

Окислительно- восстановительные реакции в органической ХИМИИ

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



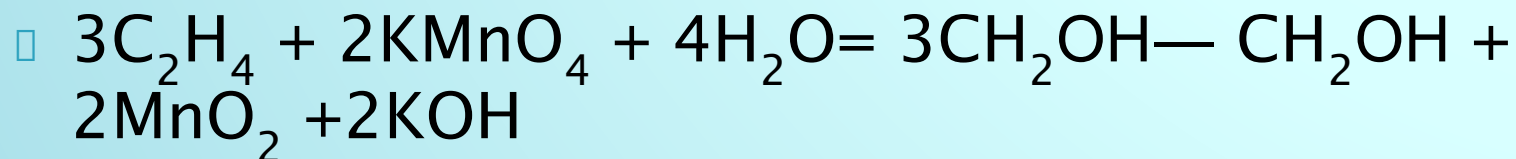
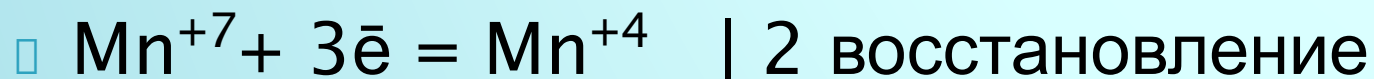
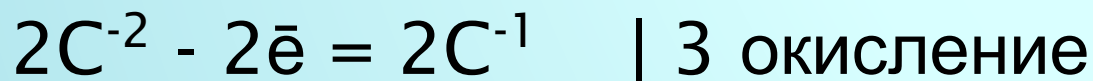
Цель:

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

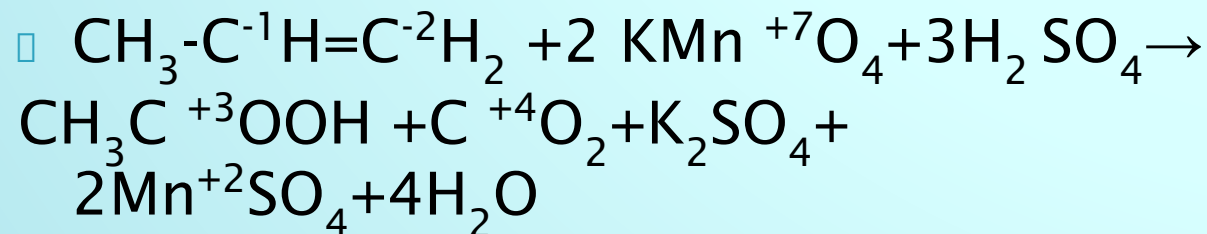
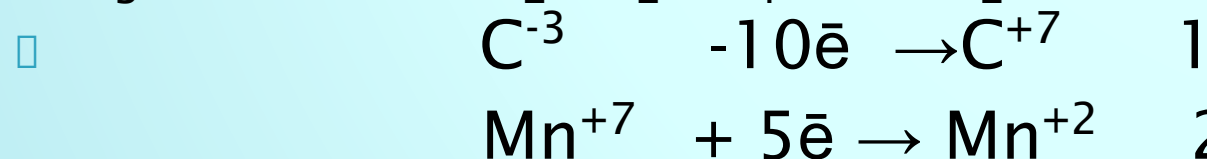
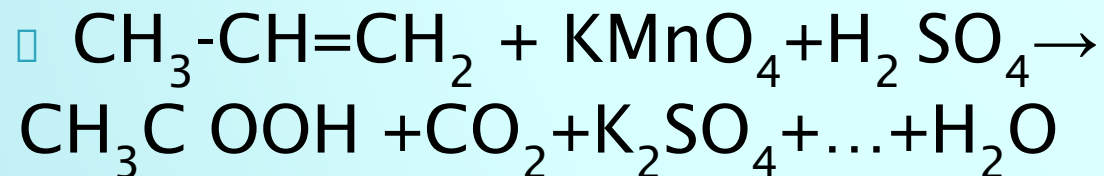
Окисление алкенов в нейтральной среде



