

Задания

1. записываем дату, тему, цель, ход работы.
2. Просмотреть видеоленты по ссылкам:
<https://youtu.be/NGfW17NNWRI>
3. ответить на вопросы лабораторной работы
4. сделать вывод

Готовые работы присылать на почту vitalina2517@mail.ru не позднее 13.06.2023

Если у вас возникли вопросы, обращайтесь по телефону 0721401876

Практическая работа № 3. Решение экспериментальных задач

Цель работы: применять теоретические знания для решения задач

1. Дана смесь, состоящая из хлорида калия и сульфата железа(III). Проведите опыты, при помощи которых можно определить хлорид-ионы Cl^- и ионы Fe^{3+} . Напишите уравнения соответствующих реакций в молекулярном, полном и сокращенном ионном виде.

2. Выданы вещества: кристаллогидрат сульфата меди(II), карбонат магния, гидроксид натрия, железо, соляная кислота, хлорид железа(III). Пользуясь этими веществами, получить продукты реакции: а) гидроксид железа (III); б) гидроксид магния; в) медь. Записать уравнения реакций. Назвать продукты реакции.

3. В трех пробирках даны кристаллические вещества без надписей :а) сульфат аммония; б) нитрат меди(III);в) хлорид железа(III) Каким образом можно их определить? Составьте уравнения соответствующих реакций в молекулярном, полном и сокращенном ионном виде. Назвать продукты реакции.

4. Осуществить превращение



Вывод: