

Дата	Класс	Предмет	Учитель
14.02.2022г.	8	химия	Сытникова И.В.
ТЕМА урока:	Соли: свойства, применение		

ЭТАПЫ УРОКА

1. Повторите материал по теме «Соли»:

<https://ppt-online.org/751084>

Выполните задание устно:

Кислоты	Основания	Соли

H_2SO_4 $CuSO_4$ $FeCl_3$ KOH $Ba(OH)_2$ K_3PO_4
 $Al_2(SO_4)_3$ HNO_3 $Ca(OH)_2$ H_3PO_4 $Mg(NO_3)_2$
 H_2CO_3 $LiOH$



Проверьте себя:		
Кислоты	Основания	Соли
H_2SO_4 HNO_3 H_3PO_4 H_2CO_3	KOH $Ba(OH)_2$ $Ca(OH)_2$ $LiOH$	$FeCl_3$ $CuSO_4$ K_3PO_4 $Al_2(SO_4)_3$ $Mg(NO_3)_2$

Выполните проверку:

2. Изучение нового материала.

Выполнение лабораторных опытов

Лабораторный опыт №6 «Взаимодействие растворов солей с металлами»

https://www.youtube.com/watch?v=A_WXk8znDiM

Лабораторный опыт №7 «Реакция солей с кислотами»

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

Лабораторный опыт №8 «Реакция растворов солей с растворами щелочей»

<https://www.youtube.com/watch?v=ENr0tv30u6s>

Лабораторный опыт №9 «Реакции растворов солей друг с другом»

<https://www.youtube.com/watch?v=hTvsz59evR0>

Оформите опыты в тетрадь по плану:

Лабораторный опыт №_____

Название опыта_____

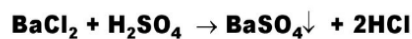
Уравнения реакций, наблюдения

Краткий вывод_____

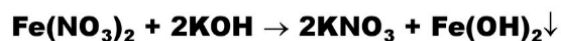
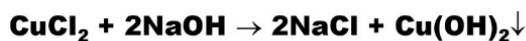
Изучите материал:

Химические свойства.

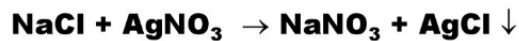
1. Взаимодействие с кислотами → выпадает осадок или выделяется газ.



2. Взаимодействие с щелочами → выпадает осадок.

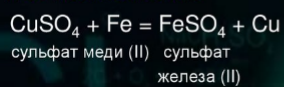


3. Взаимодействие с солями - выпадает осадок.

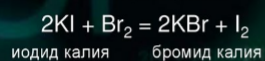


Химические свойства солей

1. С металлами:



2. С неметаллами:

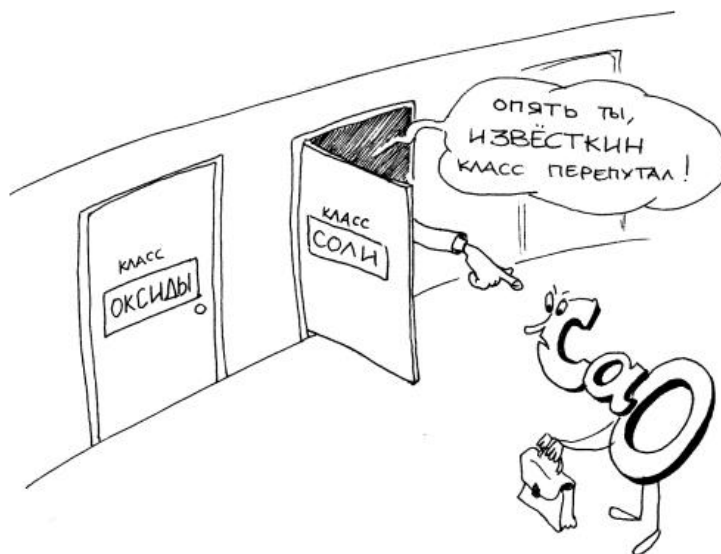


Применение солей



1-5- производство химических веществ (соляной кислоты, гидроксида натрия, хлора, натрия, соды), 6- для консервирования, 7- приправа к пище, 8- производство мыла

Домашнее задание: изучить параграф 44, оформить в тетрадь лабораторные опыты 6-9, объяснить рисунок письменно:



Выполненные работы присылать на адрес электронной почты isytnikova@mail.ru

Консультация: присылайте вопросы на электронную почту isytnikova@mail.ru