

Тема: Гидролиз солей

Цель: закрепить знания о явлении гидролиза неорганических веществ на примерах изменения окраски индикаторов в водных растворах солей

Оборудование: перечисляем на основе просмотренных видеороликов

Реактивы: перечисляем на основе просмотренных видеороликов

Выполнение работы:

Опыт 1. Окраска индикаторов в различных средах

<https://www.youtube.com/watch?v=KdLf7lcoOS8>

Названия веществ	Формула	Окраска лакмуса	Окраска метилоранжа	Окраска фенолфталеина

Вывод: для определения растворов кислот можно использовать ..., а для определения растворов щелочей больше подходит ..., вода имеет ... среду, в ней окраска ... будет ..., окраска ... будет ..., а ... окраску в воде ...

Опыт 2. Определение реакции среды в растворах солей

<https://www.youtube.com/watch?v=uHTISCappw4>

Название соли	Формула соли	Окраска лакмуса

Вывод: в растворе ... наблюдается ... окраска ... так как, в растворе ... наблюдается ... окраска ... так как, в растворе ... наблюдается ... окраска ... так как

Опыт 3. Влияние разбавления раствора на гидролиз солей

<https://www.youtube.com/watch?v=fQZ32UBpY3w>

Общее уравнение гидролиза: $Vi(NO_3)_3 + H_2O =$

Первая ступень гидролиза:

Вторая ступень гидролиза:

Третья ступень гидролиза:

Вывод: разбавление раствора солей приводит к