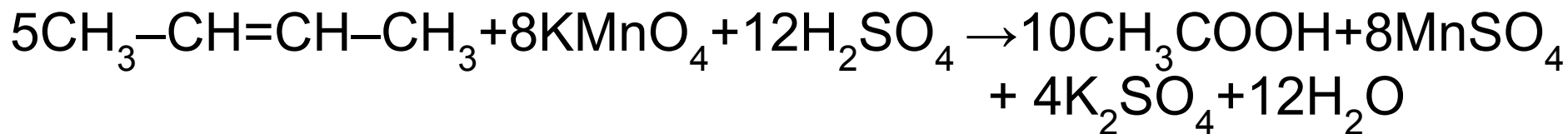
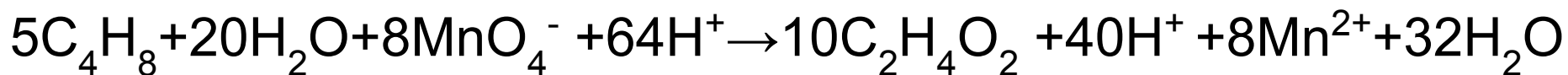
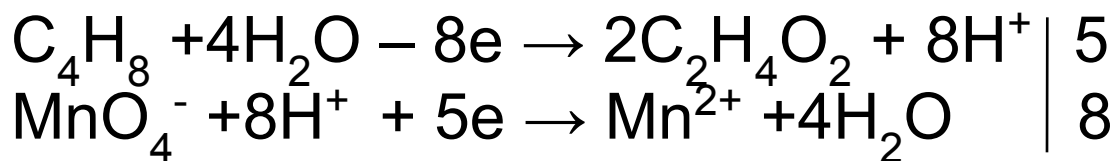
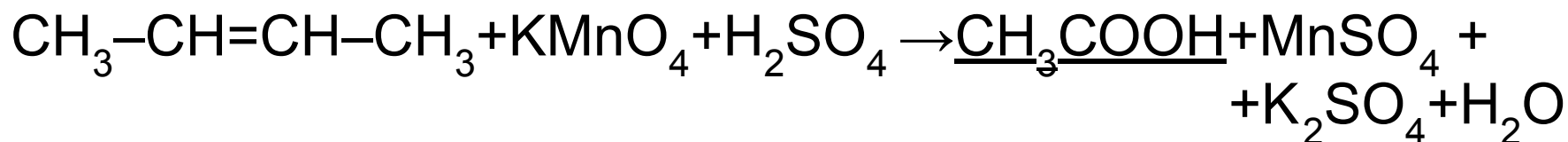


ОВР

в органической химии

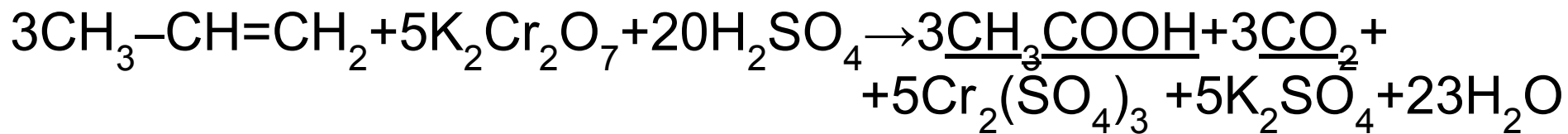
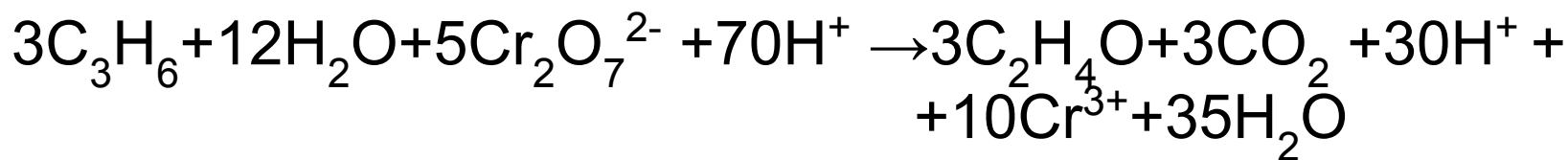
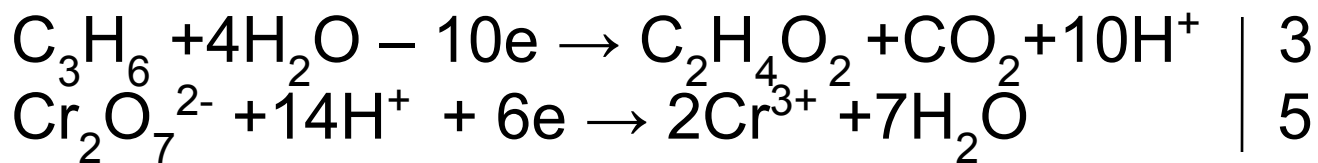
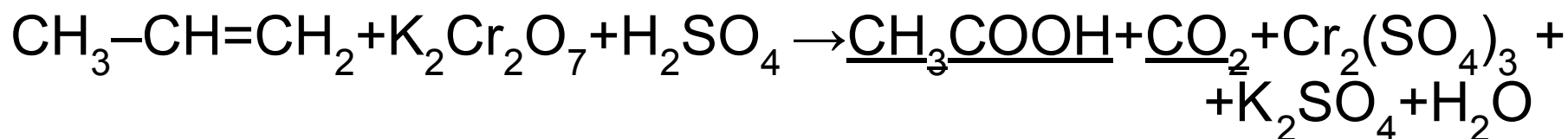
Окисление алкенов (кислая среда)

В результате разрыва двойной связи образуются кетоны, карбоновые кислоты или диоксид углерода.