□



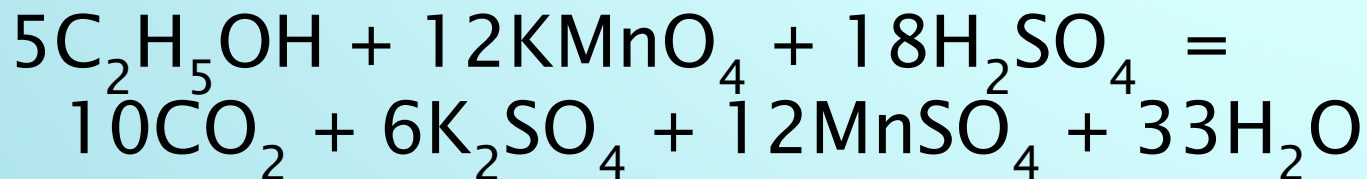
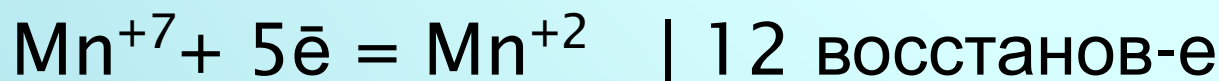
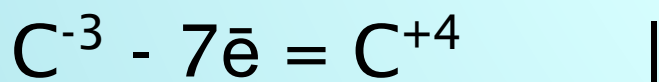
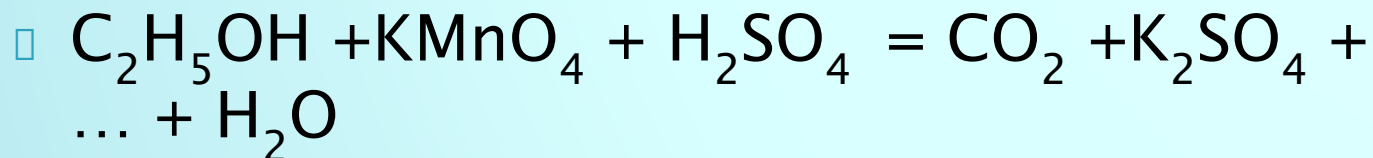
Окисление алкенов в кислой среде



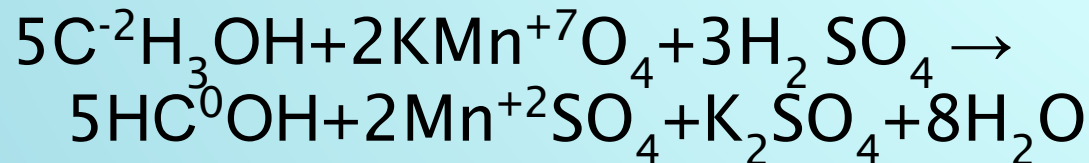
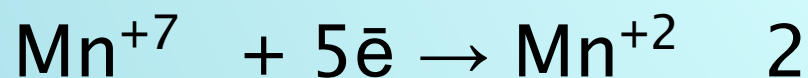
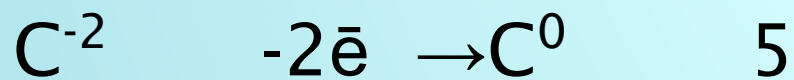
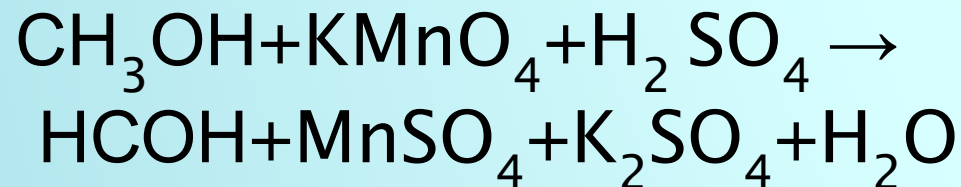
Если, двойная связь находится между 1,2 атомами углерода образуется карбоновая кислота.



