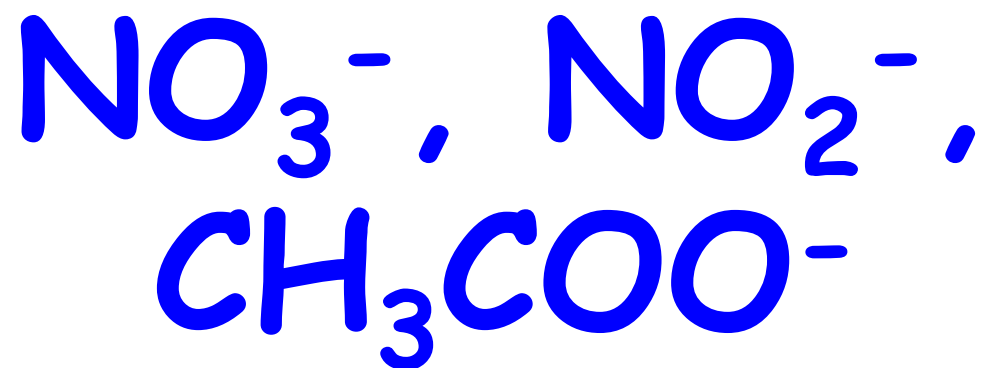
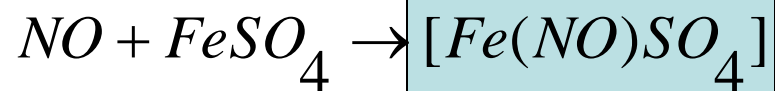
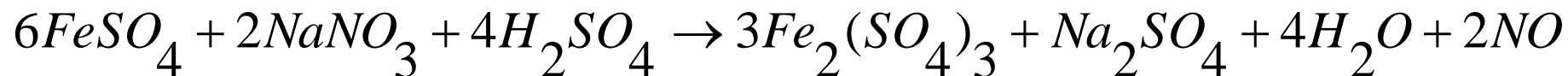


Аналитические реакции  
анионов третьей группы



## Частные реакции аниона $\text{NO}_3^-$

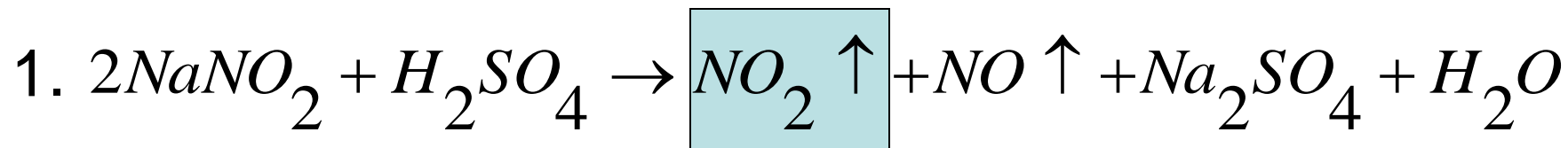


Образуется комплексное  
соединение бурого цвета.

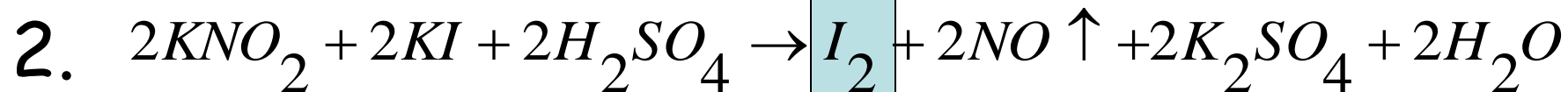
2.  $\text{NaNO}_3$  + дифениламин  $\longrightarrow$

Появляется  
синее окрашивание.

## Частные реакции аниона $\text{NO}_2^-$



Выделяется диоксид азота (бурый газ).

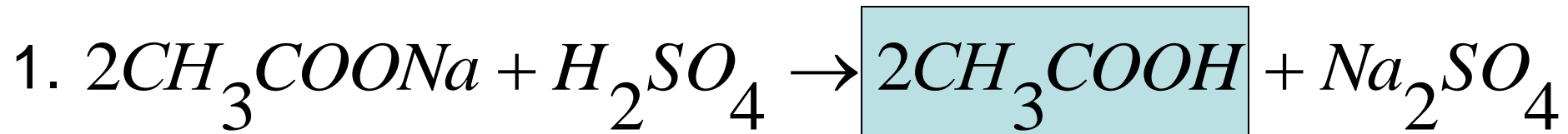


Нитриты окисляют  
иодид-ионы до свободного иода.