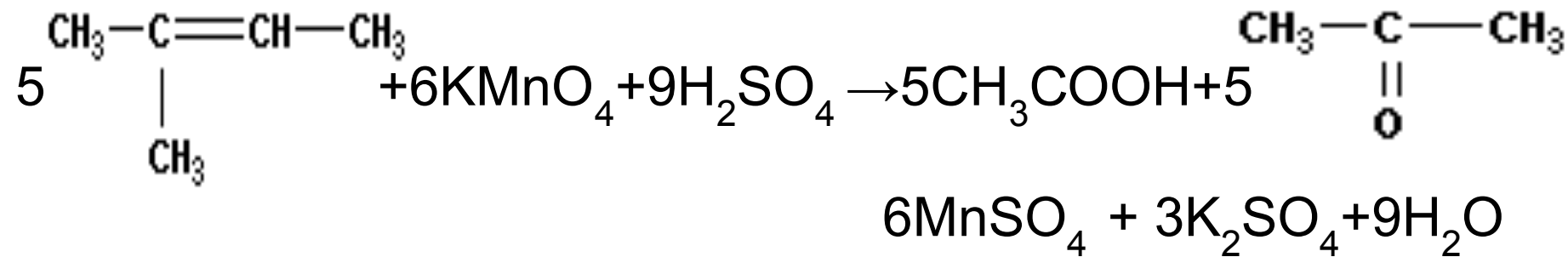
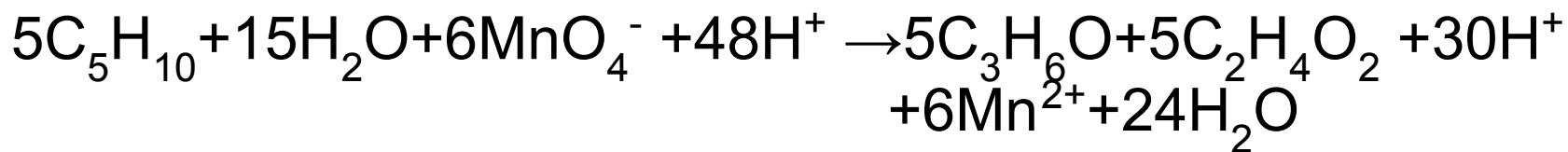
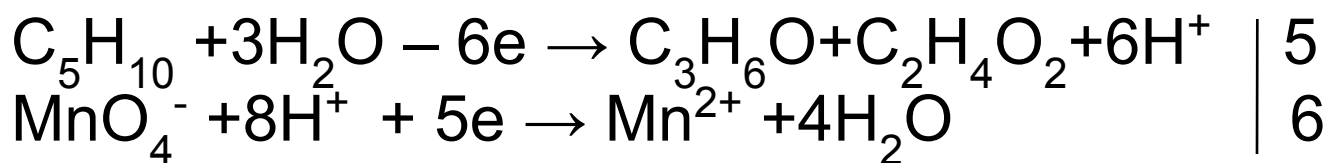
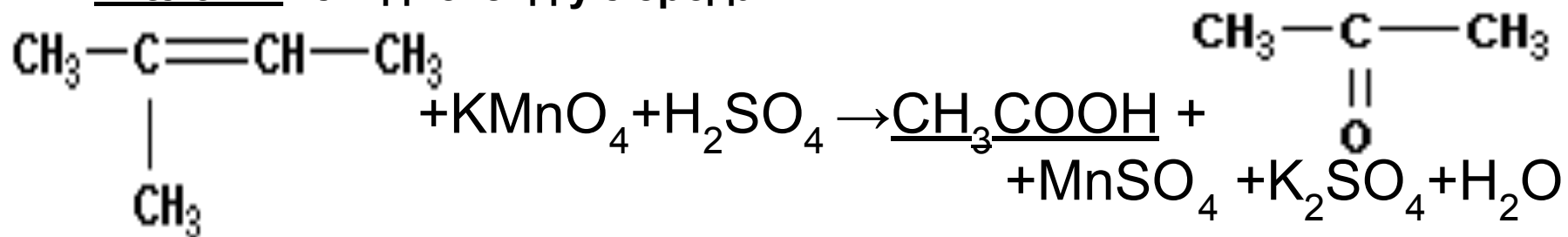
Окисление алкенов (кислая среда)

В результате разрыва двойной связи образуются кетоны, карбоновые кислоты или диоксид углерода.

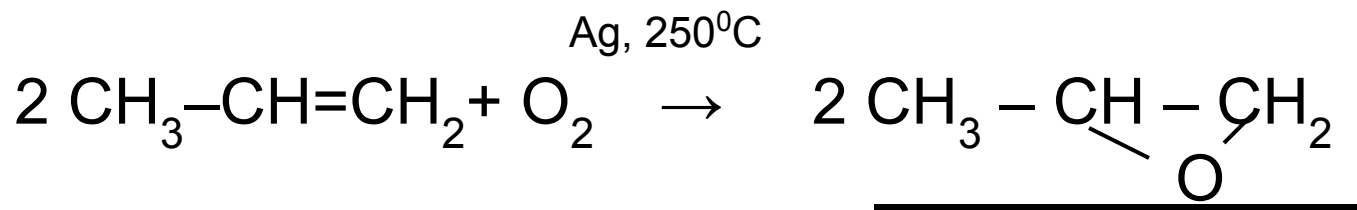
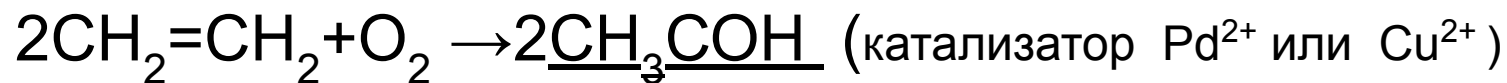


Окисление алкенов (кислая среда)