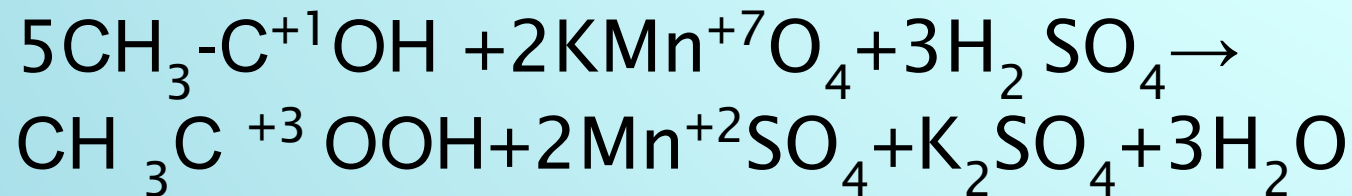
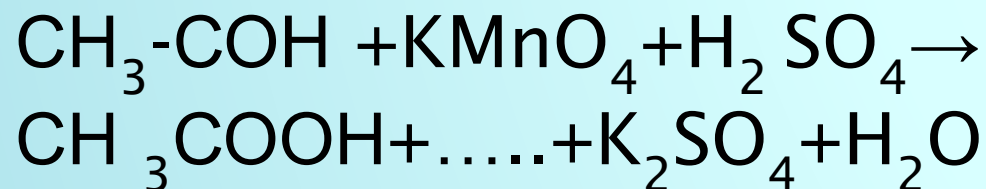
Окисление одноатомных спиртов



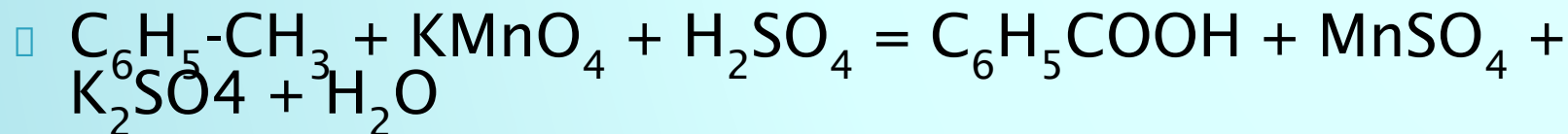
Окисление одноатомных спиртов



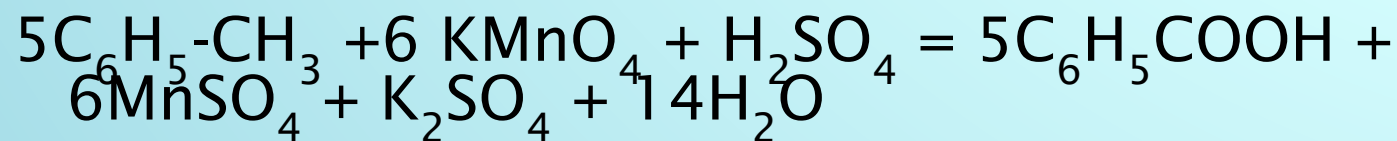
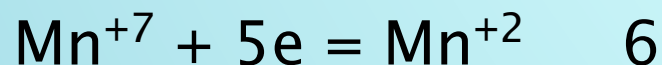
Окисление альдегидов



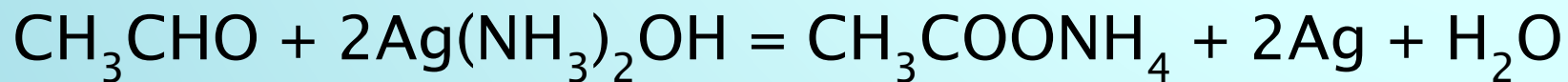
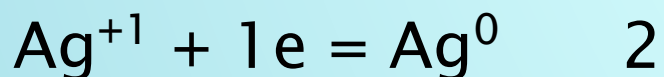
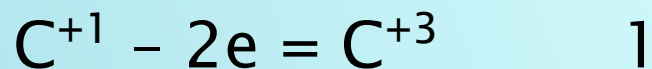
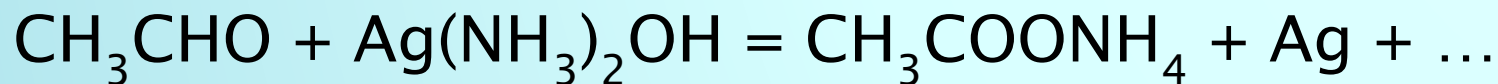
Окисление толуола



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

