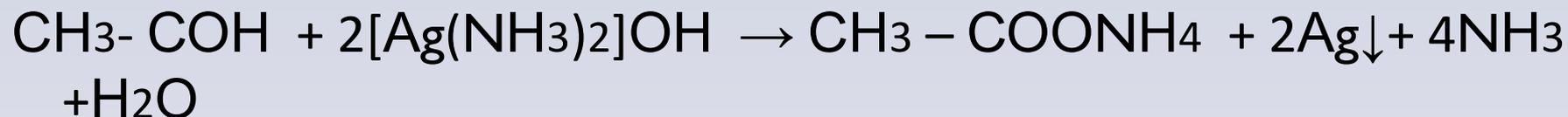
III. Реакции окисления:

1. аммиачным раствором оксида серебра (реакция «серебряного зеркала»). Это *качественная реакция* на альдегиды.

$t^\circ, \text{NH}_3(\text{p-p})$

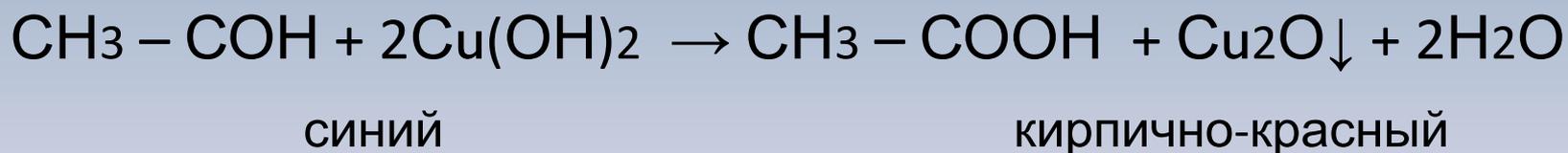


t°

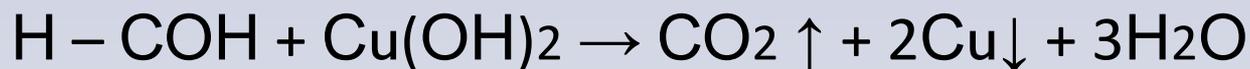


2. гидроксидом меди (II), в результате обр. осадок кирпично-красного цвета (*качественная реакция*).

t°

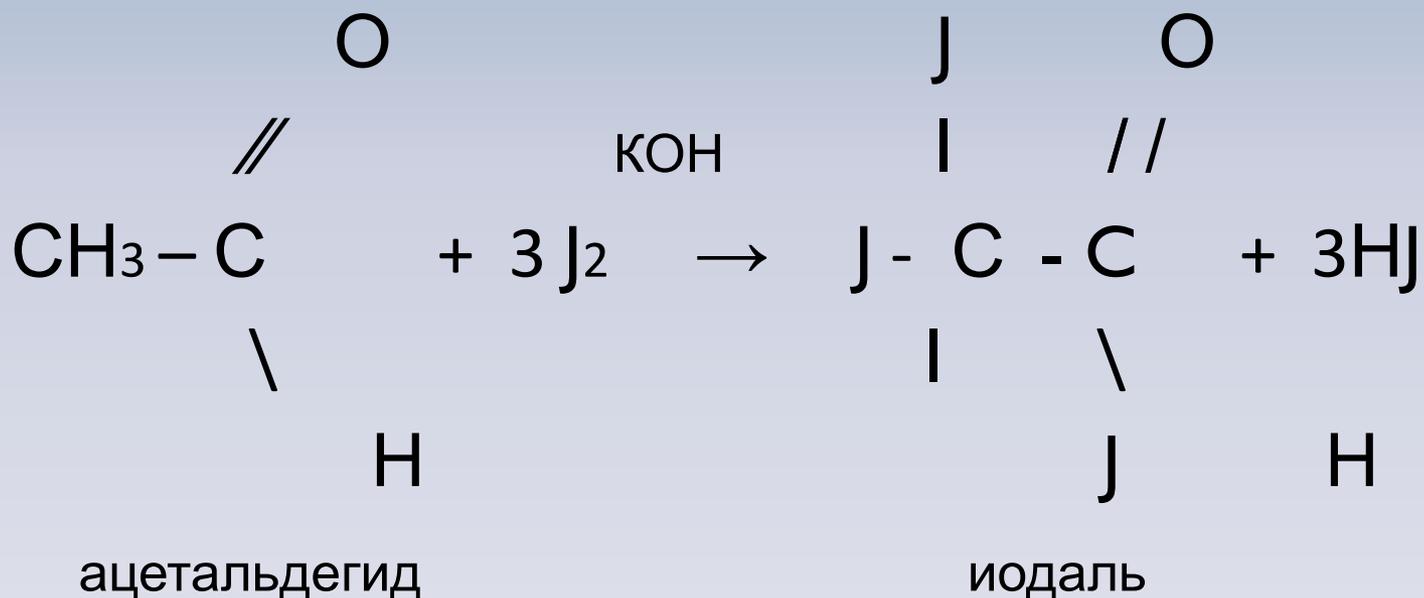


Муравьиный альдегид восстанавливает гидроксид меди (II) до меди:



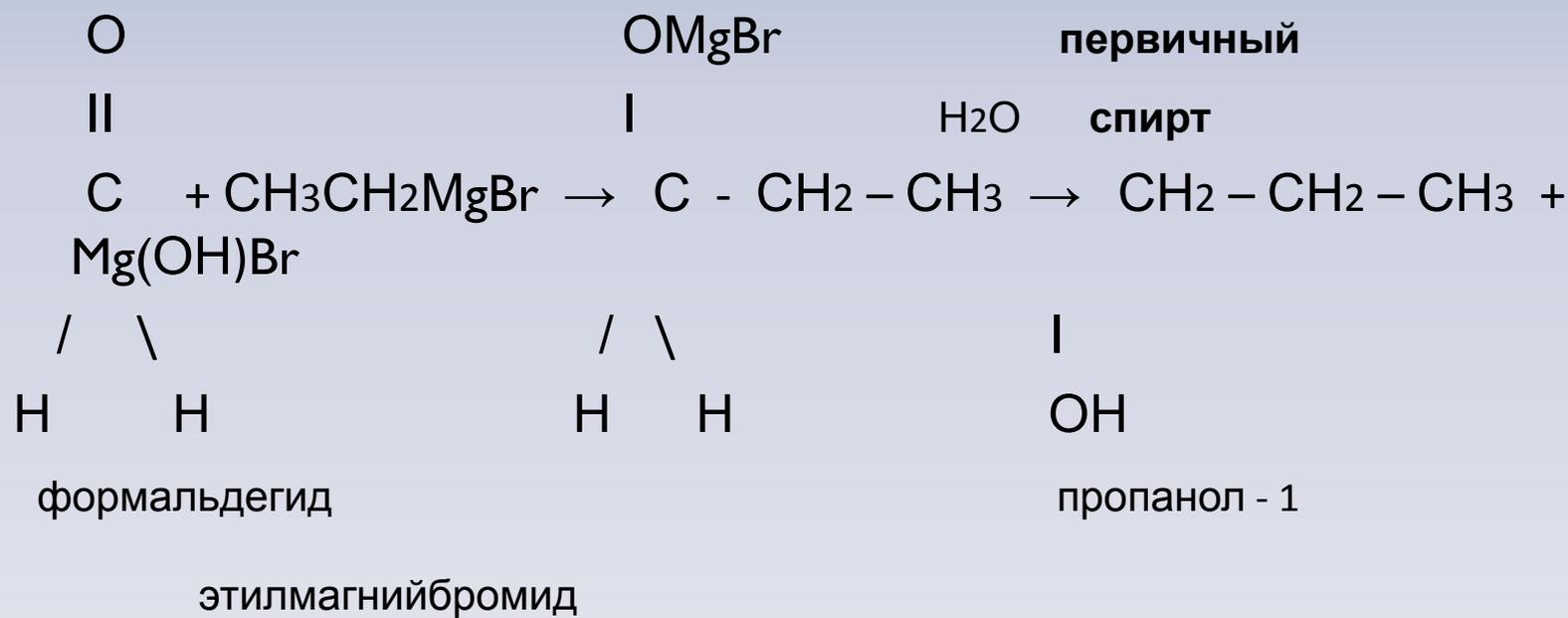
Химические свойства

IV. Реакции с участием углеводородного радикала.



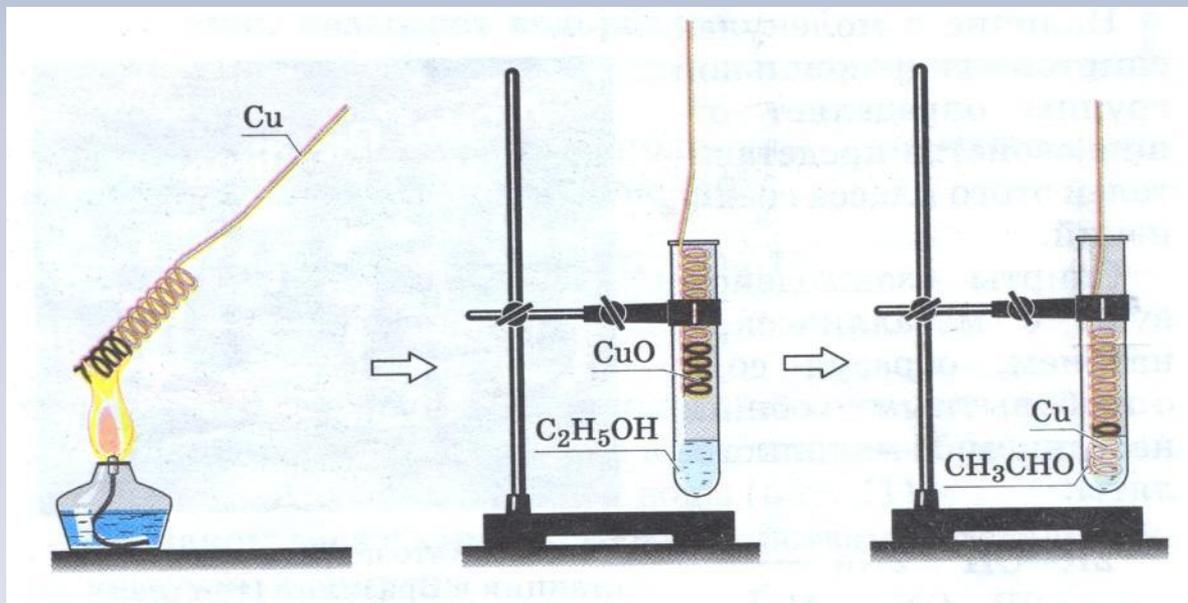
Химические свойства.