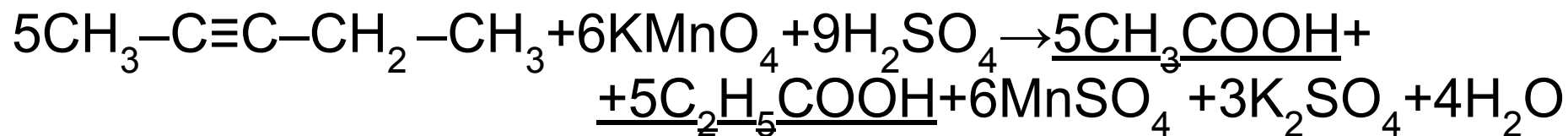
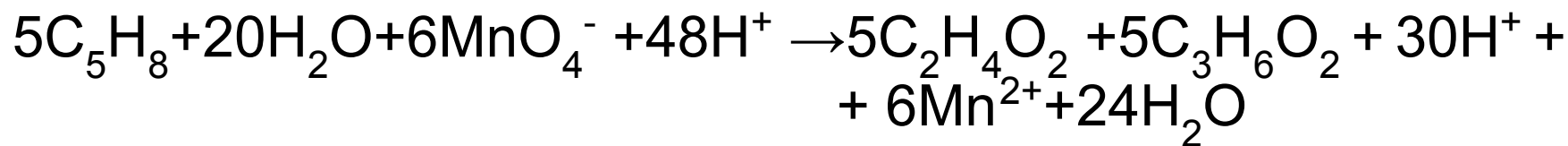
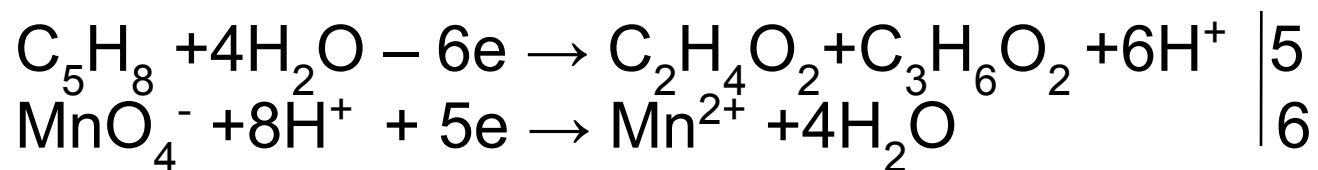
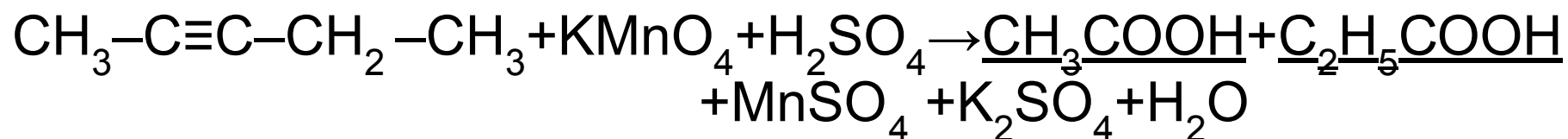
В результате разрыва двойной связи образуются кетоны, карбоновые кислоты или диоксид углерода.



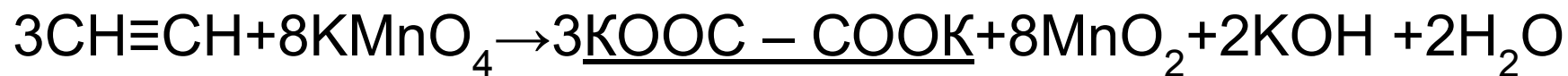
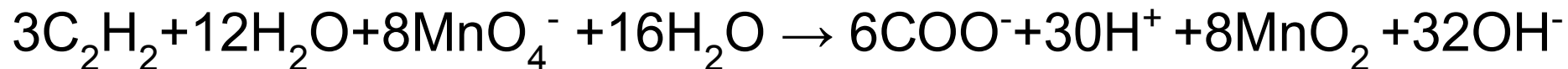
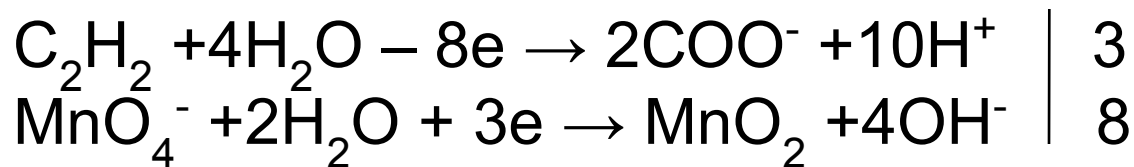
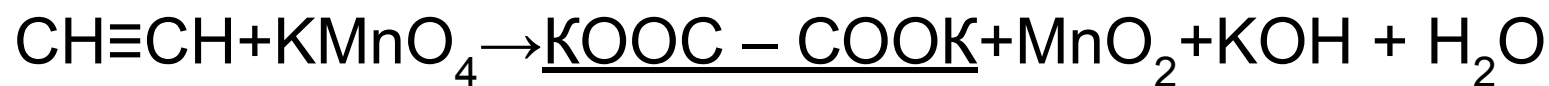
Окисление алкенов (кислородом)



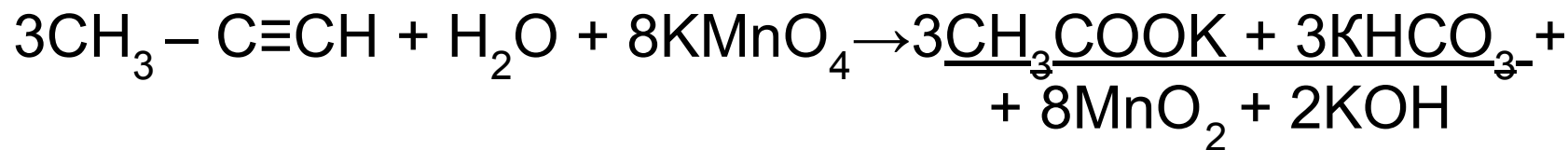
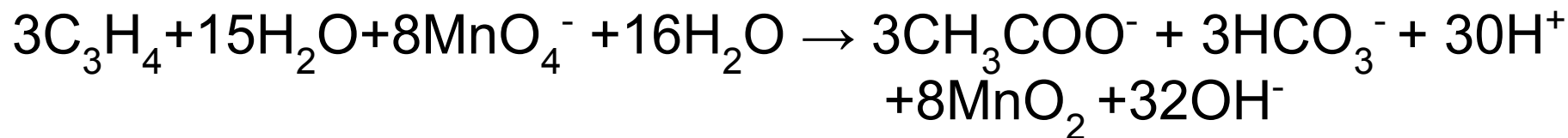
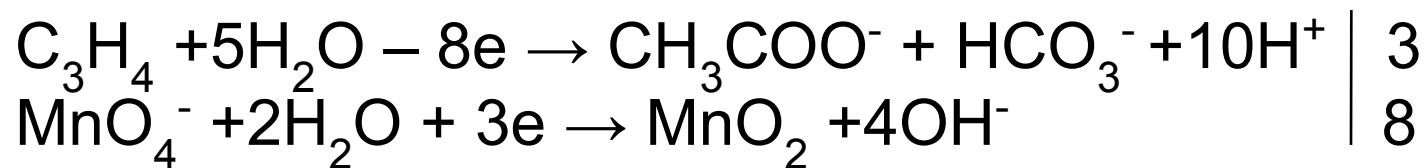
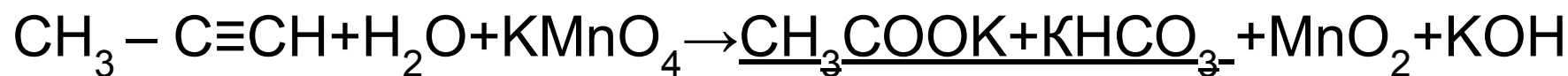
Окисление алкинов (кислая среда)



