

Соли

- это сложные вещества, состоящие из металла и кислотного остатка

Химические свойства

Соли взаимодействуют:

1) с металлами.

Правило: Более активный металл вытесняет из соли менее активный металл (кроме 10 м до 10, которые взаимодействуют с водой)

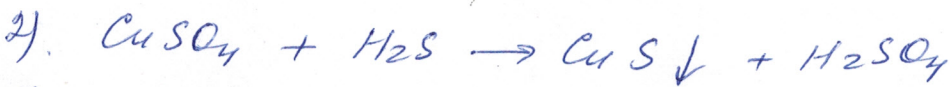
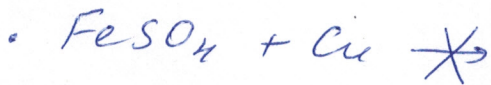
см. ряд активности металлов.

2) с кислотами

3) с основаниями (гидроксидами) } раствор. →

4) с солью. } нераств. осадок ↓

Уравнения



Задача: написать уравнения возможных реакций с хлоридом Fe(II).  
(4 уравнения).

Кислоты

- сложные вещества, состоящие из водорода и кислотного остатка.

Химические свойства

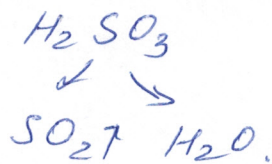
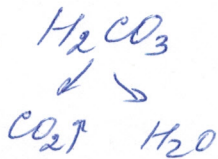
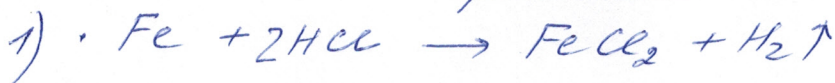
Кислоты взаимодействуют:

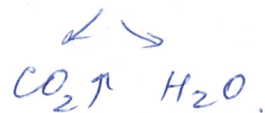
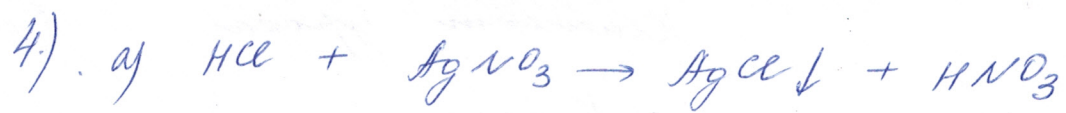
- 1) с металлами до водорода, выделяется газ  $H_2 \uparrow$  (кроме Cu, Hg, Ag, Au, Pt) (см. ряд активности металлов)
- 2) с основными оксидами (оксидами металлов)
- 3) с основаниями (гидроксидами)
- 4) с солью

Правило:

Исходные вещества растворяются (кроме карбонатов, сульфидов, сульфитов), а в результате:

или нерастворимая соль ↓,  
или нестойкая кислота, которая разлагается с выделением газа ↑.

Уравнения





1) Даны вещества:  $\text{Au}$  ,  $\text{Au}_2\text{O}_3$  ,  $\text{Mg}$  ,  $\text{P}_2\text{O}_5$  ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$  ,  $\text{KCl}$  ,  $\text{AgCl}$  ,  $\text{MgCO}_3$  ,  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

С какими будет взаимодействовать разбавленная серная кислота

Написать уравнения возможных реакций

2) Даны вещества:  $\text{Cu}$  ,  $\text{CuO}$  ,  $\text{Na}$  ,  $\text{NaOH}$  ,  $\text{HNO}_3$  ,  $\text{N}_2\text{O}_5$  ,  $\text{AgF}$  ,  $\text{AgBr}$  ,  $\text{KNO}_3$  ,  $\text{Na}_2\text{SO}_3$

С какими будет взаимодействовать фосфорная кислота

Написать уравнения возможных реакций

8 класс

## ОСНОВАНИЕ

(Тренировочные упражнения)

1) Даны вещества:  $\text{Mg}$ ,  $\text{MgO}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{N}_2\text{O}_5$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{Na}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$

С какими будет взаимодействовать гидроксид бария

Написать уравнения

2) Даны вещества:  $\text{Hg}$ ,  $\text{HgO}$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{ZnS}$ ,  $\text{K}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{CrCl}_3$ .

С какими будет взаимодействовать гидроксид натрия

Написать уравнения