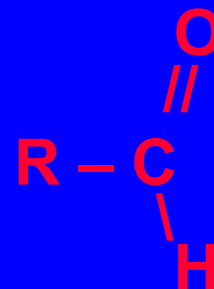
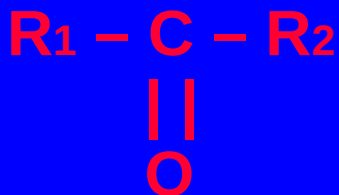


АЛЬДЕГИДЫ -

органические соединения, содержащие карбонильную группу, в которой атом углерода связан с радикалом и одним атомом водорода, то есть общая формула альдегидов:



КЕТОНЫ — органические соединения, в молекулах которых карбонильная группа связана с двумя углеводородными радикалами:



Андрянов С.П.

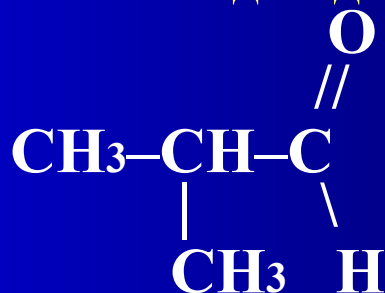


Изомерия

1) изомерия углеводородного радикала

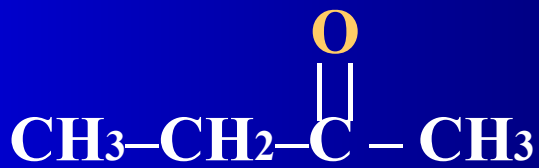


масляный альдегид или бутаналь



изомасляный альдегид или
2-метилпропаналь

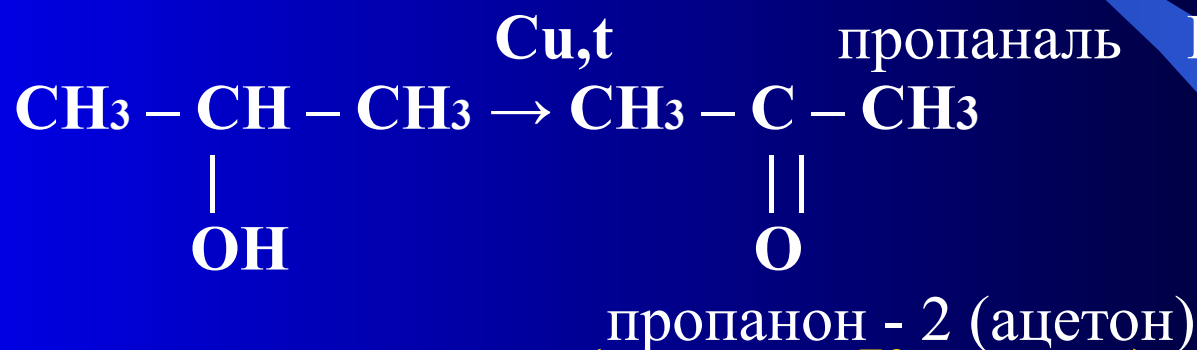
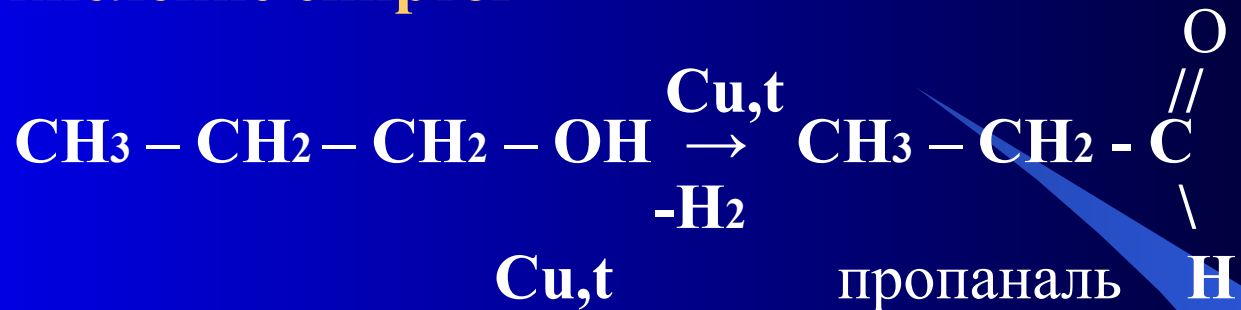
2) межклассовая изомерия



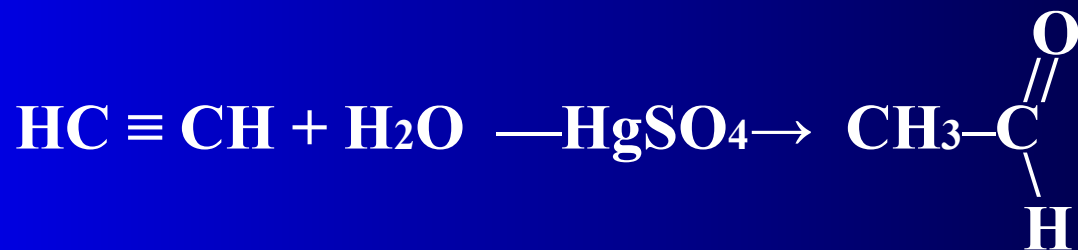
бутанон -2 (кетон)

Получение

- Окисление спиртов



- Гидратация алкинов (реакция Кучерова)

