

Проверка ДЗ

Соли в свете ТЭД

24.04.2017

Определение

Соли – это класс химических соединений, состоящих из ионов металла и ионов кислотного остатка

Соли – это продукт реакции кислот с основаниями

Соли – соединения, полученные заменой атомов водорода в кислоте металлом

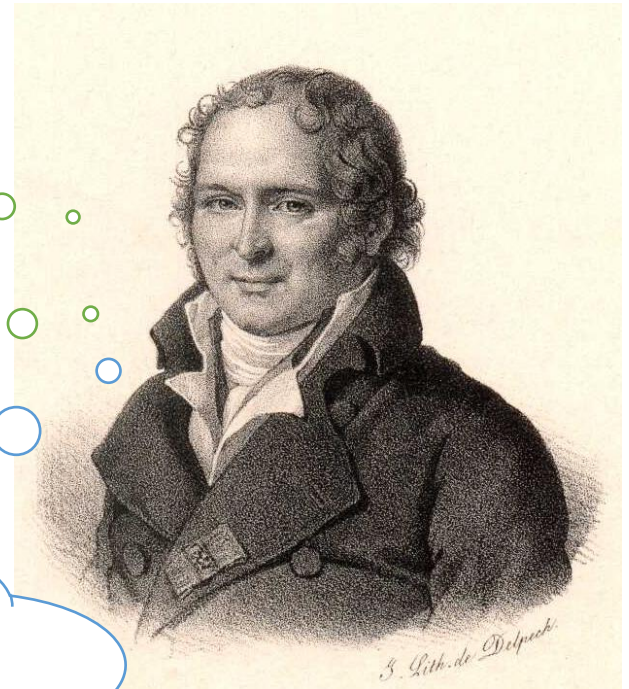
Средние



Кислые



Основные



Средние соли

Средние соли – это продукты полного замещения атомов водорода в кислоте на металл

Диссоциация средних солей:

Кислые соли

Кислые соли – это продукты неполного замещения атомов водорода в кислоте на металл

Диссоциация кислых солей:

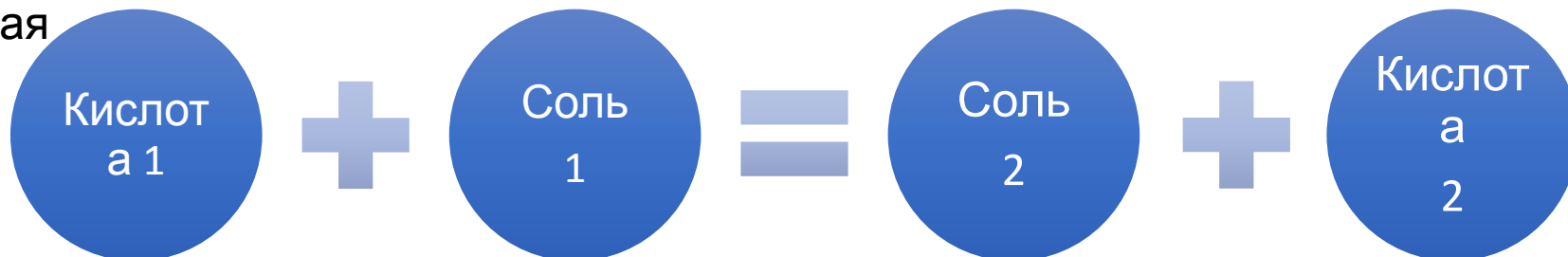
Основные соли

Основные соли – это продукты неполного замещения гидроксогрупп в основании на кислотный остаток

Диссоциация основных солей:

Типичные реакции солей

Растворимая

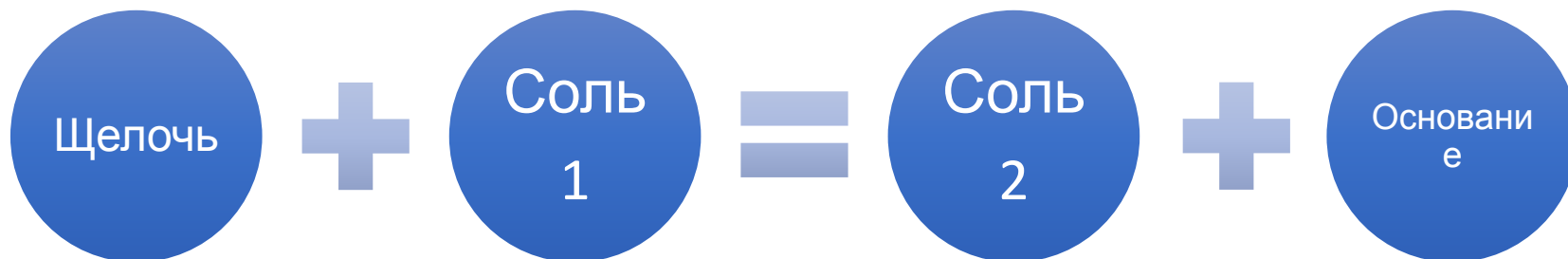


Реакция обмена (Условия: осадок, газ, вода)

Примеры

:

