



14.05.20

Химические свойства основных
неорганических соединений
в свете ЭД и ОВР

Химические свойства оксидов

- вспомните, с какими веществами взаимодействуют оксиды?

Основные оксиды

- 1) С кислотами
- 2) С водой
- 3) С кислотными оксидами

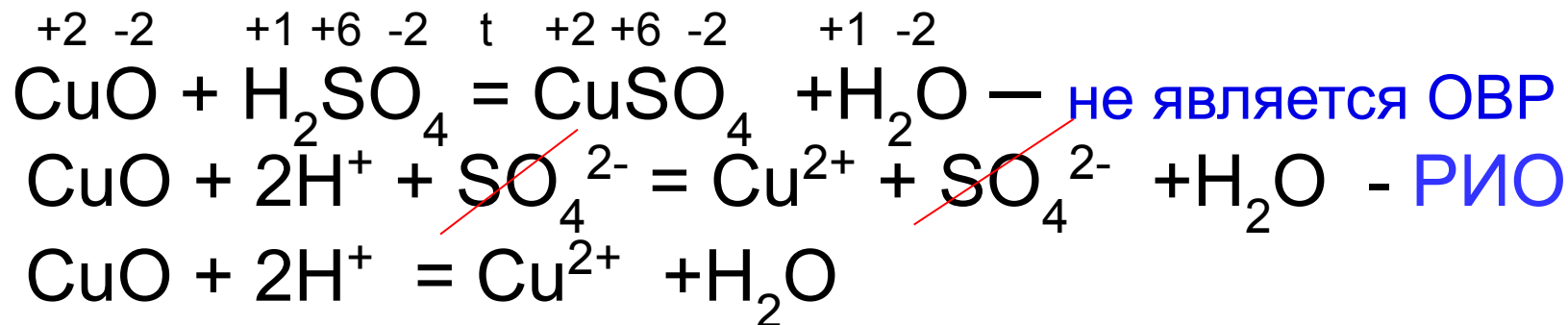
Кислотные оксиды

- 1) С растворимыми основаниями (щелочами)
- 2) С водой
- 3) С основными оксидами

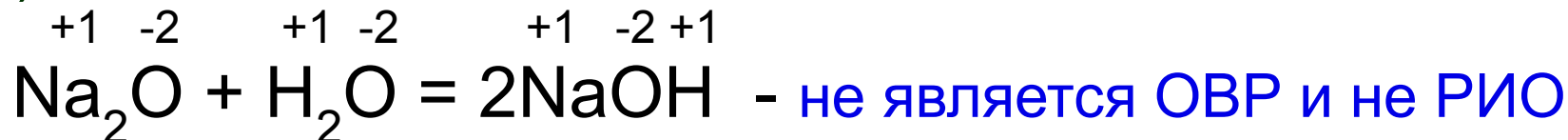
Приведем примеры и рассмотрим в свете ЭД и ОВР