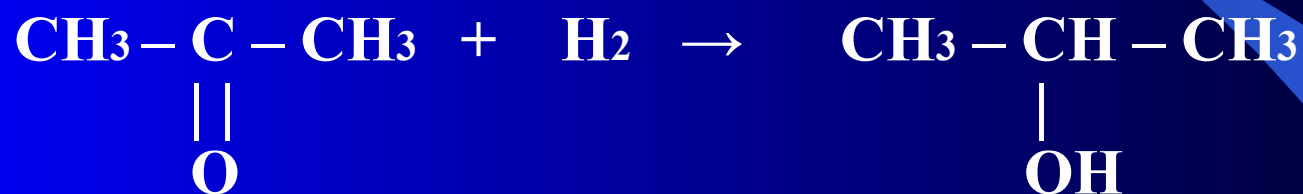
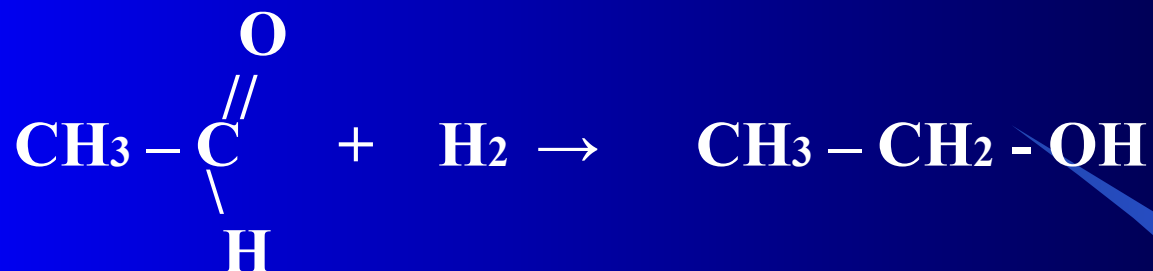


Физические свойства

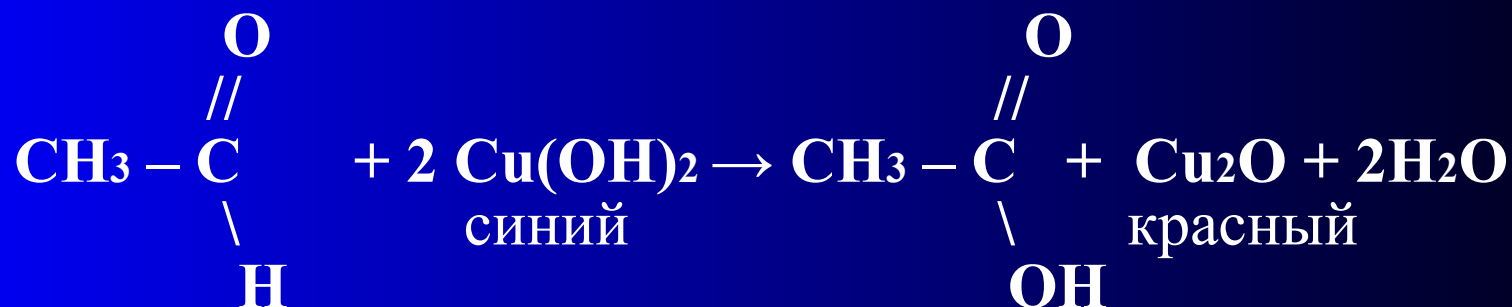
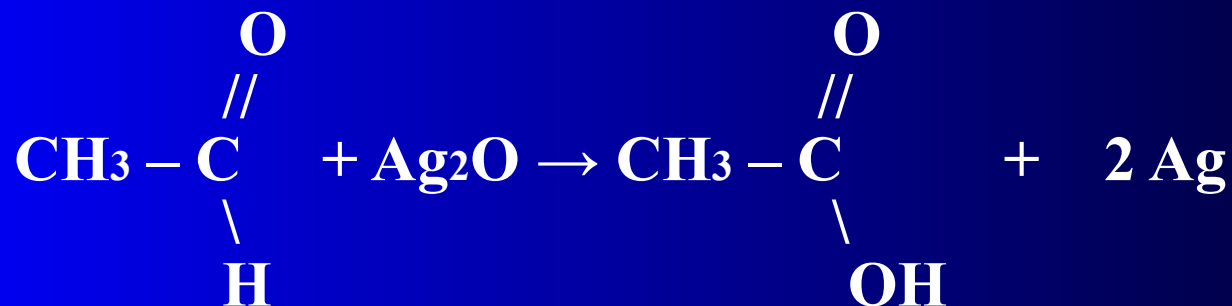
Название	Формула	Агрег. сост.	t° кип., $^{\circ}\text{C}$
Муравьиный альдегид	НСОН	газ	-21,0
Уксусный альдегид	$\text{СН}_3\text{СОН}$	жидк.	21,0
Пропионовый альдегид	$\text{СН}_3\text{СН}_2\text{СОН}$	жидк.	48,0
Масляный альдегид	$\text{СН}_3\text{СН}_2\text{СН}_2\text{СОН}$	жидк.	74,0
Ацетон	$\text{СН}_3\text{СОСН}_3$	жидк.	56,2

Химические свойства

- Реакции восстановления



- Реакции окисления



Применение

Метаналь

ь



формалин

фенопласты

аминопласты

Ацетон



Из

растворитель

Этаналь



уксусная
кислота

пластмассы

ацетатное
волокно