

Соляная кислота. Хлориды

Презентацию подготовила ученица 9А
класса
Бушуева Екатерина

Соляная кислота

- раствор HCl в воде.

Физические свойства

1. **Бесцветная жидкость (техническая - жёлто-зелёного цвета) с резким запахом;**

2. **Концентрированная HCl - «дымит»;**

3. **Максимальная концентрация $\approx 40\%$**

Химические свойства HCl

1. Сильная кислота:



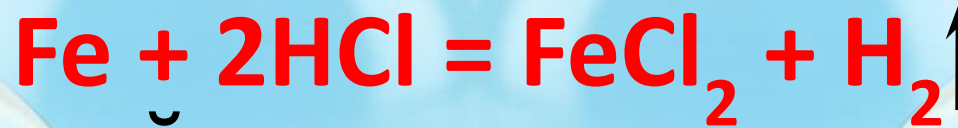
Как изменяется окраска индикаторов в растворах кислот ?

Лакмус -

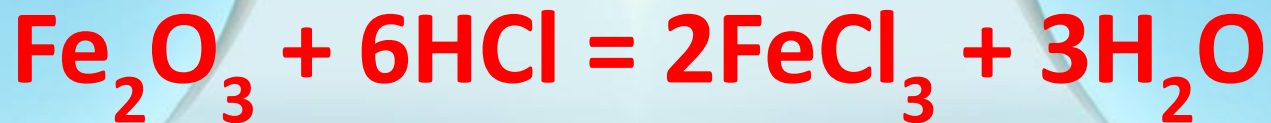
Метиловый оранжевый -

Фенолфталеин -

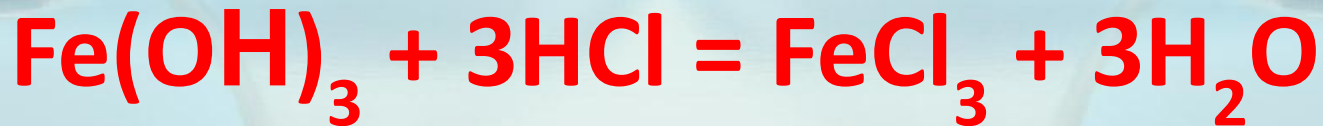
2. Взаимодействие с металлами:



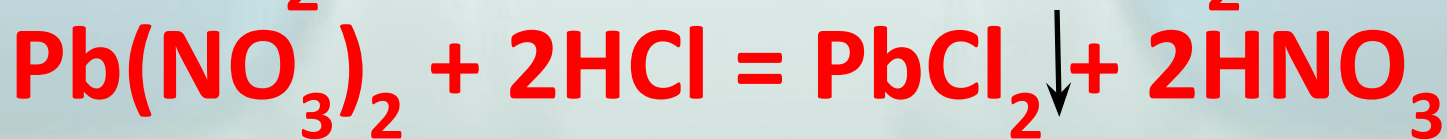
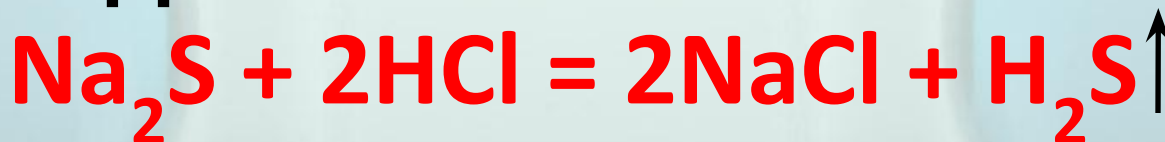
3. Взаимодействие с основными и амфотерными оксидами:



4. Взаимодействие с основаниями:



5. Взаимодействие с солями:

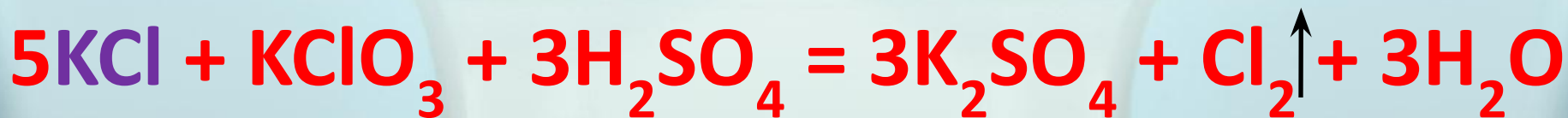
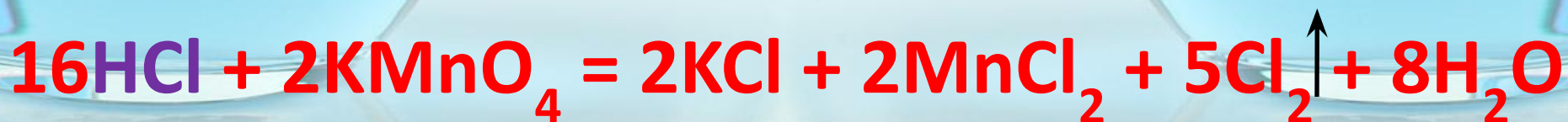


Хлориды металлов

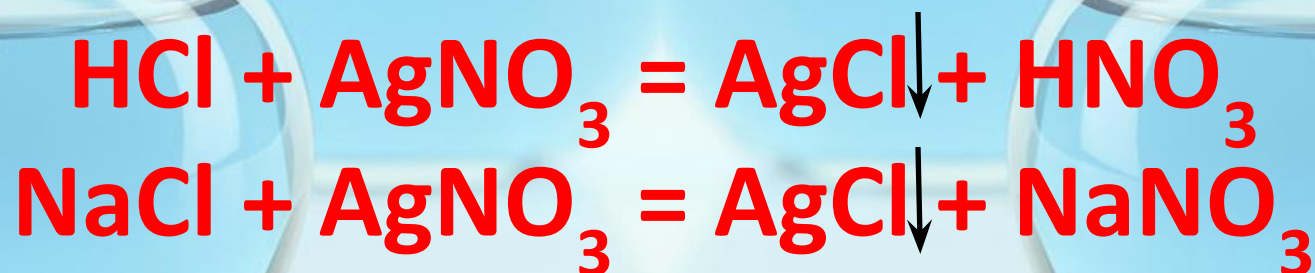
- соли соляной кислоты.

NaCl , CuCl_2 , FeCl_3 , AlCl_3 и др.

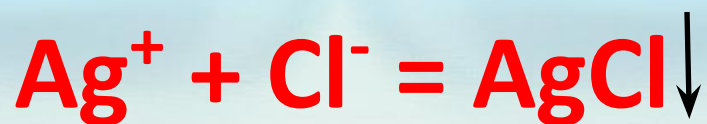
1. HCl и хлориды окисляются сильными окислителями:



2. Качественная реакция на HCl и хлориды:



AgCl - белый творожистый осадок



Спасибо за внимание!

