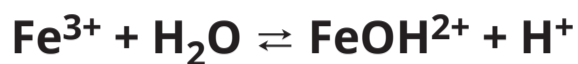


Взаимодействие железа (III) и сульфида

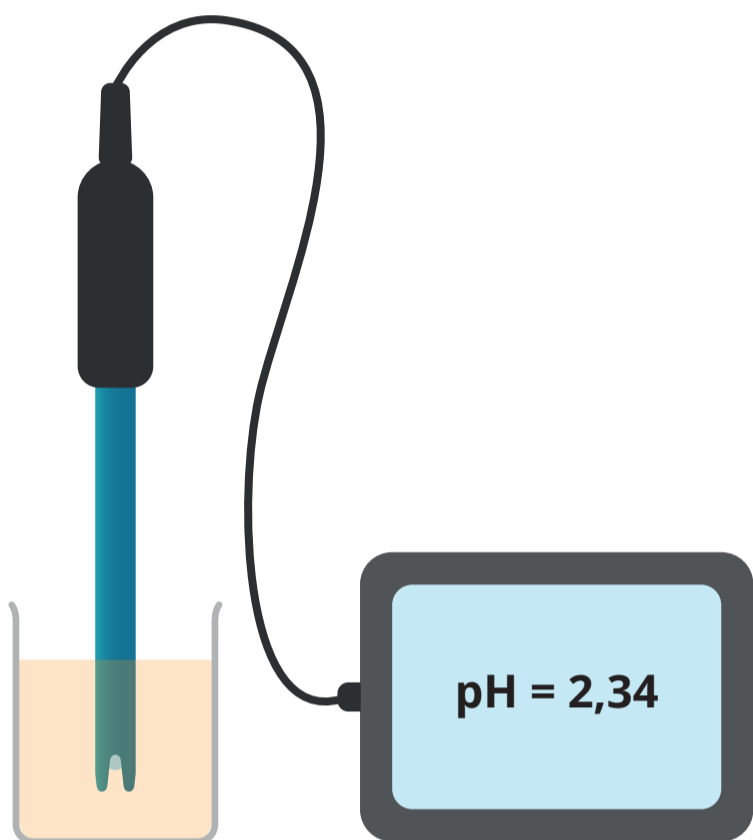
При взаимодействии Fe (III) и сульфид-иона возможно протекание двух процессов — кислотно-основного и окислительно-восстановительного.

КИСЛОТНО-ОСНОВНЫЕ СВОЙСТВА Fe³⁺ и S²⁻

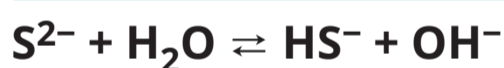
► Гидролиз FeCl₃, датчик pH



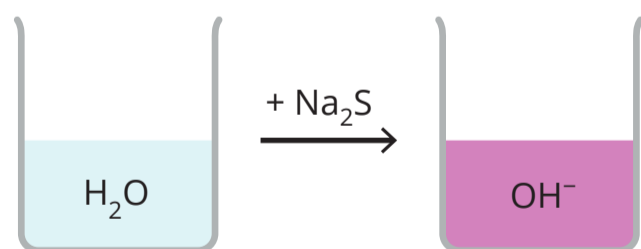
Fe³⁺ даёт в растворе кислую среду.



► Гидролиз Na₂S, фенолфталеин

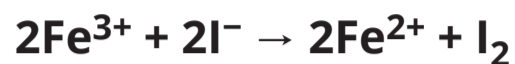


S²⁻ даёт в растворе основную среду.

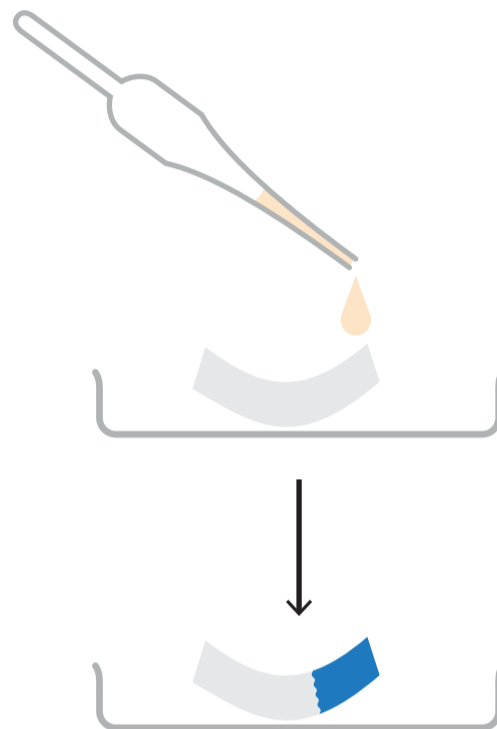


ОКИСЛИТЕЛЬНО-ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ СВОЙСТВА Fe³⁺ и S²⁻

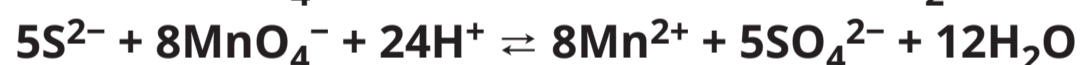
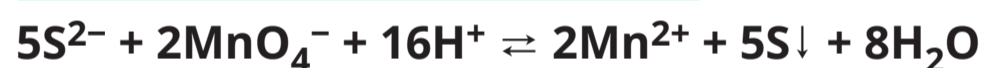
► Действие FeCl₃ на иодидкрахмальную бумагу



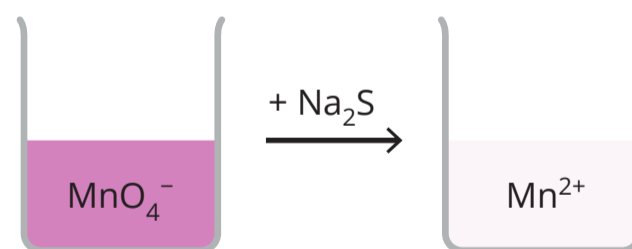
Fe³⁺ проявляет окислительные свойства.



► Взаимодействие Na₂S с KMnO₄

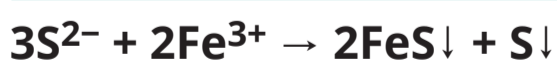


S²⁻ проявляет восстановительные свойства.



Что победит?

► Взаимодействие FeCl₃ и Na₂S



В ходе реакции по всему объёму пробирки выпадает два осадка: чёрный сульфид железа (II) и светло-жёлтый осадок серы.

