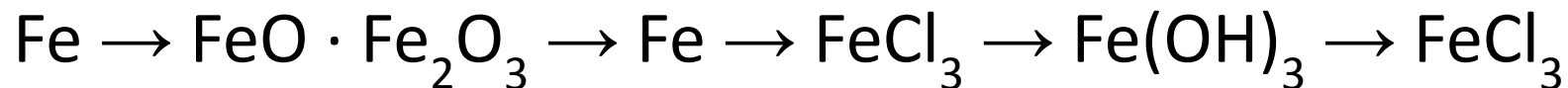


**Практическая работа  
«Решение экспериментальных  
задач по теме «Металлы»**

Работу выполнила Демидова

# Задача № 1. Свойства железа и его соединений

Осуществите превращения по схеме:



1. [https://www.youtube.com/watch?v=o9Rvc3Vae\\_c](https://www.youtube.com/watch?v=o9Rvc3Vae_c)

2. [https://www.youtube.com/watch?v=lgmF\\_1w5Y2I](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>

<b>Название опыта</b>	<b>Скриншот эксперимента</b>	<b>Наблюдение</b>	<b>Вывод и уравнение реакции</b>

<b>Название опыта</b>	<b>Скриншот эксперимента</b>	<b>Наблюдение</b>	<b>Вывод и уравнение реакции</b>

## 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 <sup>солей</sup> на катионы бария:

[https://www.youtube.com/watch?v=RhWvHJy\\_2pk](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>

[&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**