

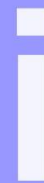
Мастер-группа
ПЛЮС

Реакции окисления
различных классов
органических соединений

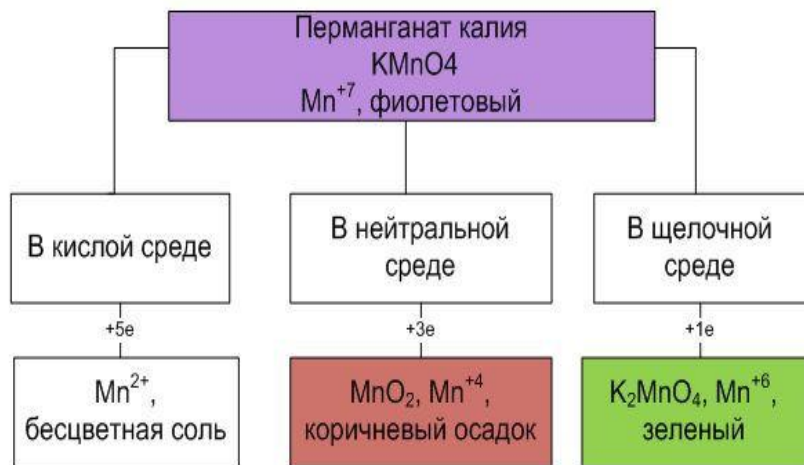


Вебинариум

Информация



Перманганат: Дихромат:

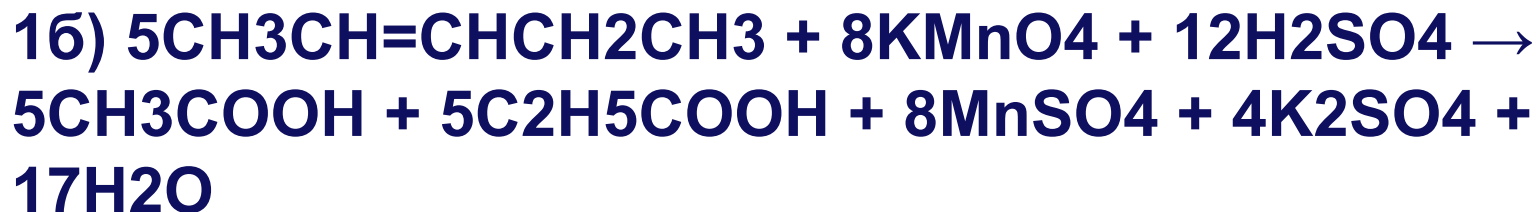


ОВР

Бихромат калия $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ – сильный окислитель, вещество оранжевого цвета, существует в кислой и нейтральной среде

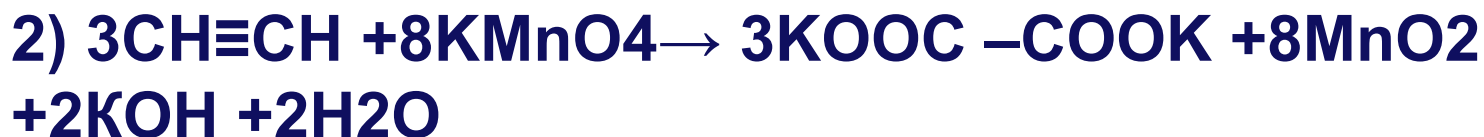
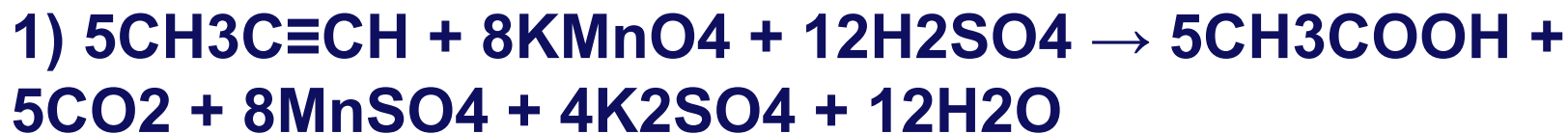