Химические свойства основных оксидов

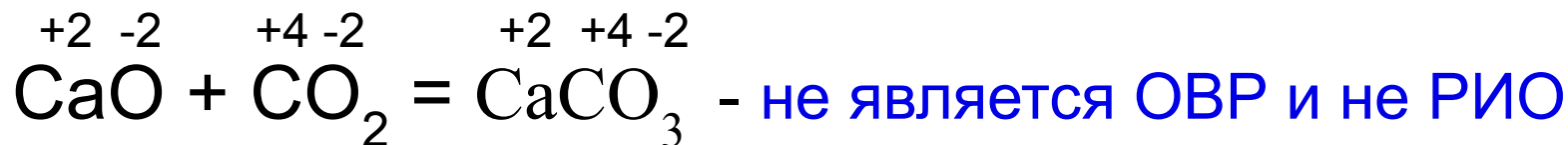
1) Взаимодействуют с кислотами



2) с водой

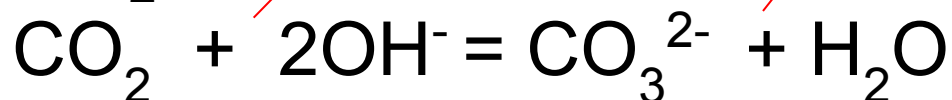
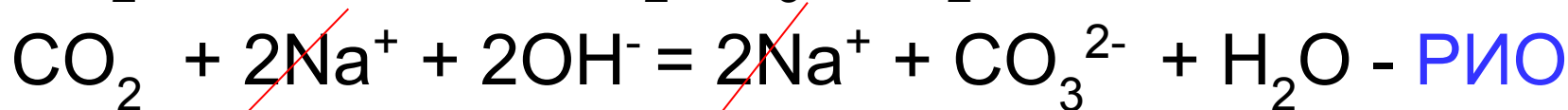
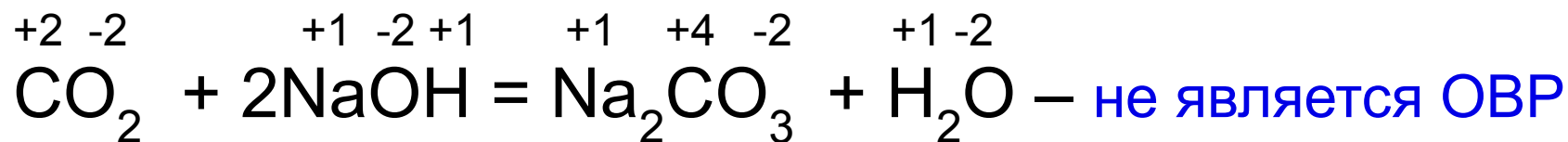


3) с кислотными оксидами

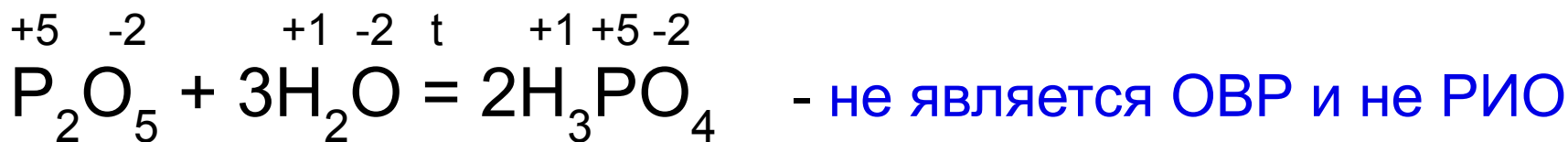


Химические свойства кислотных оксидов

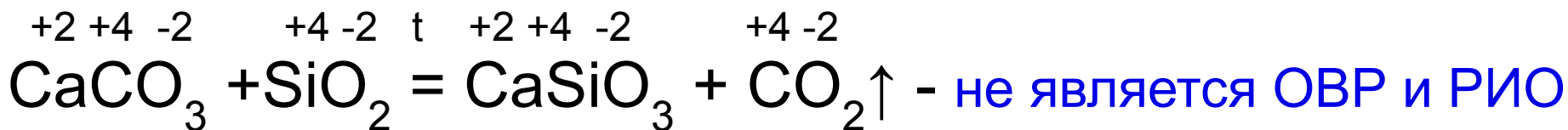
1) с растворимы основаниями (щелочами)



2) с водой



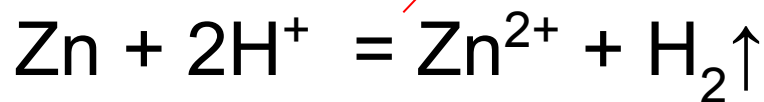
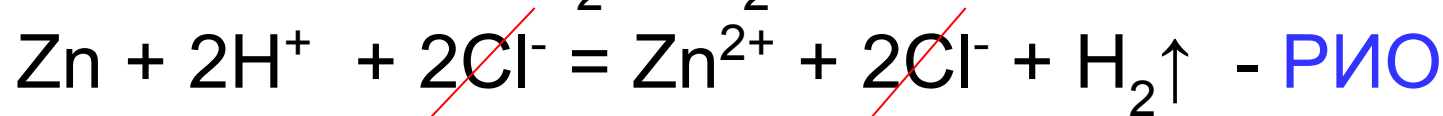
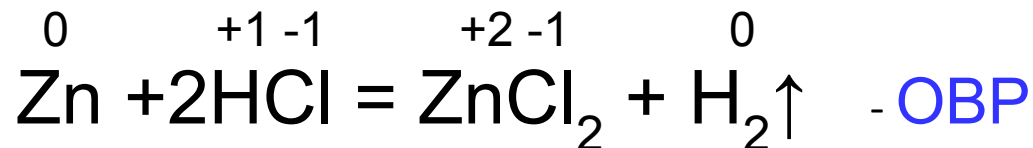
3) менее летучие кислотные оксиды вытесняют более летучие из солей



