



«ПОЛУЧЕНИЕ СОЛЯНОЙ КИСЛОТЫ И ИЗУЧЕНИЕ ЕЕ СВОЙСТВ»

9 класс

Автор: Чуева Л.В.

ЦЕЛЬ УРОКА: ОТРАБОТКА

НАВЫКОВ ПО ТЕМЕ:

**«ПОЛУЧЕНИЕ СОЛЯНОЙ
КИСЛОТЫ И ИЗУЧЕНИЕ ЕЕ
СВОЙСТВ», ПРОВЕРИТЬ
УСВОЕНИЕ ТЕМЫ.**

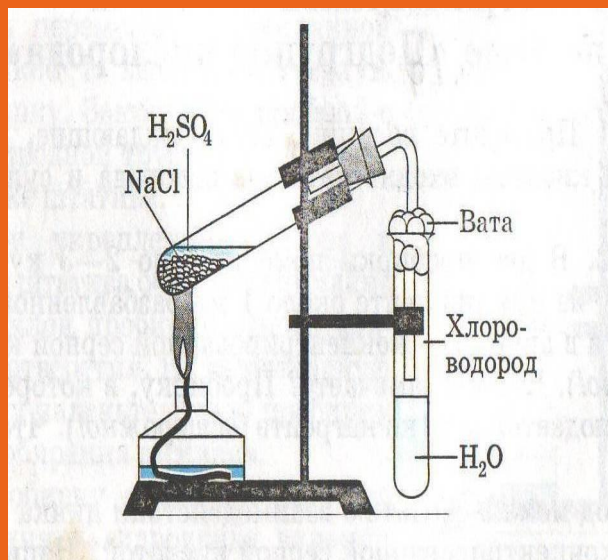
**ТИП УРОКА: УРОК КОНТРОЛЯ
ЗНАНИЙ , УМЕНИЙ И НАВЫКОВ**

**ВИД УРОКА: МУЛЬТИМЕДИЙНАЯ
ПРЕЗЕНТАЦИЯ**

**ОБОРУДОВАНИЕ: 7 СЛАЙДОВ ПО
ТЕМЕ, МУЛЬТИМЕДИЙНАЯ
УСТАНОВКА, ЛАЗЕРНАЯ УКАЗКА.**

ИНСТРУКТИВНАЯ КАРТОЧКА №1 «ПОЛУЧЕНИЕ СОЛЯНОЙ КИСЛОТЫ»

□ Зарисуйте рисунок:



- Напишите уравнение химической реакции, протекающей между концентрированной серной кислотой и хлоридом натрия.
- Почему конец газоотводной трубки должен находиться на расстоянии 0.5 – 1.0 см от поверхности воды?



ИНСТРУКТИВНАЯ КАРТОЧКА №2

«ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ СОЛЯНОЙ КИСЛОТЫ С МЕТАЛЛАМИ»



- Со всеми ли металлами реагирует соляная кислота?
- Составьте уравнения реакций, протекающих между соляной кислотой и указанными металлами.

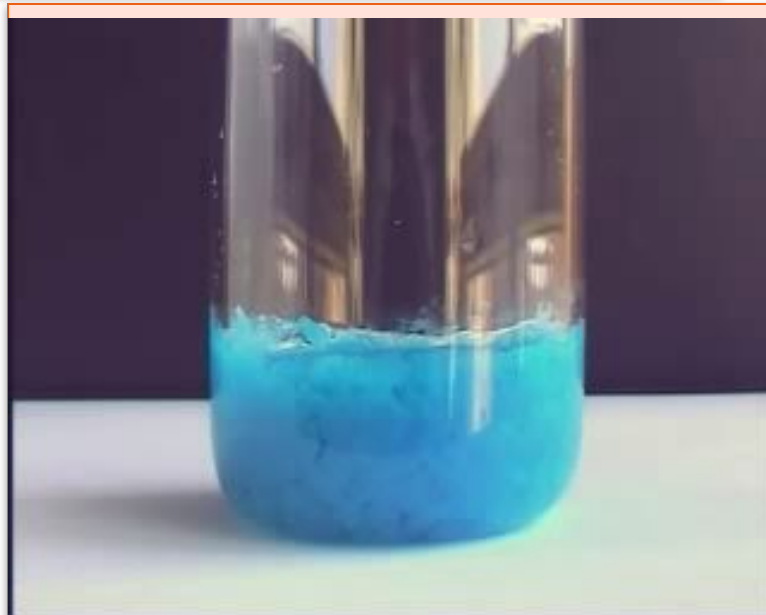


ИНСТРУКТИВНАЯ КАРТОЧКА №3

«ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ СОЛЯНОЙ КИСЛОТЫ С ОКСИДАМИ, НЕРАСТВОРИМЫМИ ОСНОВАНИЯМИ».



- Напишите уравнение реакции между оксидом меди (II) и соляной кислотой.



- Напишите уравнение реакции между гидроксидом меди (II) и соляной кислотой

ИНСТРУКТИВНАЯ КАРТОЧКА №4

«ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ СОЛЯНОЙ КИСЛОТЫ С СОЛЯМИ»

С карбонатами



- Напишите уравнение реакции между соляной кислотой и карбонатом натрия в молекулярном и ионных видах.

Качественная реакция на хлорид ион.



- Напишите уравнение реакции между хлоридом калия и нитратом серебра (I) в молекулярном и ионных видах.



СПАСИБО
ЗА РАБОТУ НА УРОКЕ!

