

# Окислительно- восстановительные реакции в органической ХИМИИ

ПОДГОТОВКА К ЕГЭ по химии  
Учитель: Новикова Е.В.  
МБОУ «Билютуйская СОШ»



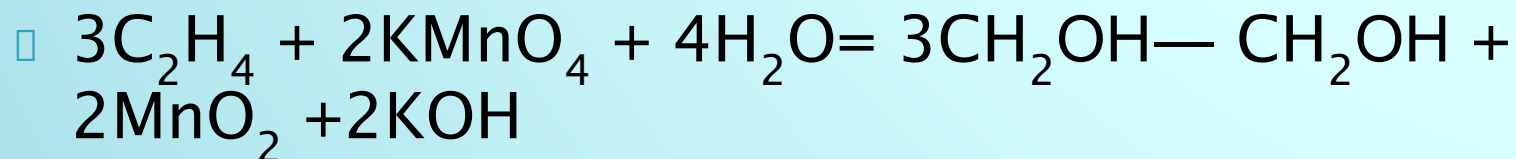
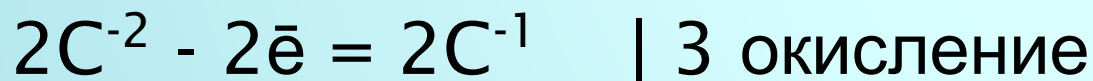
# Цель:

- Расширить, углубить, обобщить знания учащихся в области окислительно-восстановительных реакций в органической химии.

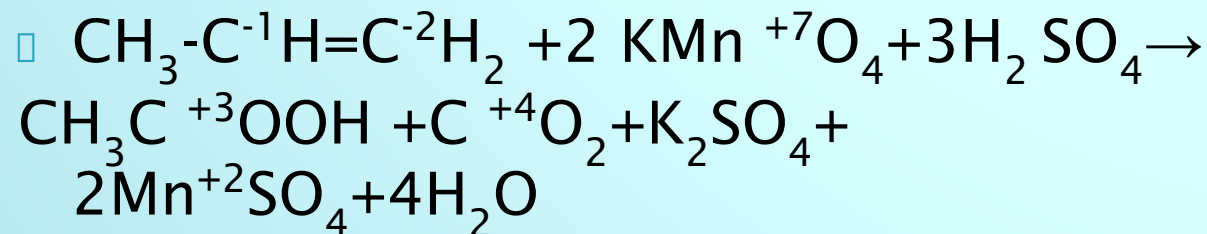
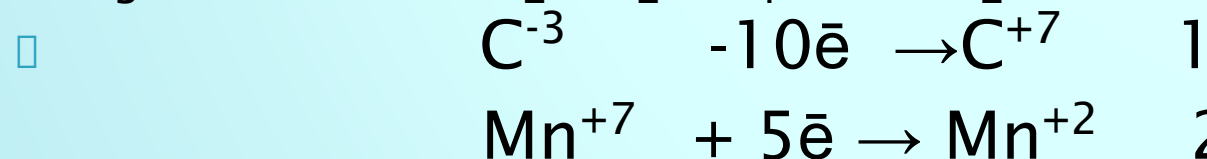
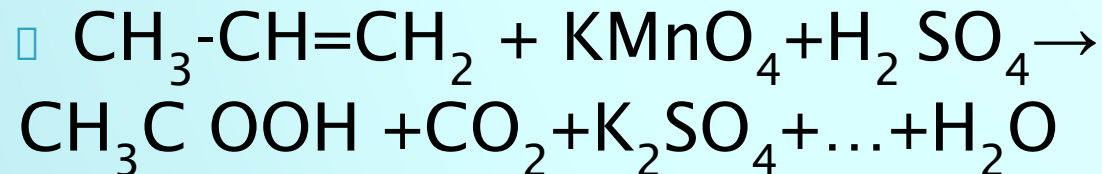
# Окисление алкенов в нейтральной среде