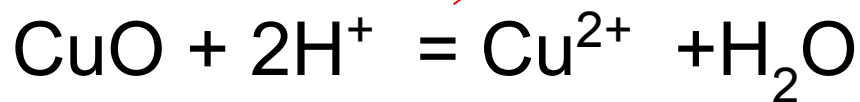
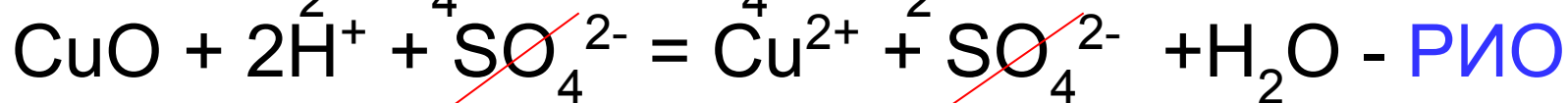
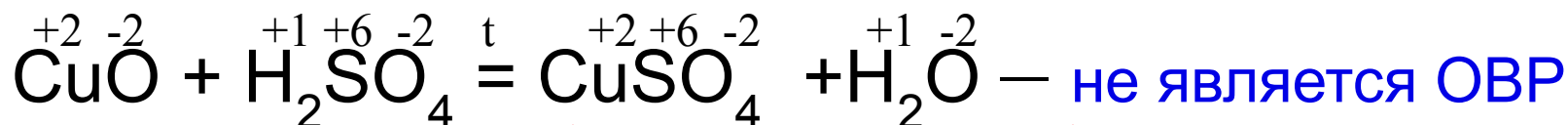
Химические свойства кислот

- Вспомните, с какими веществами взаимодействуют кислоты ?
 - 1) с металлами
 - 2) с основными оксидами
 - 3) с основаниями
 - 4) с солями
 - 5) разлагаются при нагревании

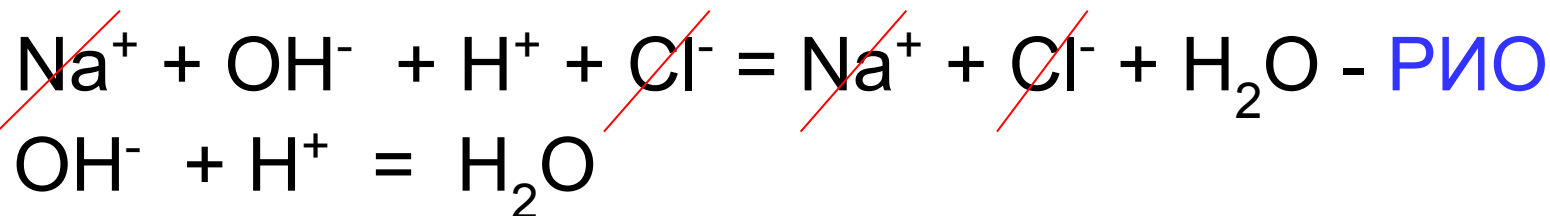
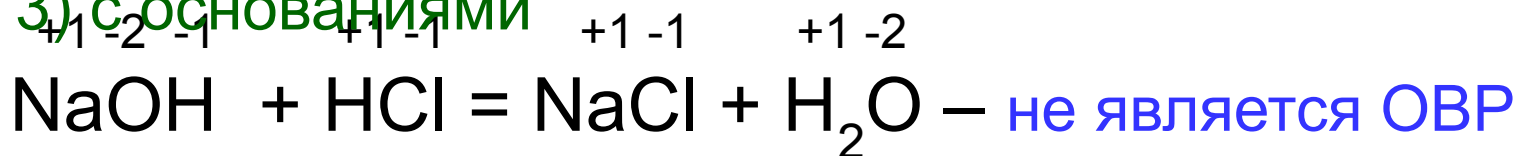
1) с металлами