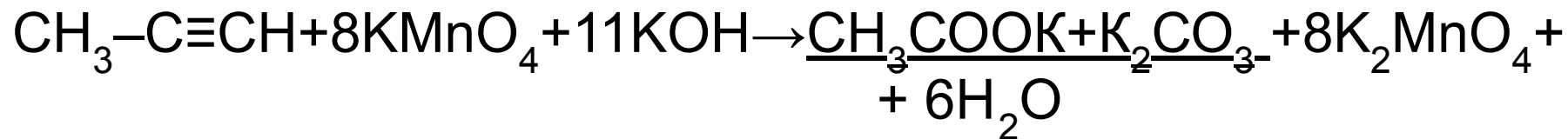
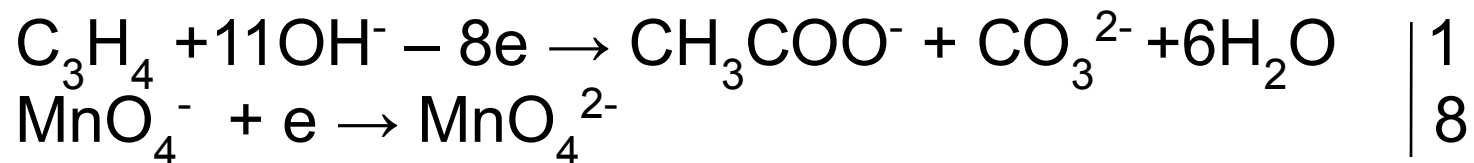
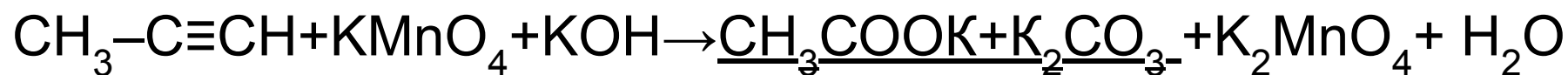
Окисление алкинов (нейтральная среда)



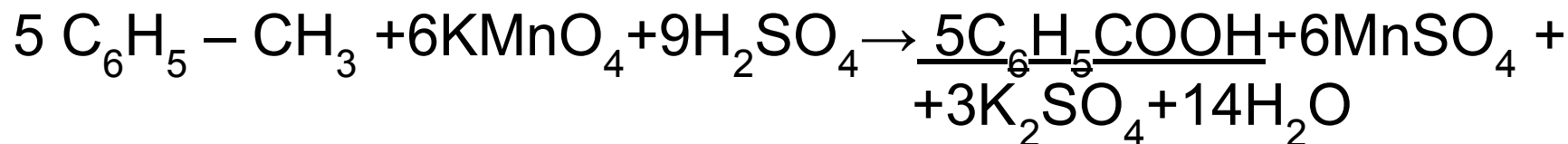
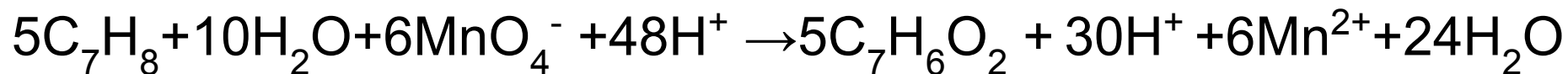
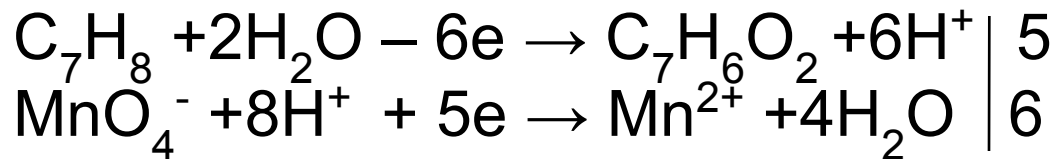
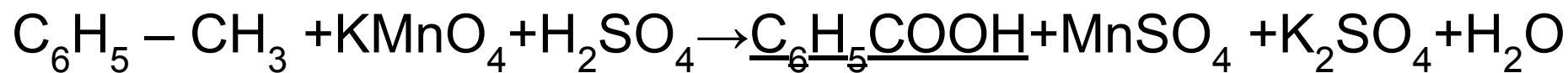
Окисление алкинов (нейтральная среда)