□



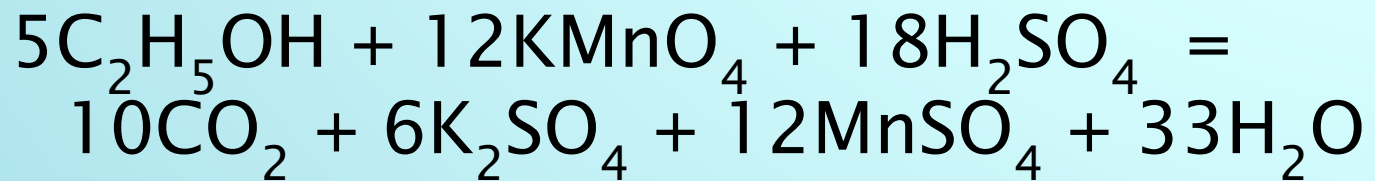
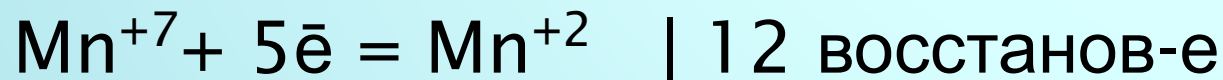
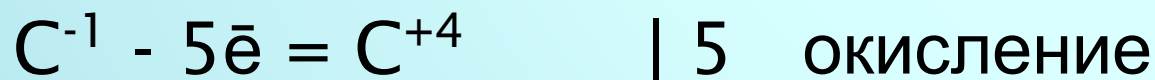
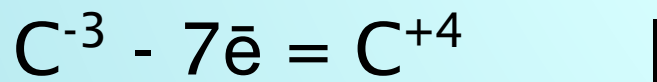
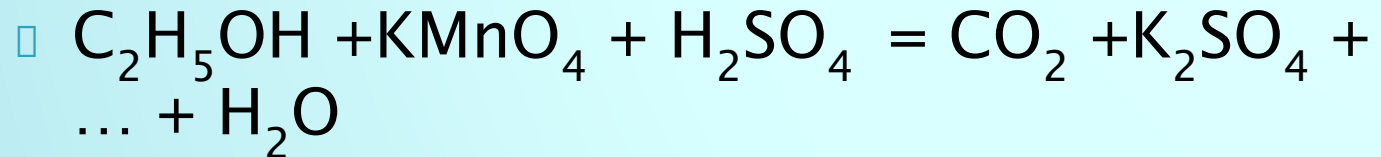
# Окисление алкенов в кислой среде



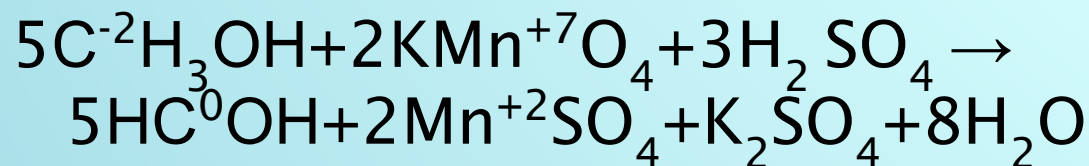
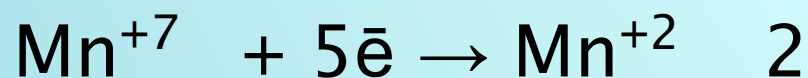
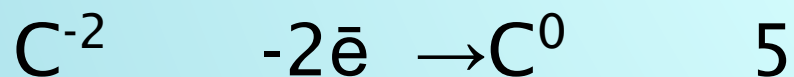
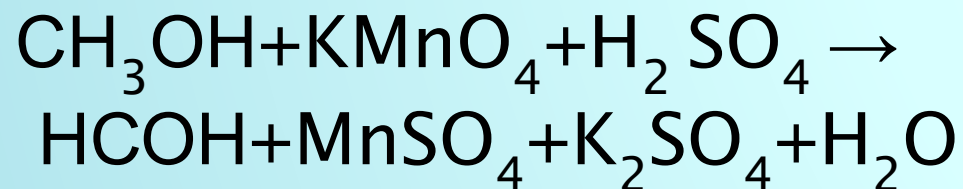
**Если**, двойная связь находится между 1,2 атомами углерода образуется карбоновая кислота.