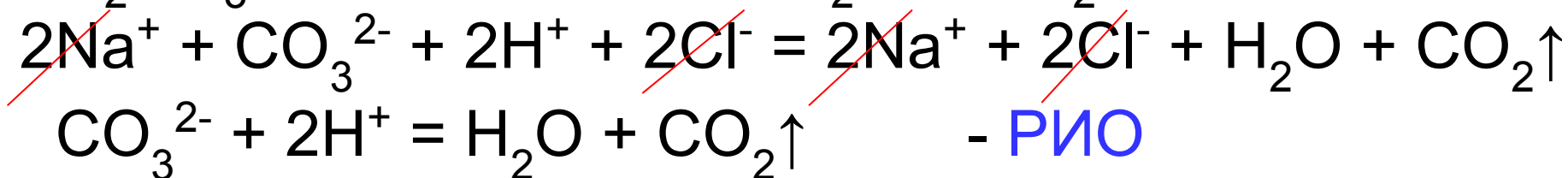
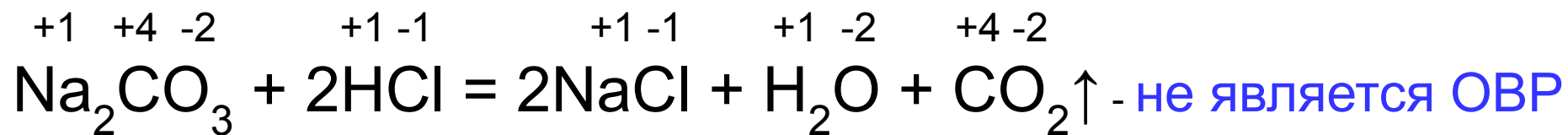
2) с основными оксидами



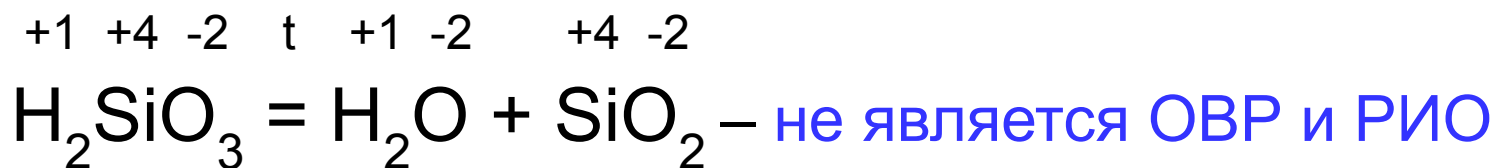
3) с основаниями



4) с солями



5) Некоторые разлагаются при нагревании

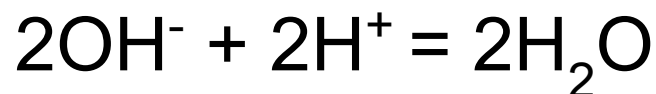
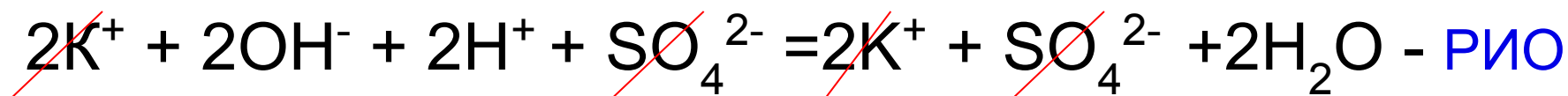
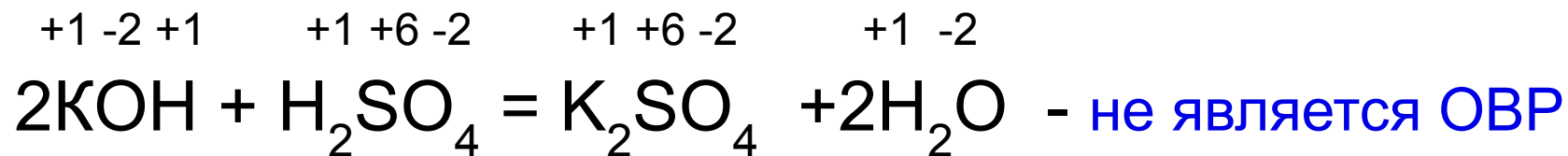


