

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КЛАССОВ

9 КЛАСС
ПОВТОРЕНИЕ

СОЕДИНЕНИЙ

ОСНОВНЫЕ ОКСИДЫ

1. взаимодействие с водой

Оксид активного металла + вода = щелочь



2. основной оксид + кислота = соль + вода



3. основной оксид + кислотный оксид = соль



КИСЛОТНЫЕ ОКСИДЫ

1. взаимодействие с водой

Кислотный оксид + вода = кислота



2. кислотный оксид + щелочь = соль + вода



3. кислотный оксид + основной оксид =

Соль + вода



КИСЛОТЫ

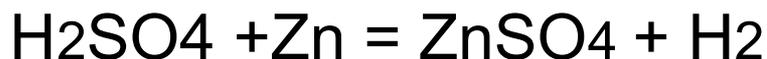
1. действие на индикаторы

Лакмус– красный

Метилоранж– красный

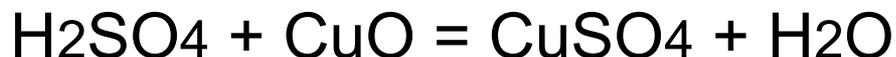
2. взаимодействие с металлами

Кислота + металл = соль + H₂



3. взаимодействие с оксидами

Кислота+ основной оксид = соль+ H₂O



4. Взаимодействие с основаниями

Кислота + основание = соль + H₂O

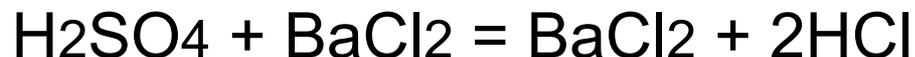


5. Реакция нейтрализации

взаимодействие с солями

Кислота + соль = новая кислота +

новая соль



ОСНОВАНИЯ

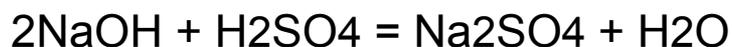
1. действие на индикаторы

Лакмус– синий

Метилоранж– желтый

Фенолфталеин– малиновый

2. взаимодействие с кислотами **Основание+ кислота= соль+ вода**



3. взаимодействие с кислотным оксидом **Основание+ основной оксид
=соль+ вода**

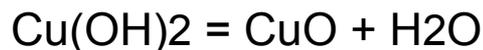


4. взаимодействие с солями **щелочь + соль= новое основание+ новая соль**



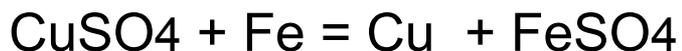
5. нерастворимые основания разлагаются при нагревании

Нерастворимое основание =оксид+H₂O



СОЛИ

1. соль + металл = нов. соль + нов. металл



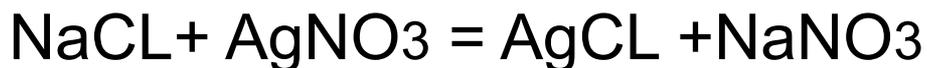
2. соль + кислота = нов. соль + нов. кислота



3. соль + щелочь = нов. соль + нов. Основание



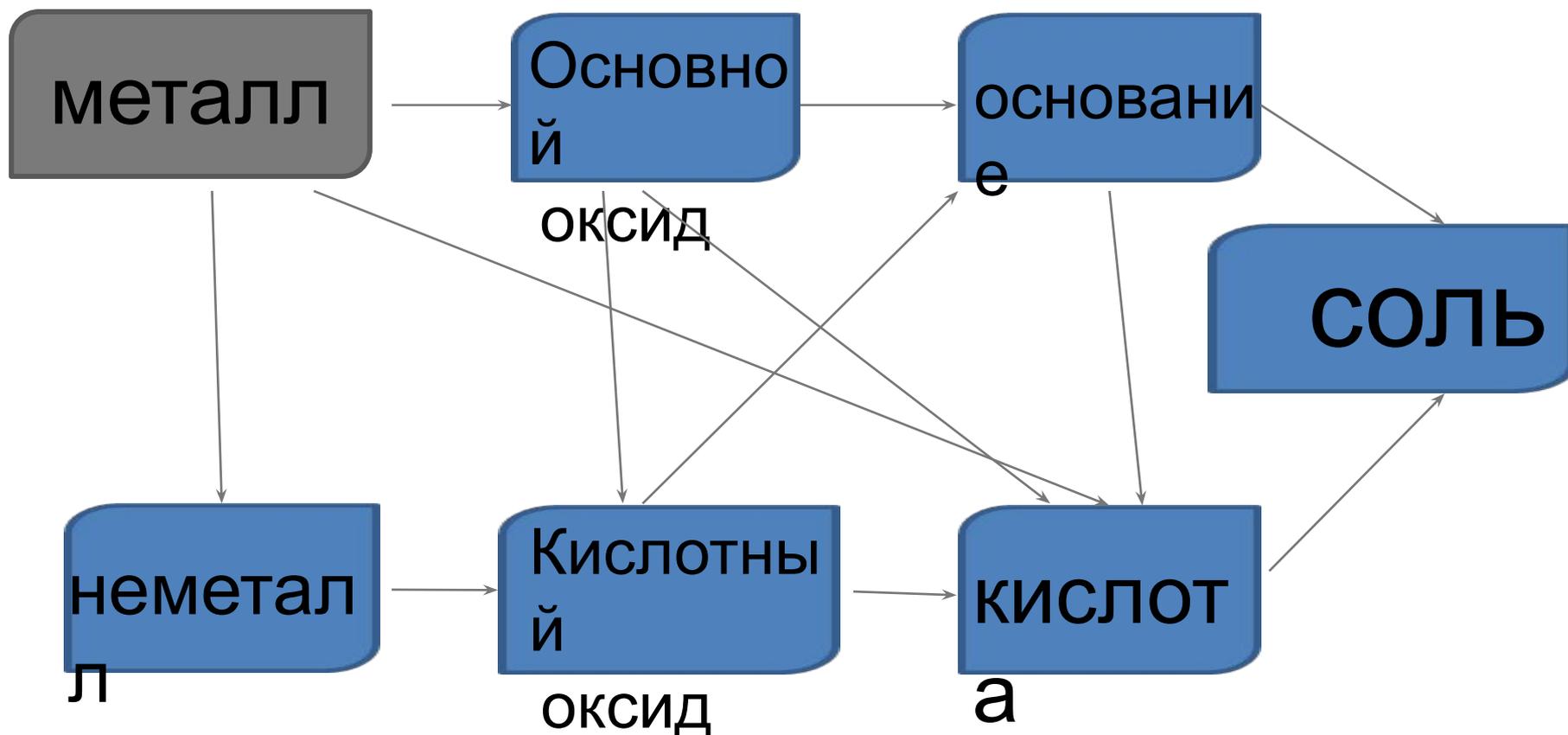
4. соль + соль = нов. соль + нов. соль



5. Разложение при нагревании



ГЕНЕТИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ



С КАКИМИ ВЕЩЕСТВАМИ
БУДЕТ РЕАГИРОВАТЬ ЖЕЛЕЗО

H₂SO₄

H₂O

KOH

NaCl

O₂

Cu

ОСУЩЕСТВИТЕ РЯД ПРЕВРАЩЕНИЙ
, ЗАПИШИТЕ УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИЙ