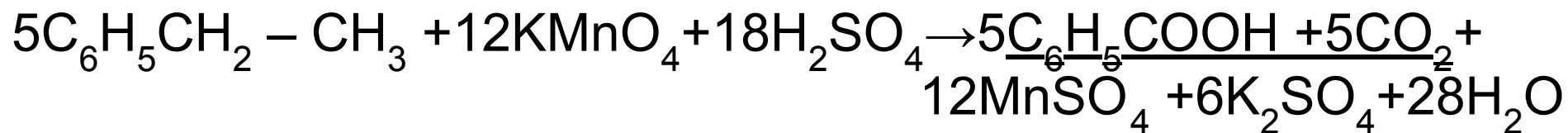
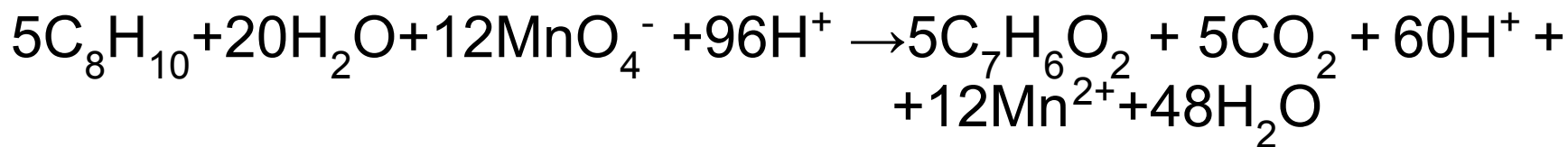
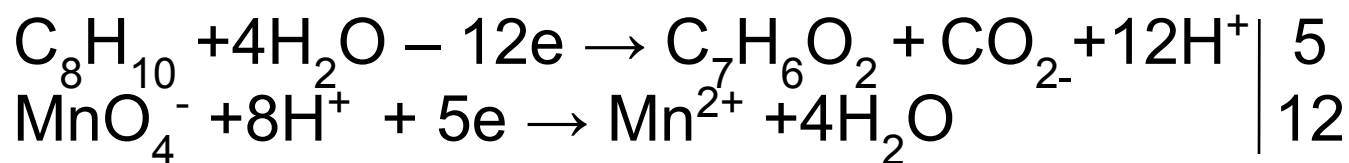
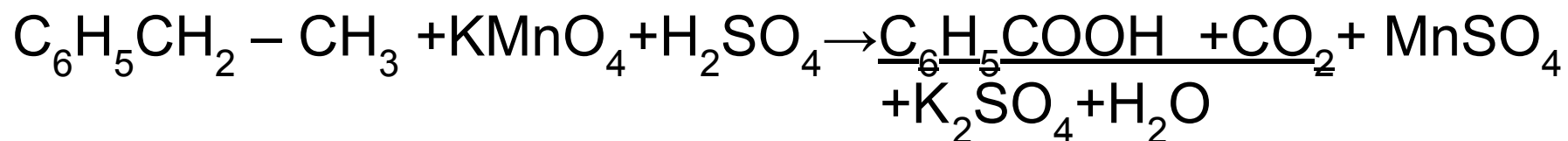
Окисление алкинов (щелочная среда)



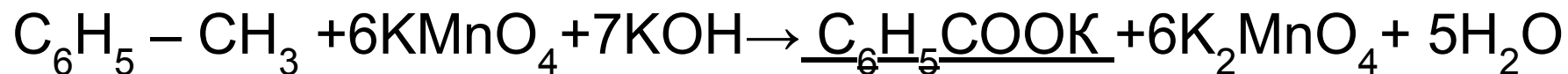
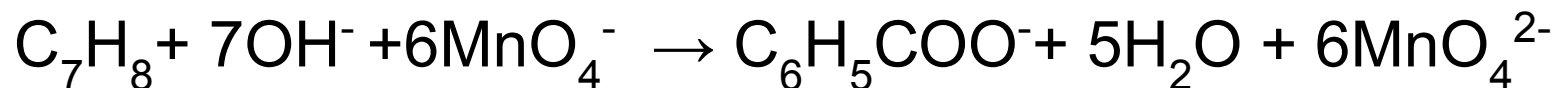
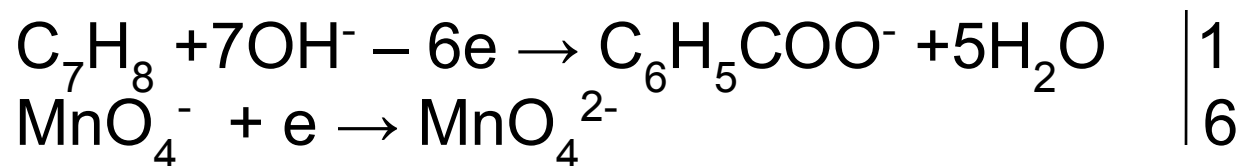
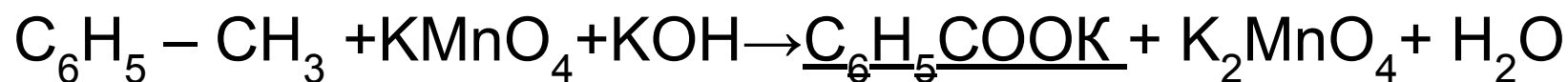
Окисление аренов (кислая среда)