Химические свойства оснований

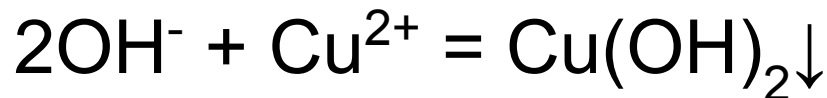
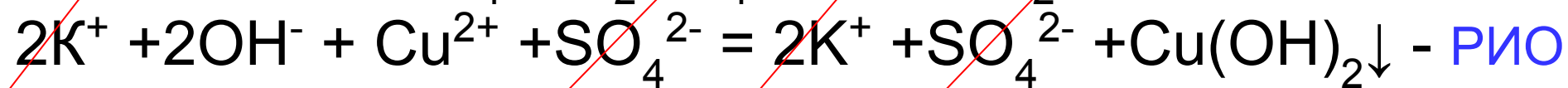
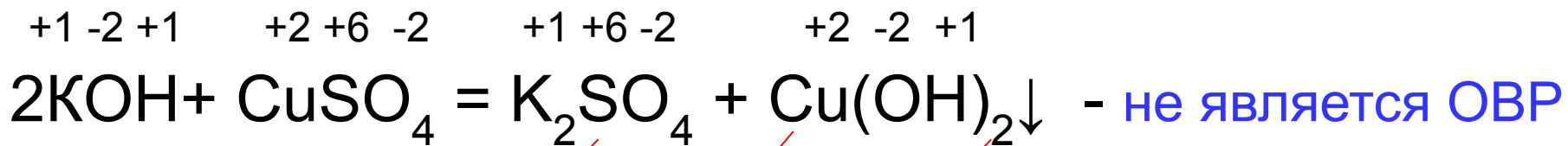
- вспомните, с какими веществами взаимодействуют основания?
 - 1) с кислотами
 - 2) растворимые основания (щелочи) с солями
 - 3) Растворимые основания (щелочи) с кислотными оксидами
 - 4) нерастворимые разлагаются при нагревании

Химические свойства оснований

1) с кислотами

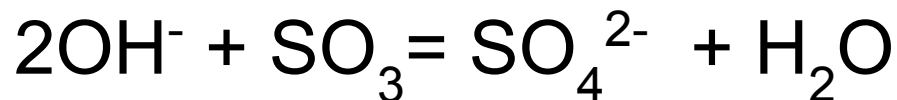
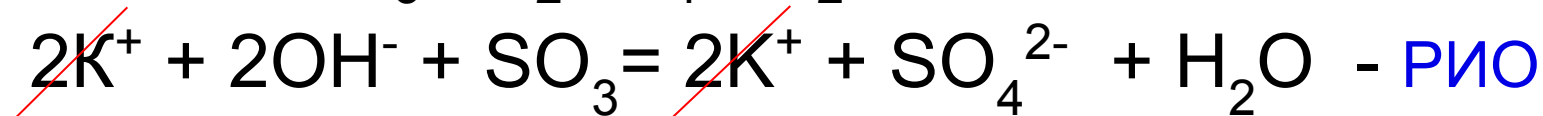
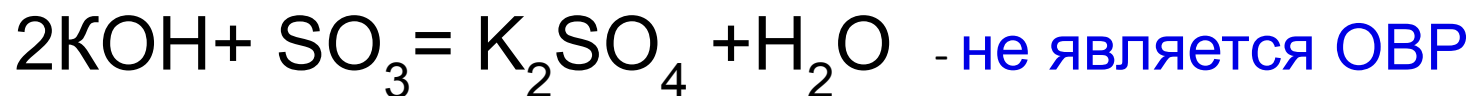


2) растворимые основания (щелочи) с растворами солей

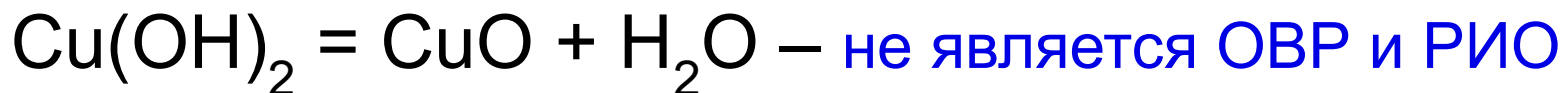
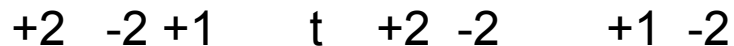


