

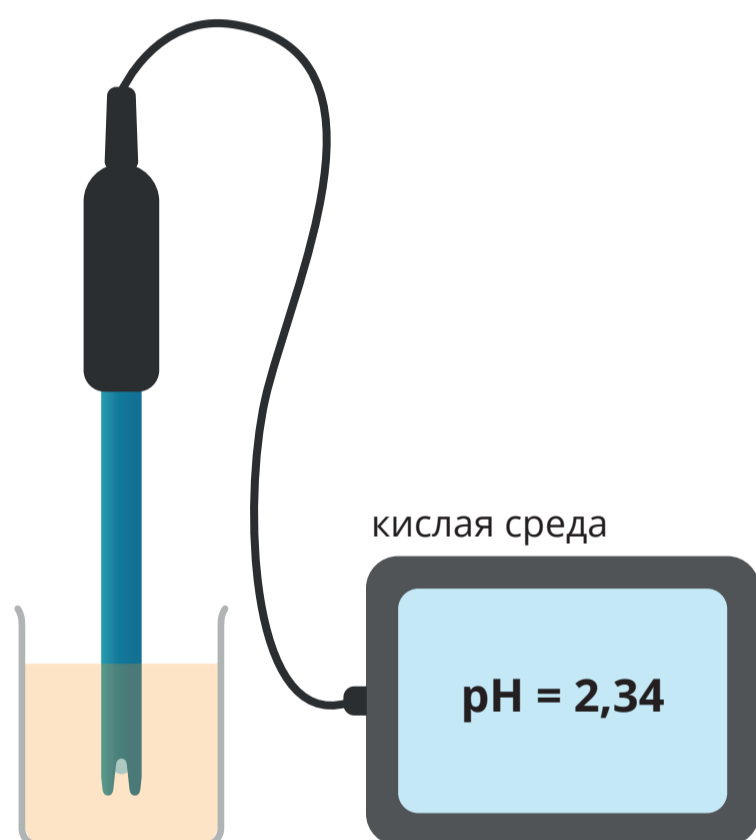
Взаимоусиливающийся гидролиз железа (III) и карбоната

Если катион и анион, подвергающиеся гидролизу, присутствуют в одном (общем) растворе, то они взаимно усиливают гидролиз друг друга.

Равновесие реакции смещается, и реакция может стать необратимой.

гидролиз катиона

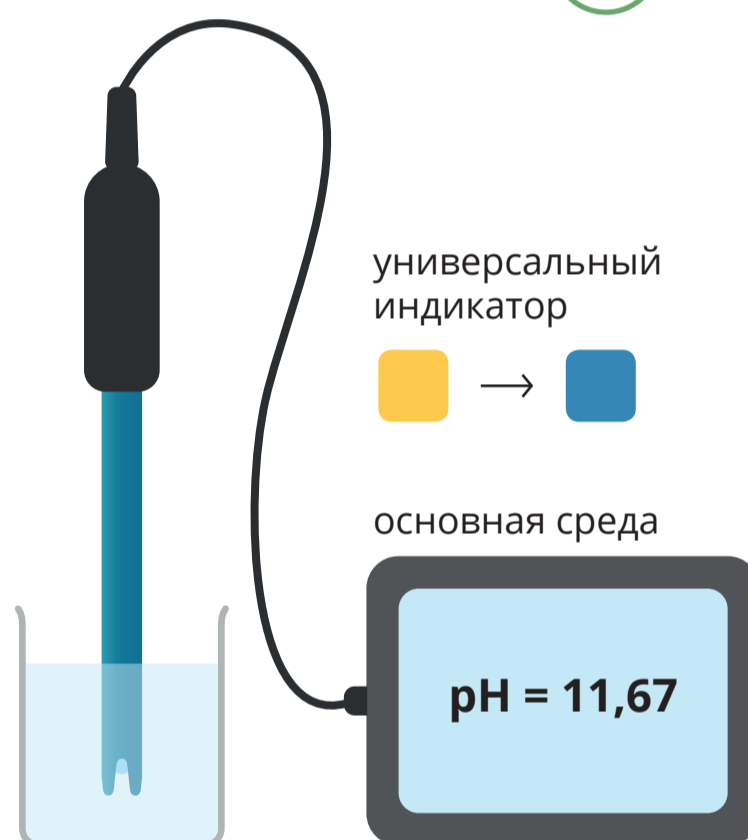
- ▶ Гидролиз FeCl_3 , датчик pH



гидролиз аниона

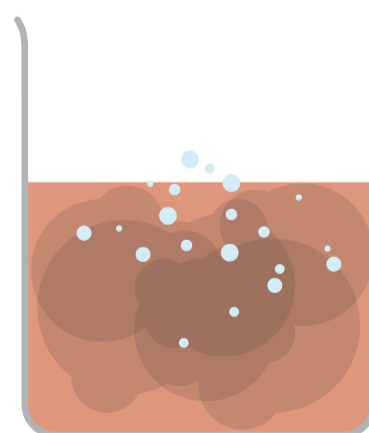
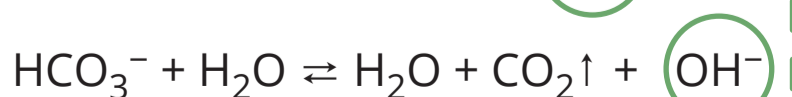
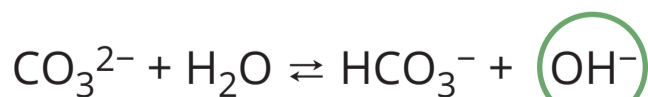
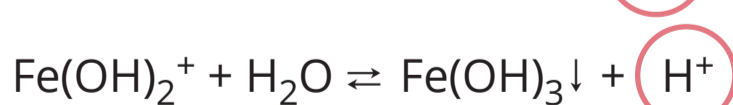
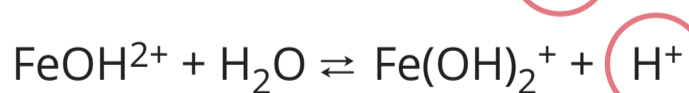
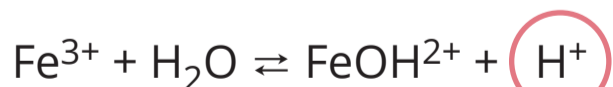
- ▶ Гидролиз Na_2CO_3 , датчик pH

- ▶ Гидролиз Na_2CO_3 , универсальный индикатор



Взаимоусиливающийся гидролиз

- ▶ Взаимоусиливающийся гидролиз Fe^{3+} и CO_3^{2-}



В ходе реакции выпадает красно-бурый осадок гидроксида железа (III), выделяется бесцветный углекислый газ.