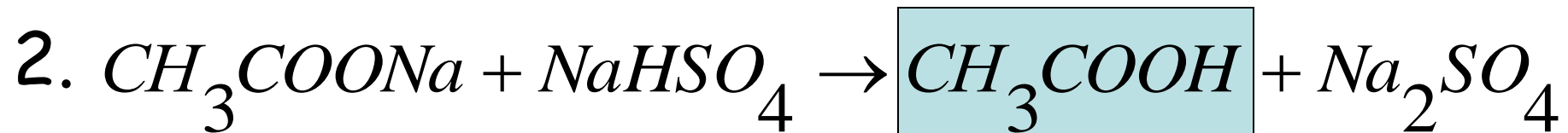
Бензольный слой  
окрашивается в  
фиолетовый цвет

Крахмал в присутствии  
иода окрашивается в  
синий цвет.

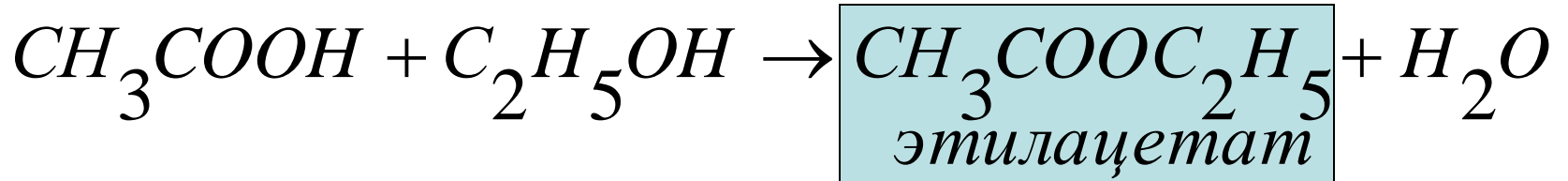
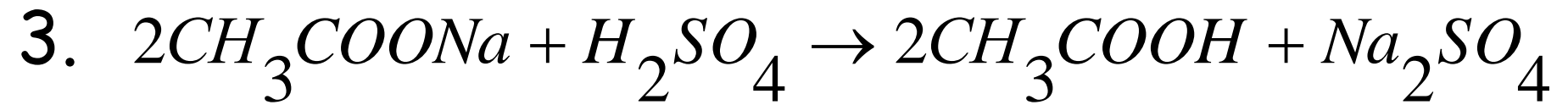
## Частные реакции аниона $\text{CH}_3\text{COO}^-$



Происходит вытеснение свободной уксусной кислоты, которая при нагревании дает характерный запах.

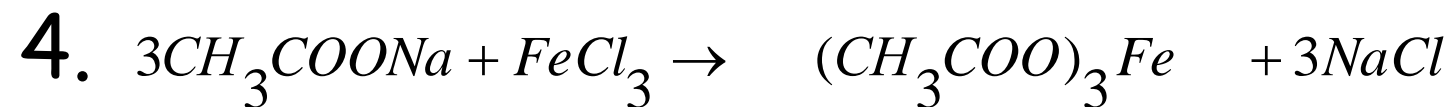


При растирании в ступке  
твёрдого ацетата натрия  
с сухим гидросульфатом  
натрия происходит  
вытеснение свободной  
уксусной кислоты.

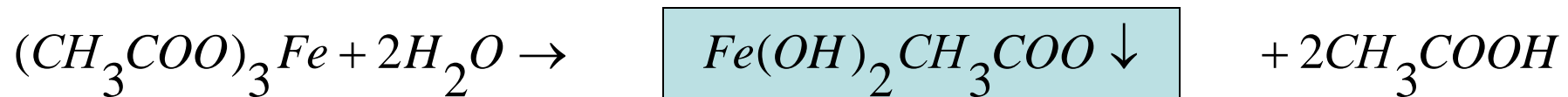


Образуется этилацетат с  
характерным приятным запахом  
грушевой эссенции.





*ацетат железа(III)*



*дигидроксиацетат железа(III)*

Образуется раствор красно-бурого цвета,  
а при добавлении воды и нагревании  
выпадает осадок основной соли  
красно-бурого цвета.