Химические свойства оснований

3) Растворимые основания (щелочи) с кислотными оксидами



4) нерастворимые разлагаются при нагревании

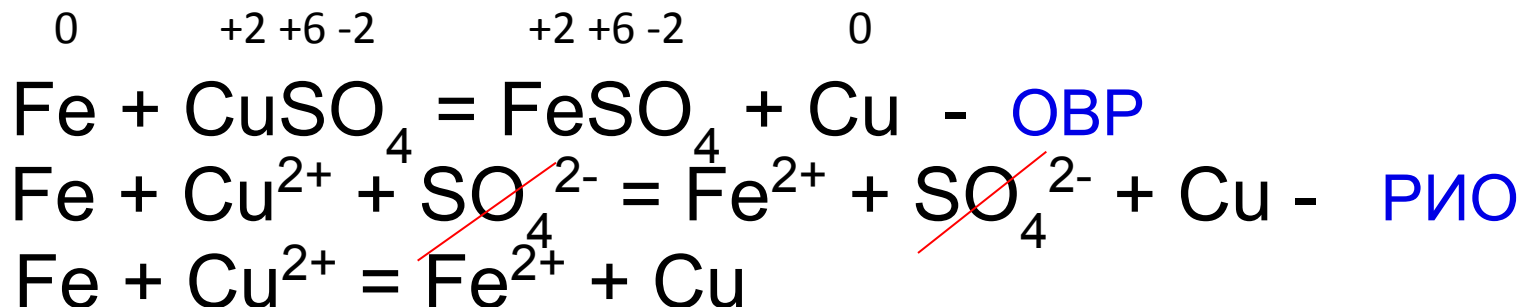


Химическая свойства солей

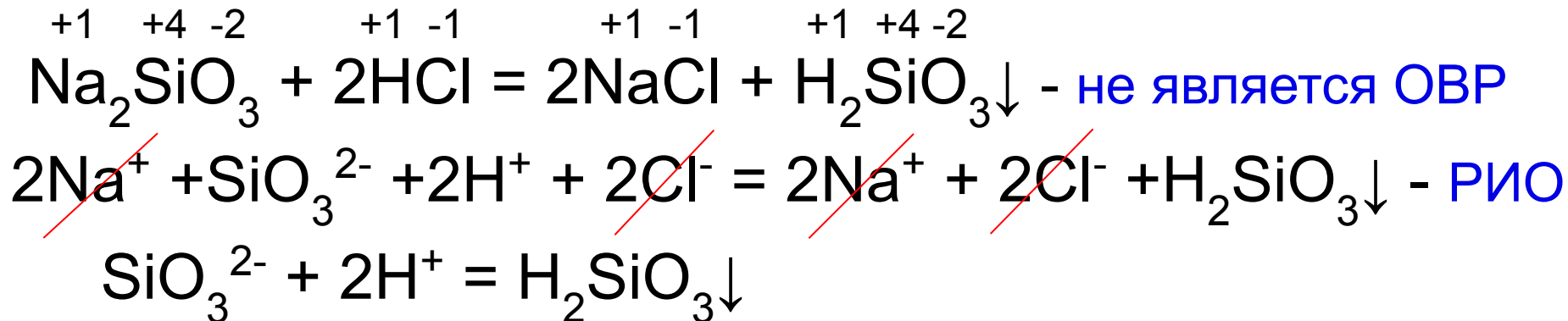
- Помните, с какими веществами взаимодействуют соли?
 - 1) с металлами
 - 2) с кислотами
 - 3) с растворимыми основаниями (щелочами)
 - 4) с растворами солей
 - 5) нерастворимые при нагревании разлагаются