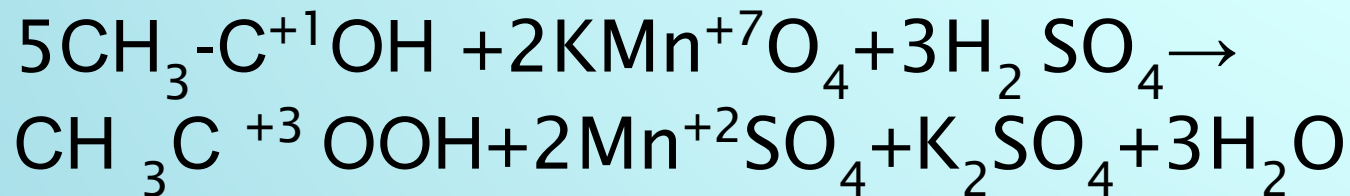
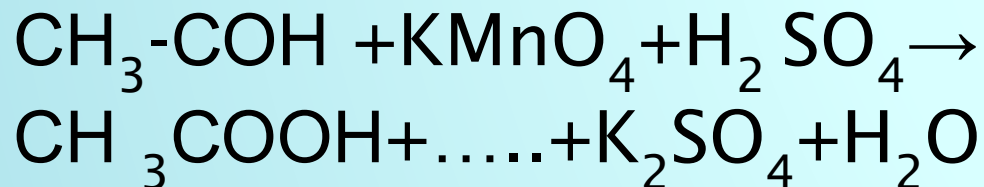
# Окисление одноатомных спиртов



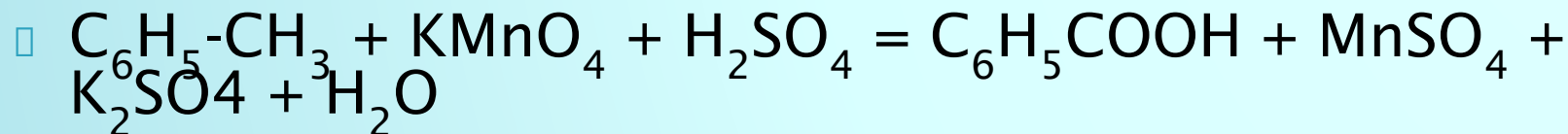
# Окисление одноатомных спиртов



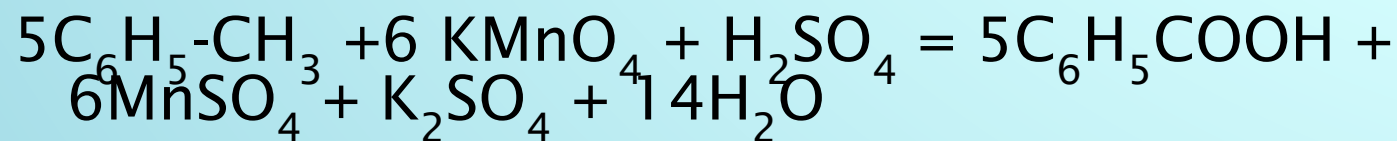
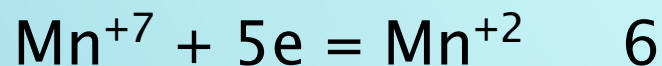
# Окисление альдегидов



# Окисление толуола

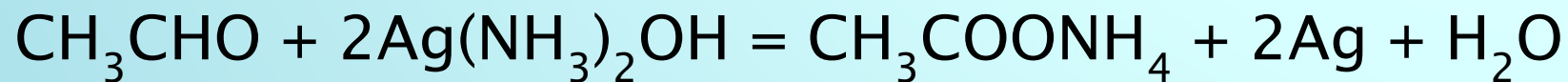
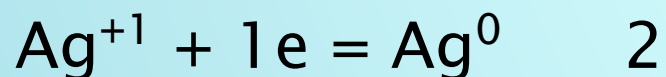
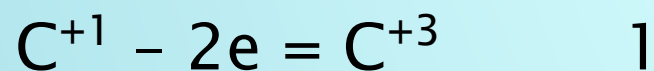
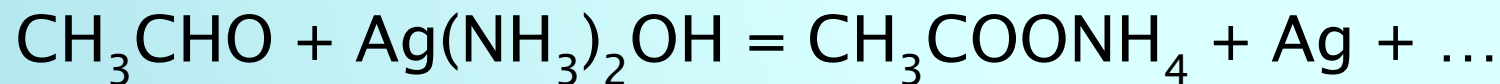


В метильном радикале атом углерода притягивает три электрона от трех атомов водорода, поэтому его степень окисления равна -3. В карбоксиле атом углерода отдает два электрона карбонильному атому кислорода и один электрон атому кислорода гидроксильной группы, поэтому степень окисления атома углерода +3.





# Реакция «серебряного зеркала»



# Окисление глюкозы в кислой среде