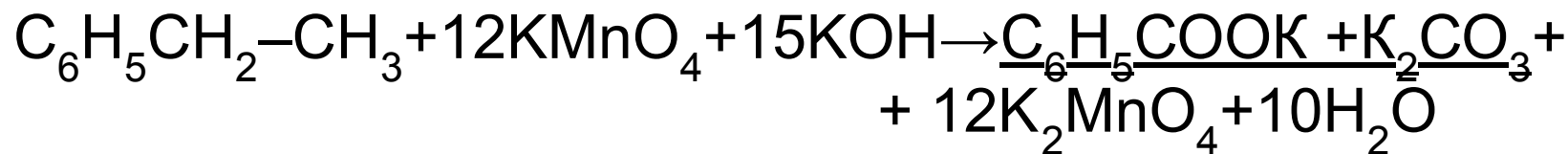
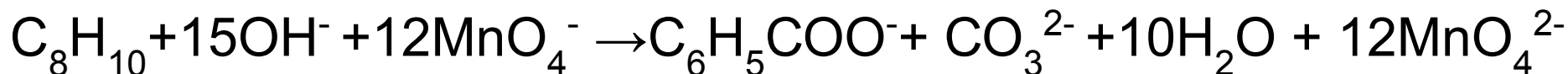
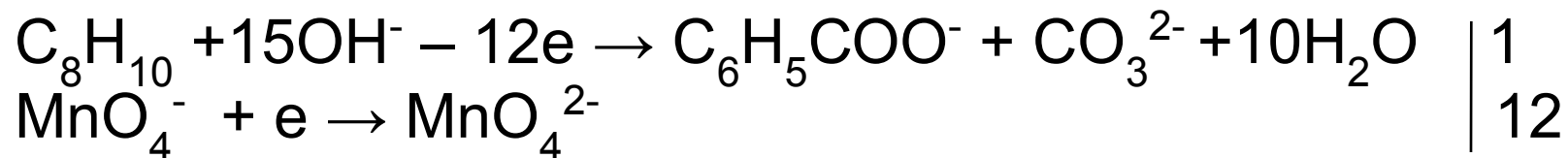
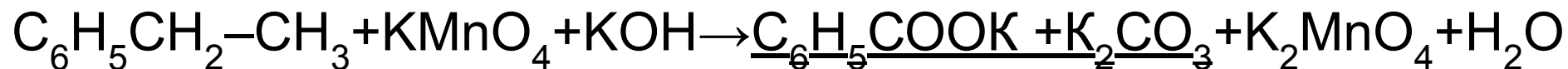
Окисление аренов (кислая среда)



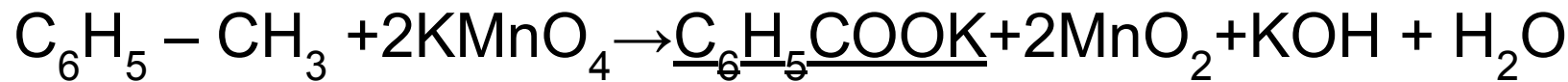
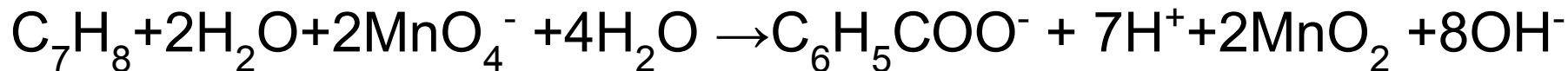
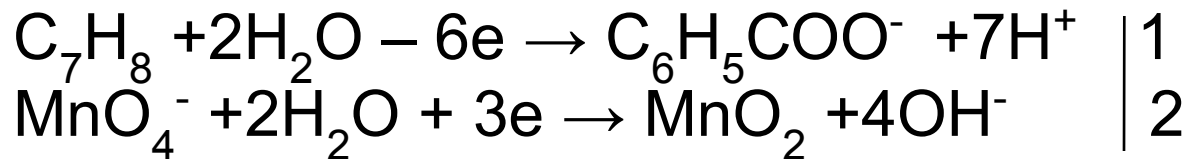
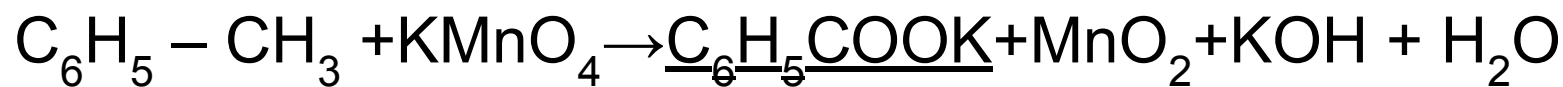
Окисление аренов (щелочная среда)



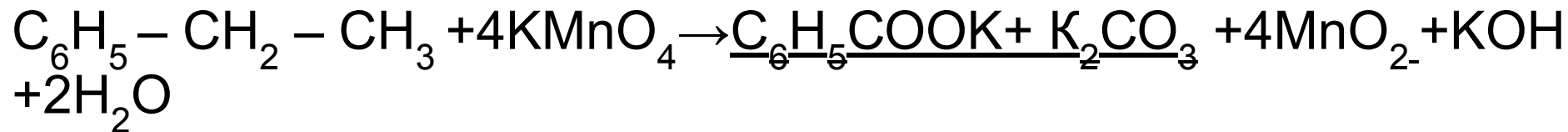
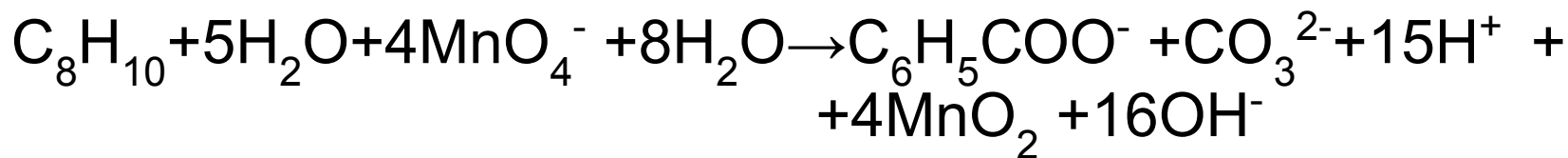
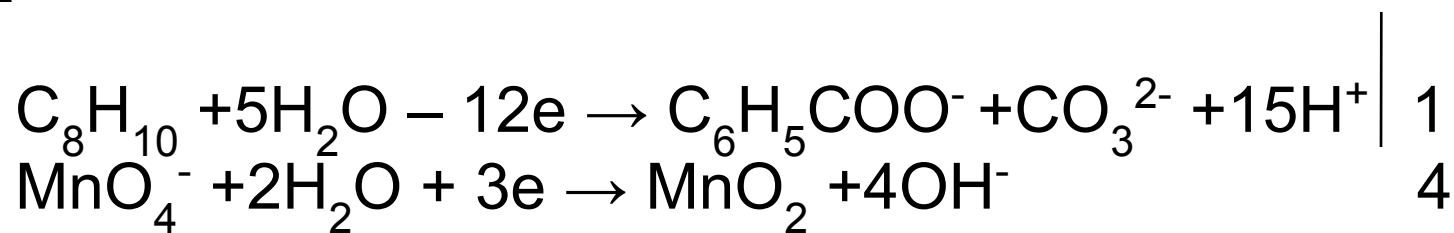
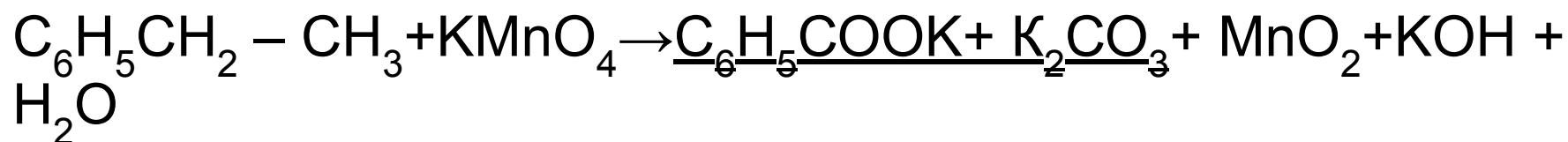
Окисление аренов (щелочная среда)