Химические свойства солей

1) с металлами

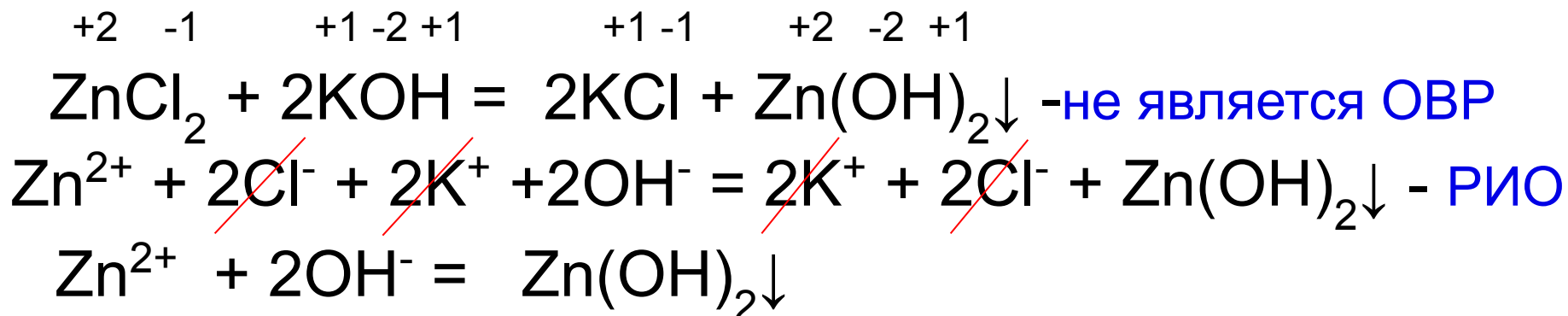


2) с кислотами

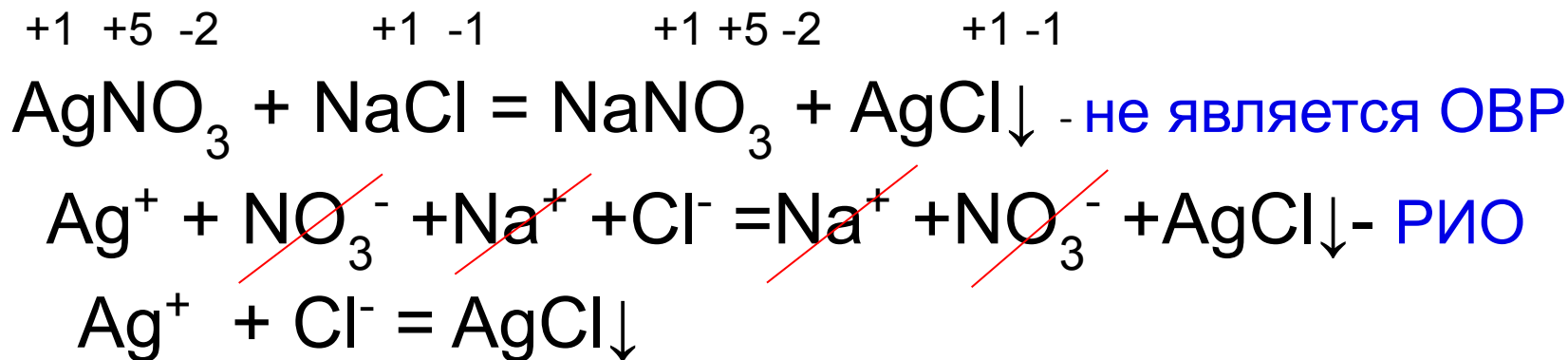


Химические свойства солей

3) с растворимыми основаниями (щелочами)

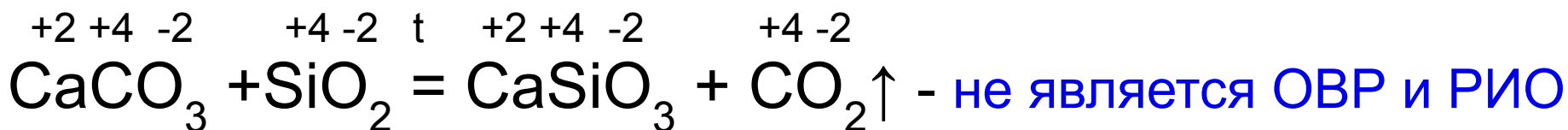


4) с растворами солей

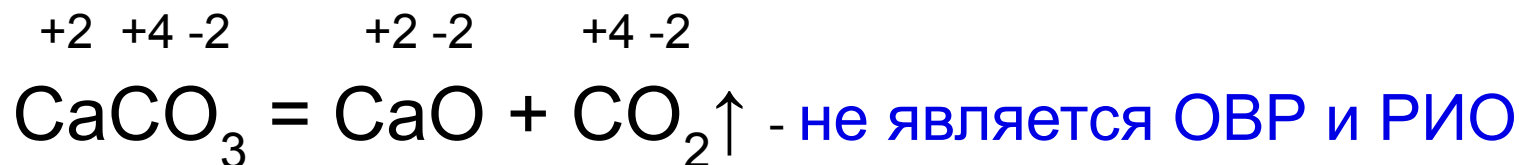


Химические свойства солей

5) с кислотными оксидами



6) нерастворимые при нагревании разлагаются



Самостоятельная работа

- 1.Еще раз изучите презентацию.
- 2.Напишите свои примеры, показывающие характерные свойства оксидов, кислот, оснований и солей. Уравнения пишем в молекулярном, полном и сокращенном ионном виде.