Типичные реакции солей

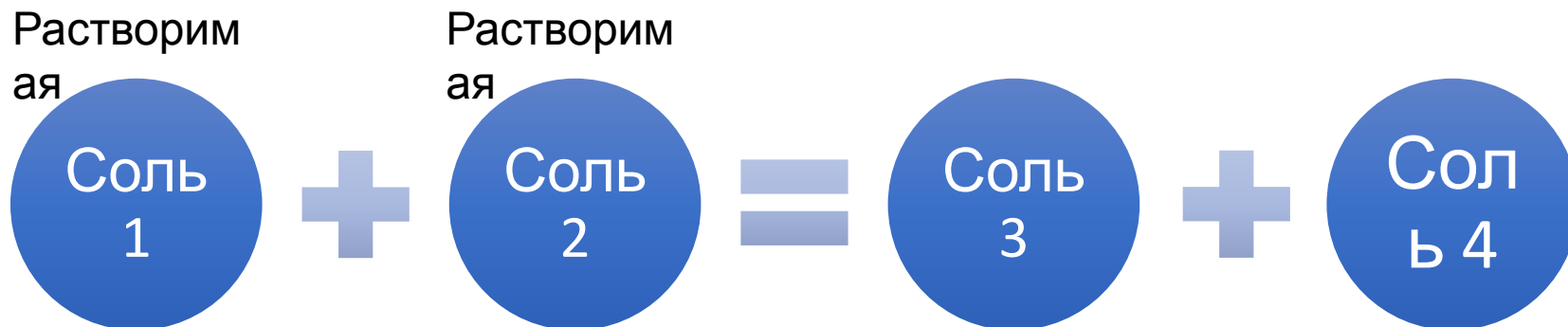


Реакция обмена (Условия: осадок, газ, вода)

Примеры

:

Типичные реакции солей



Реакция обмена (Условия: осадок, газ, вода)

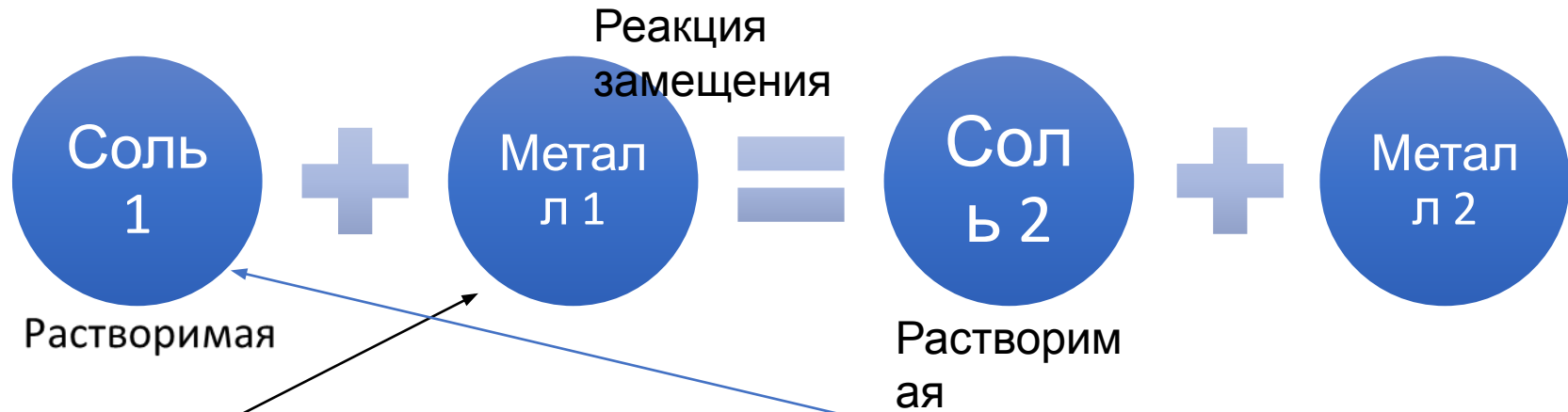
Примеры

:

Ряд активности металлов

Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Co, Sn, Pb, H₂, Cu, Hg, Ag, Au, Pt

Ослабление восстановительных свойств активности



Условия:

- 1) **Металл** должен находиться в ряду активности металлов **левее металла** в составе соли;
- 2) Обе соли должны быть растворимыми;
- 3) Металлы не должны реагировать с водой, поэтому для металлов I и II группы правило не работает

Закрепление

5-110. Приведенные ниже формулы определите в одну из колонок таблицы, дайте названия веществам:

а) H_3PO_4 , $\text{Ba}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$, $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$, BaOHNO_3 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, BaHPO_4 ;

б) $\text{Mg}(\text{OH})_2$, $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Mg}(\text{HSO}_4)_2$, H_2SO_4 , $(\text{MgOH})_2\text{SO}_4$.

Основания	Кислоты	Средние соли	Кислые соли	Оснóвные соли

Закрепление

5-111. Напишите формулы средних, кислых и основных солей, которые теоретически могут быть образованы:

- а) гидроксидом цинка и азотной кислотой;
- б) гидроксидом калия и ортофосфорной кислотой;
- в) гидроксидом меди(II) и угольной кислотой;
- г) гидроксидом алюминия и фосфорной кислотой;
- д) гидроксидом натрия и азотной кислотой;
- е) гидроксидом железа(III) и серной кислотой.