Окисление аренов (нейтральная среда)



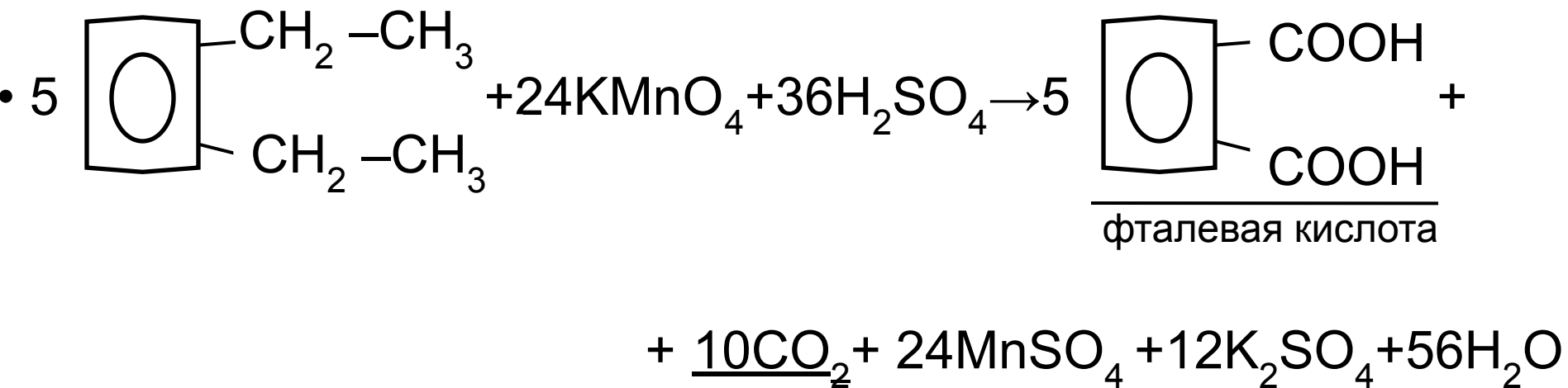
Окисление аренов (нейтральная среда)



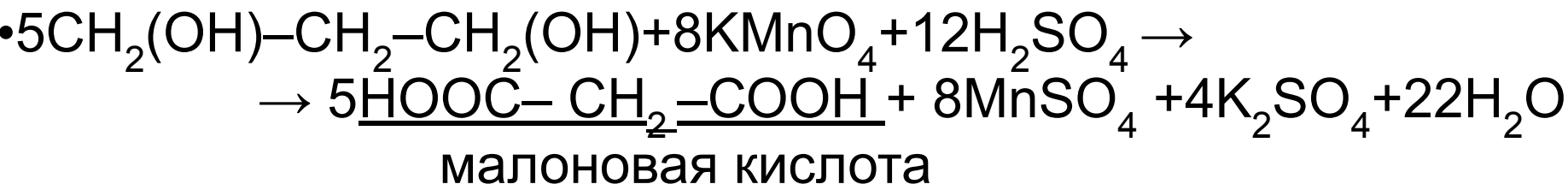
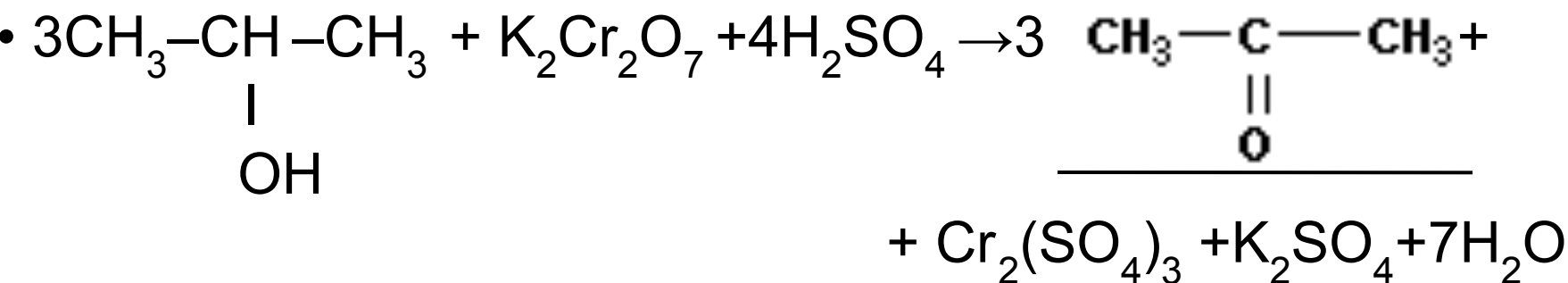
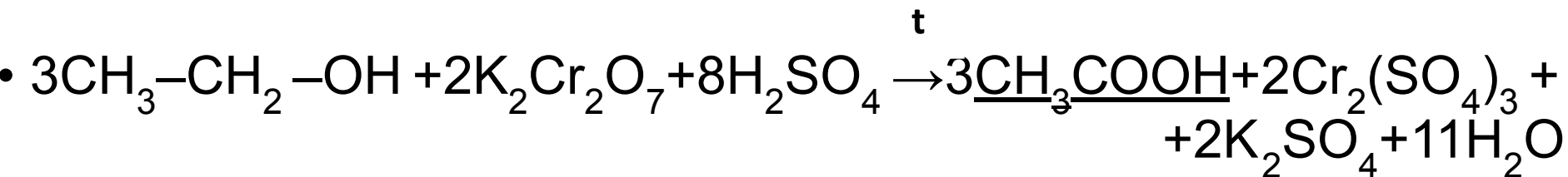
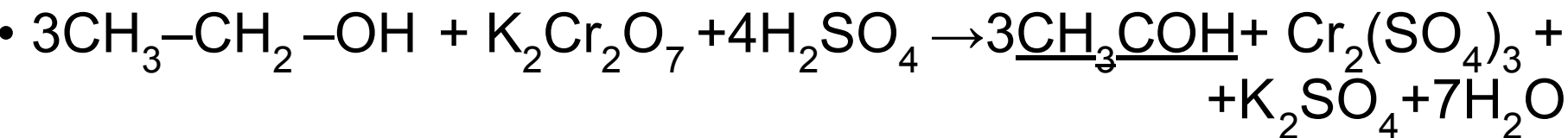
Окисление аренов

