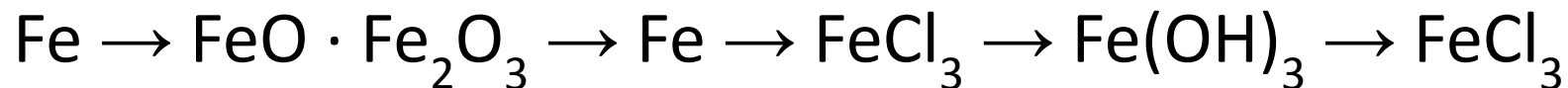


Практическая работа «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»

Работу выполнила Демидова

Задача № 1. Свойства железа и его соединений

Осуществите превращения по схеме:



1. https://www.youtube.com/watch?v=o9Rvc3Vae_c

2. https://www.youtube.com/watch?v=lgmF_1w5Y2I

3. <https://www.youtube.com/watch?v=XCgk9pslqo8>

4. 5.

<https://www.youtube.com/watch?v=ab-l6loCb7k>

Название опыта	Скриншот эксперимента	Наблюдение	Вывод и уравнение реакции

Название опыта	Скриншот эксперимента	Наблюдение	Вывод и уравнение реакции

Задача № 2. Распознавание солей

В трех пробирках налиты растворы хлориды бария, алюминия и железа (II). Опытным путем определите, в какой пробирке находится какая

1. Качественная реакция ^{солей} на катионы бария:

https://www.youtube.com/watch?v=RhWvHJy_2pk

2. Качественная реакция на катионы алюминия:

<https://www.youtube.com/watch?v=8uj6K70E8ds>

3. Качественная реакция на катионы железа 2+:

<https://www.youtube.com/watch?v=gcVOcXvnr7s>

https://www.youtube.com/watch?v=gcVOcXvnr7s&feature=emb_logo

Задача № 2. Распознавание солей

После проведения эксперимента ученик заполнил таблицу. Допиши пропущенное

Реагент	1 пробирка	2 пробирка	3 пробирка
H_2SO_4	-	-	Выпал белый осадок
NaOH	Выпал белый осадок, который растворился в избытке щелочи	Выпал осадок болотного цвета, не растворяется в избытке щелочи	-
Вывод			

Задача № 2. Распознавание солей

Составь уравнения реакций в молекулярном и ионном виде

Задача № 2. Распознавание солей

Составь уравнения реакций в молекулярном и ионном виде

Задача № 2. Распознавание солей

Составь уравнения реакций в молекулярном и ионном виде