

Задания

1. записываем дату, тему, цель, ход работы.
2. Просмотреть видеол по ссылкам:
3. <https://youtu.be/IJoSelHBoSg>
<https://youtu.be/kSgo1kxSx60>

<https://youtu.be/wt-iPjzRsFc>
<https://youtu.be/87ipJLmBbws>
<https://youtu.be/jbbvPHbpQXI>

3. ответить на вопросы лабораторной работы
4. сделать вывод

Готовые работы присылать на почту vitalina2517@mail.ru не позднее 02.05.2023

Если у вас возникли вопросы, обращайтесь по телефону 0721401876

Лабораторная работа №11

Испытание растворов щелочей индикаторами. Взаимодействие щелочей солями.

Цель работы:

- изучить свойства сложных неорганических веществ

Опыт		Результат
Испытание растворов индикаторами	<i>В одну пробирку налейте 3-4 мл соляной кислоты, во вторую – столько же раствора гидроксида натрия, в</i>	<i>При помощи кислотно-основных индикаторов определите состав каждой пробирки.</i> 1 _____ <i>пробирка</i> <i>Цвет</i>
	<i>третью – карбоната калия.</i>	<i>индикатора</i> _____ 2 _____ <i>пробирка</i> <i>Цвет</i> <i>индикатора</i> _____ 3 _____ <i>пробирка</i> <i>Цвет</i> <i>индикатора</i> _____

Взаимодействие кислот с металлами.	Поместите в пробирку немного цинковых стружек, прилейте к ним соляной кислоты и нагрейте.	Наблюдается _____ Уравнение реакции в молекулярном и ионном виде: _____
Взаимодействие кислот с оксидами металлов.	В пробирку поместить оксид железа (II), прибавить HCl.	Наблюдается _____ Уравнение реакции в молекулярном и ионном виде _____
Взаимодействие кислот с основаниями	В пробирку поместить гидроксид железа (III) Fe(OH) ₃ и прилить HCl.	Наблюдается _____ Уравнение реакции в молекулярном и ионном виде _____
Взаимодействие кислот с солями	В пробирку поместить H ₂ SO ₄ и добавить BaCl ₂ .	Уравнение реакции в молекулярном и ионном виде _____
Взаимодействие щелочей с солями	В чистую пробирку поместить 1 мл раствора FeCl ₃ и прилить столько же NaOH. Наблюдать появление осадка красно-бурого цвета Fe(OH) ₃ . Добавить к осадку раствор HCl до растворения его.	Уравнение реакции в молекулярном и ионном виде _____ _____ _____ _____
Разложение нерастворимых оснований	В пробирку поместить Mg(OH) ₂ и осторожно нагревать.	Наблюдается _____ _____ _____ Уравнение реакции в молекулярном виде _____
Взаимодействие солей с металлами	Внесите гранулу цинка в пробирку с раствором сульфата меди (II), объясните наблюдаемое.	Что наблюдаете? _____ Уравнение реакции в молекулярном виде, определите тип реакции
Взаимодействие солей друг с другом	В пробирку поместить Na ₃ PO ₄ и прибавить столько же раствора CaCl ₂ . Наблюдать появление осадка.	Наблюдается _____ Уравнение реакции в молекулярном и ионном виде _____
Гидролиз солей	В пробирку поместить 0,5	Объясните изменение окраски фенолфталеина

<i>различного типа</i>	мл раствора K_2S , а во вторую – 0,5 мл K_3PO_4 и добавить в каждую по 1 капле фенолфталеина.	<hr/> <hr/> <p>Напишите уравнение реакции.</p> <hr/> <hr/> <hr/> <p>Определите реакцию среды растворов</p>
	В пробирку поместить 0,5 мл раствора $CuSO_4$ и добавить 1 каплю метилоранжа.	<p>Объясните изменение окраски фенолфталеина</p> <hr/> <hr/> <p>Напишите уравнение реакции.</p> <hr/> <hr/> <hr/> <p>Определите реакцию среды растворов</p> <hr/> <hr/>

Общий вывод