- $$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH}_2 + 10\text{KMnO}_4 + 13\text{KOH} \rightarrow \underline{\text{C}_6\text{H}_5\text{COOK}} + \text{K}_2\text{CO}_3 + 10\text{K}_2\text{MnO}_4 + 8\text{H}_2\text{O}$$
- $$3\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH}_2 + 5\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + 20\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \underline{3\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}} + 3\text{CO}_2 + 5\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + 5\text{K}_2\text{SO}_4 + 23\text{H}_2\text{O}$$
- $$5\text{C}_6\text{H}_5\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CH}_3 + 18\text{KMnO}_4 + 27\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \underline{5\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}} + 10\text{CO}_2 + 18\text{MnSO}_4 + 9\text{K}_2\text{SO}_4 + 42\text{H}_2\text{O}$$
- $$3\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH}_2 + 4\text{H}_2\text{O} + 2\text{KMnO}_4 \rightarrow 3\text{C}_6\text{H}_5\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\underset{\text{OH}}{\text{CH}_2} + 2\text{MnO}_2 + 2\text{KOH}$$

Окисление аренов



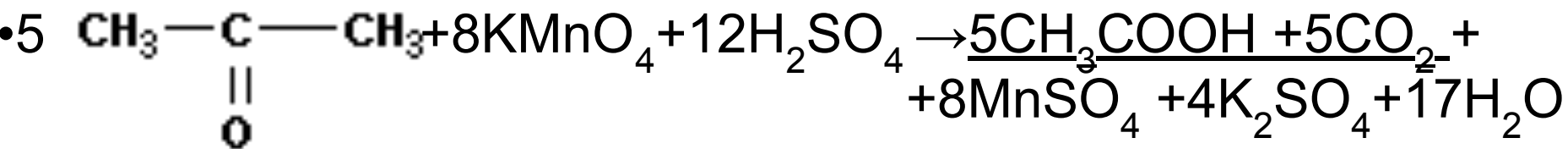
Окисление спиртов



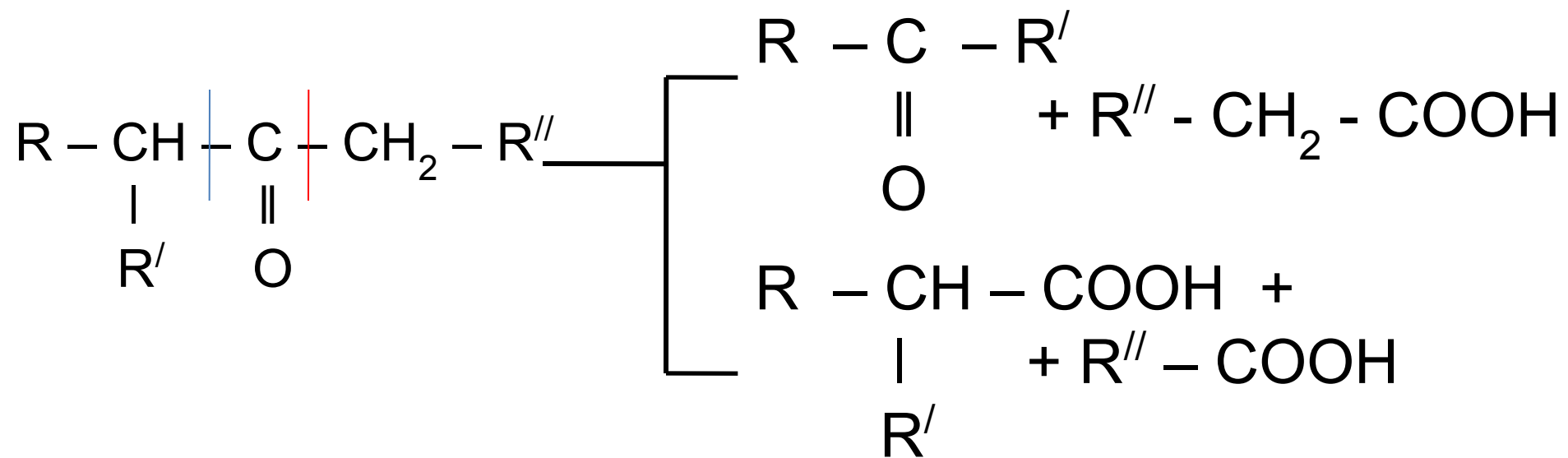
Окисление альдегидов

- $3\text{CH}_3\text{-COH} + 2[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH} \rightarrow 3\underline{\text{CH}_3\text{COONH}_4} + 2\text{Ag} + 3\text{NH}_3 + 7\text{H}_2\text{O}$
- $\text{HCOOH} + 2[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH} \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{Ag} + 2\text{NH}_3$
- $\text{CH}_3\text{-COH} + 2\text{KMnO}_4 + 3\text{KOH} \rightarrow \underline{\text{CH}_3\text{COOK}} + 2\text{K}_2\text{MnO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

Окисление кетонов



Окисление кетонов



Окисление