Окисление алкенов

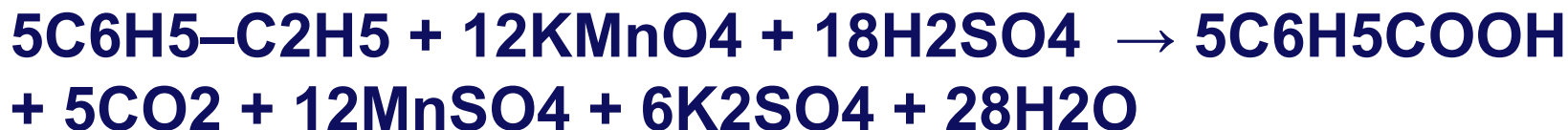
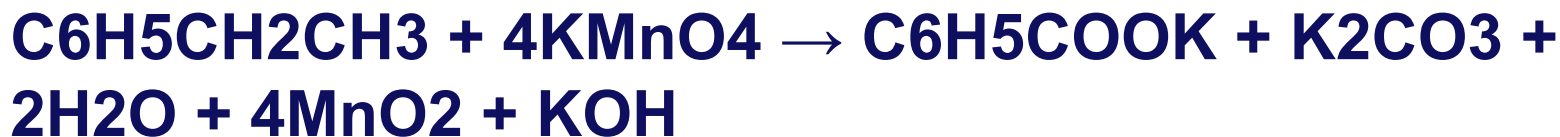


Вебинариум

Окисление алкинов

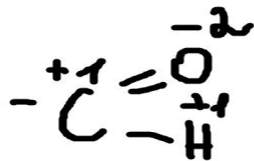
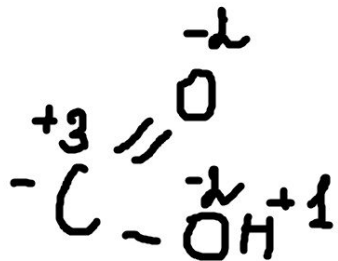
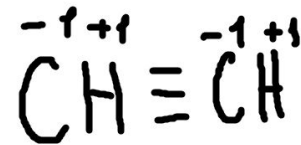
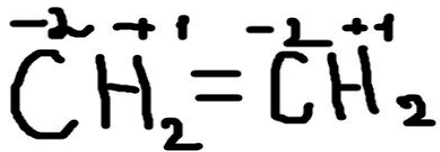
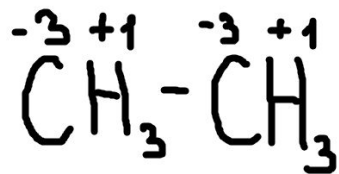


Окисление гомологов бензола



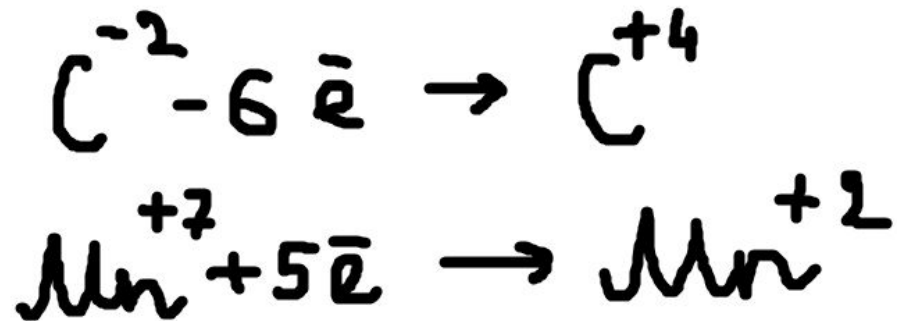
Вебинариум

Уравниваем!



Вебинариум

Уравниваем!

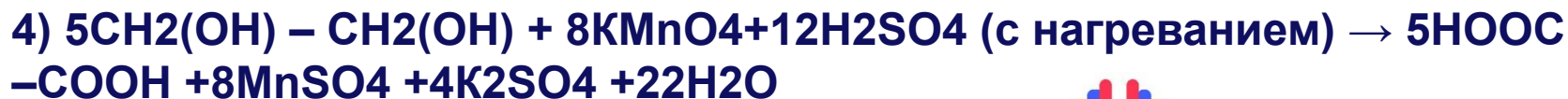
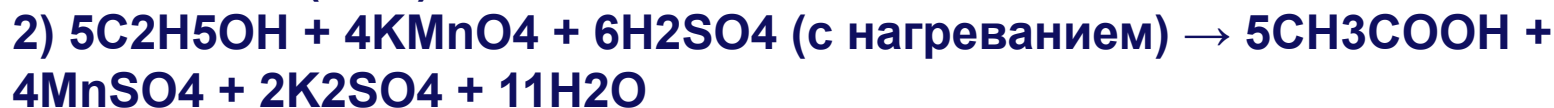


Вебинариум

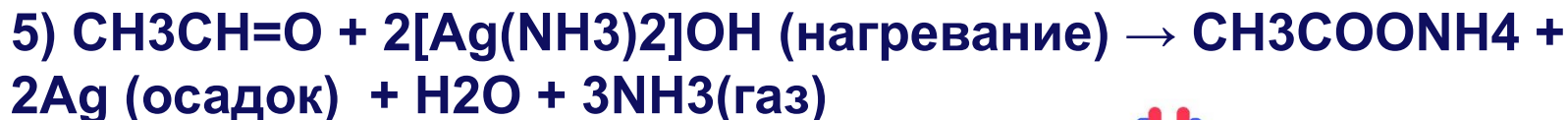
Окисление спиртов



Непосредственным продуктом окисления первичных спиртов являются альдегиды, а вторичных – кетоны.



Окисление альдегидов и кетонов

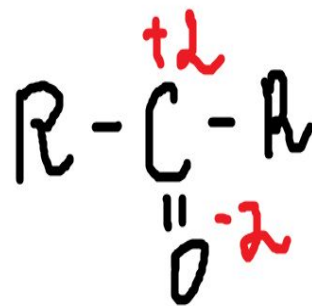
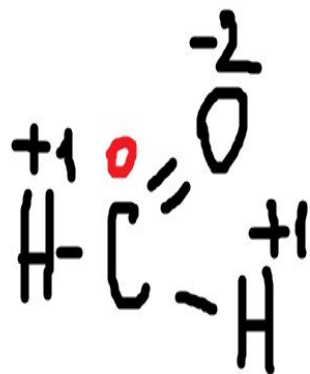


Окисление альдегидов и кетонов



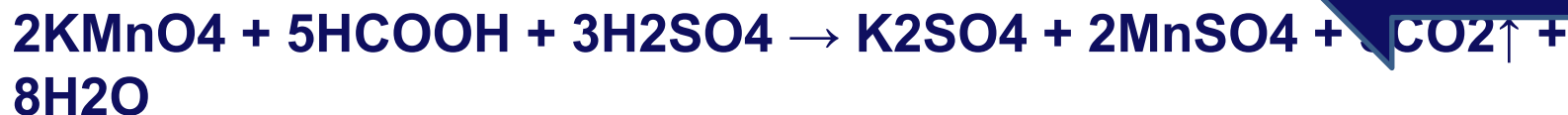
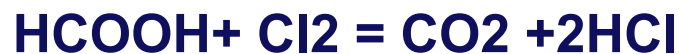
Вебинариум

Степени окисления



Вебинариум

Окисление карбоновых КИСЛОТ

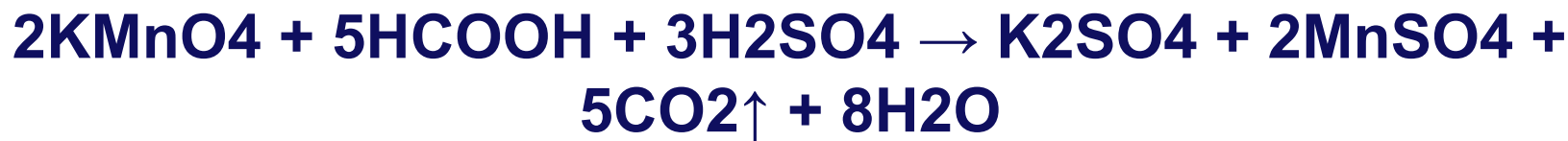


При нагревании с сильными водоотнимающими средствами (H_2SO_4 (конц.) или P_4O_{10}) разлагается:



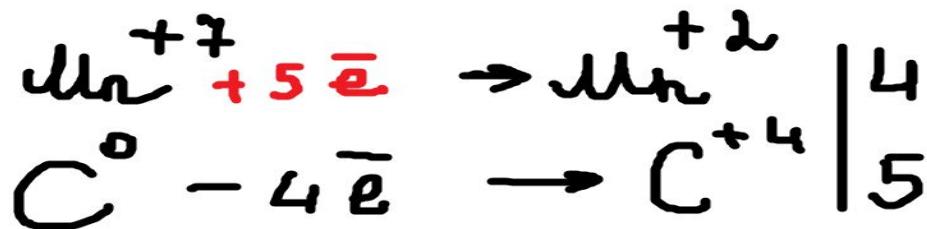
Вебинариум

Уравниваем!



Mn

ОКИСЛИТЕЛЬ



Вебинариум