V. Реакции с магниорганическими соединениями.

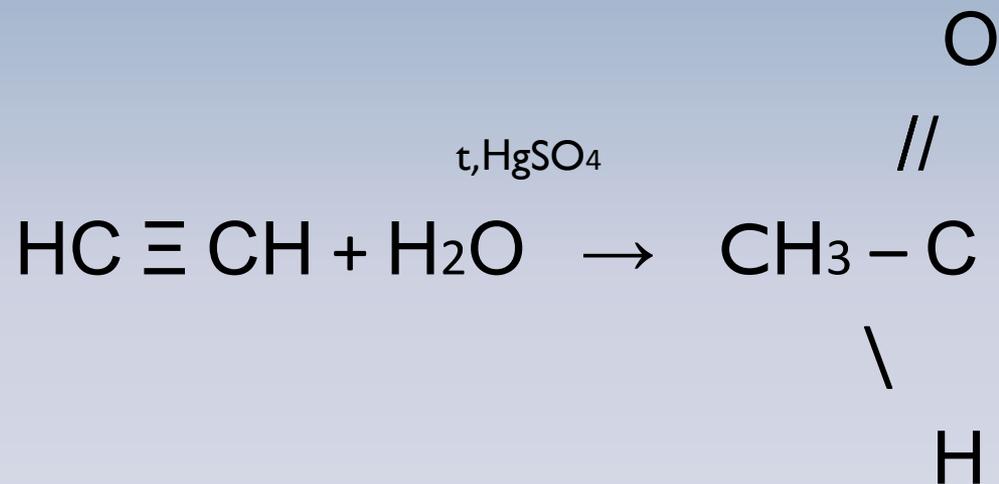


Получение.

1. Окисление спиртов



2. Гидратация алкинов (реакция Кучерова)

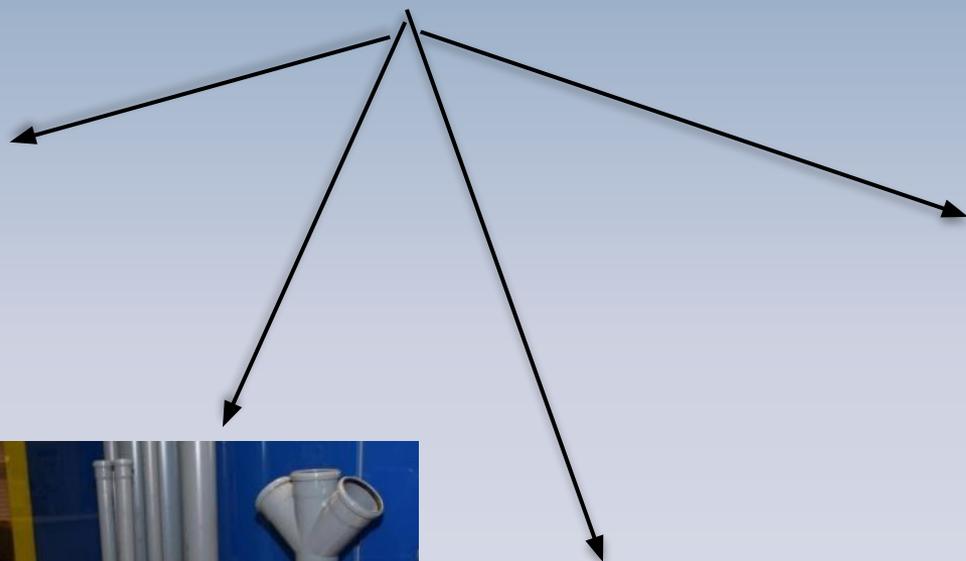


3. Окисление алкенов (в прис. катализ.)



Альдегиды. Применение.

Ацетальдегид



**Ацетатное
ВОЛОКНО**



пластмасса

