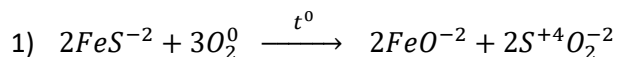
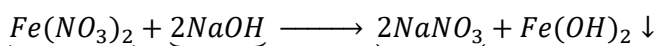
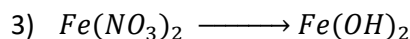
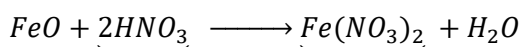
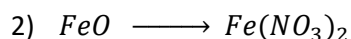
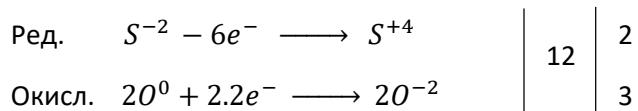


Задача 1: Неорганична химия



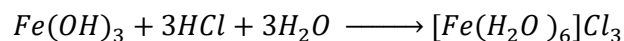
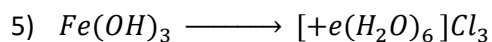
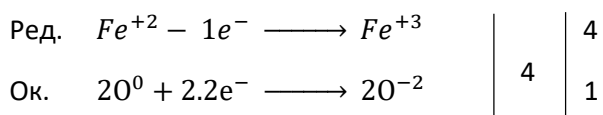
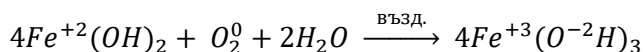
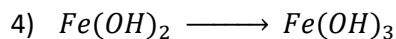
Обяснение за окислително-редукционен процес

Обяснение за химично взаим.

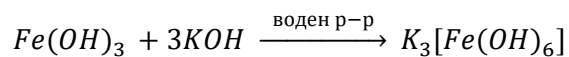
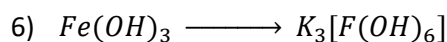


бледозелен

Йонообменен процес - обяснение

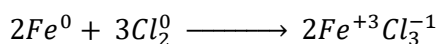
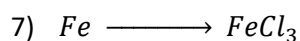


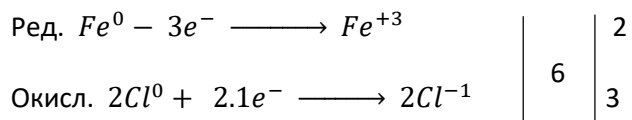
хекса аква железен трихлорид



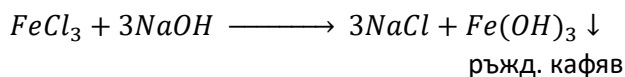
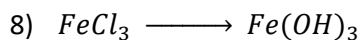
в излиш.

три калиев хексахидрокси ферат

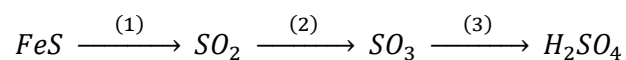
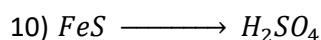
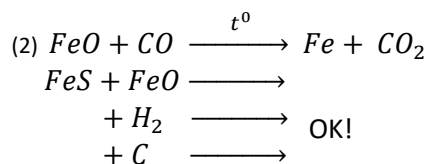
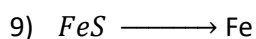




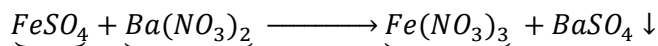
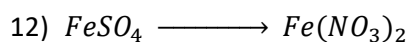
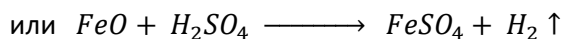
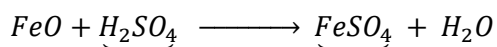
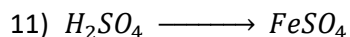
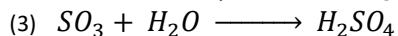
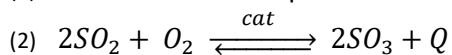
Обяснение за окислително-редукционен процес - взаимодействие на метал с неметал



Йонообменен процес - обяснение

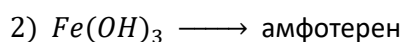
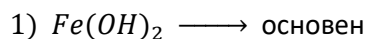


(1) вече е посочено в решението



бяла утайка

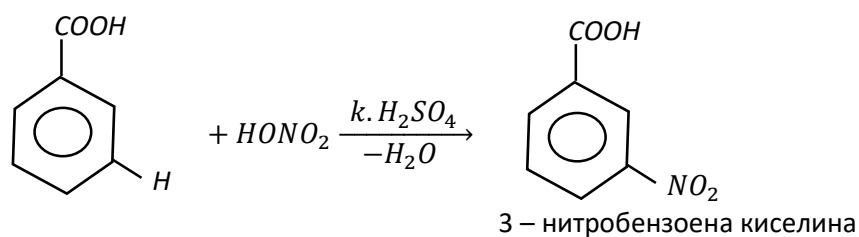
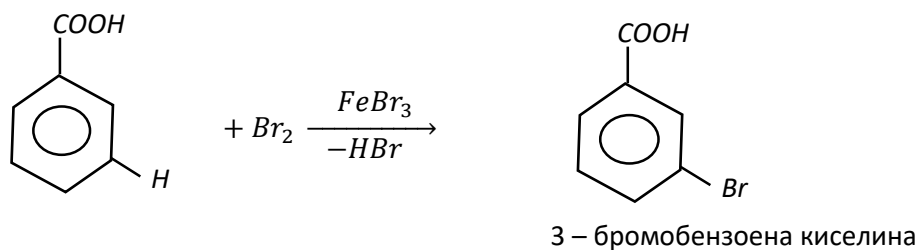
Характер на хидроксидите на Fe – образува два хидроксида:



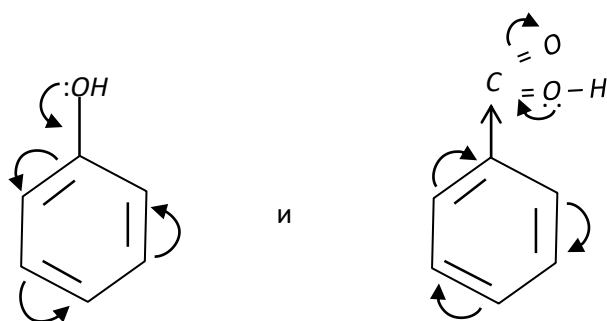
Обяснения за свойствата:

- основният хидроксид $Fe(OH)_2$ не взаимодейства с основа, а амфотерният $Fe(OH)_3$ взаимодейства.
- $Fe(OH)_2$ и $Fe(OH)_3$ са утайки: следователно в присъствие на $NaOH$ (KOH) $Fe(OH)_2$ не се разтваря, а $Fe(OH)_3$ се разтваря до разтворим хидроксикомплекс.

– взаимодействие на бензоена киселина с Br_2 и HNO_3



Обяснения за реакционна способност на фенола и бензоената киселина:



– OH групата при фенол е активиращ o - и p - място, а карбоксилната група – дезактивиращ m -ориентант.

Фенолът е по – силно реакционноспособен и заместителните реакции с Br_2 и HNO_3 се извършват по – лесно при него.