



СОЛИ, ИХ КЛАССИФИКАЦИЯ И СВОЙСТВА

ВЫПОЛНИЛИ: Гинзбург Мария
Давыдова Дарья
Носкова Елизавета
Питькова Ангелина
Согрина Виктория
Филимонова Виктория

СОЛИ – сложные вещества,
состоящие из ионов металлов и
кислотного остатка



Поваренная соль **NaCl**



Сульфид меди
CuS



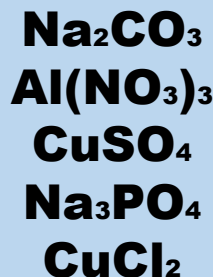
Сульфид железа
FeS

КЛАССИФИКАЦИЯ СОЛЕЙ

ПО СОСТАВУ

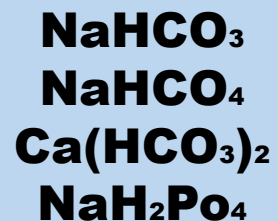
СРЕДНИЕ

Продукты полного замещения атомов водорода в кислоте



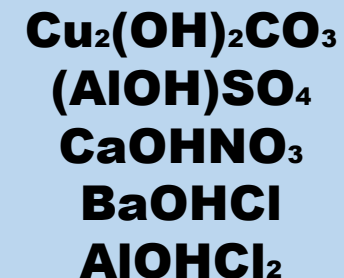
КИСЛЫЕ

Продукты полного замещения атомов водорода в кислоте на металл



ОСНОВНЫЕ

Продукты полного замещения гидроксогрупп в основании на кислотный остаток



ПО НАЛИЧИЮ ИЛИ
ОТСУТСТВИЮ
КИСЛОРОДА

КИСЛОРОДОСОДЕРЖАЩИЕ

Na_2SO_4
 KNO_3
 $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$
 K_2SO_3
 CaCO_3

БЕСКИСЛОРОДНЫЕ

NaBr
 KI
 CaCl_2
 FeS
 FeCl_3

ПО РАСТВОРИМОСТИ В
ВОДЕ

РАСТВОРИМЫЕ

NaCl
K₂SO₄
Na₃PO₄
KBr
ZnSO₄

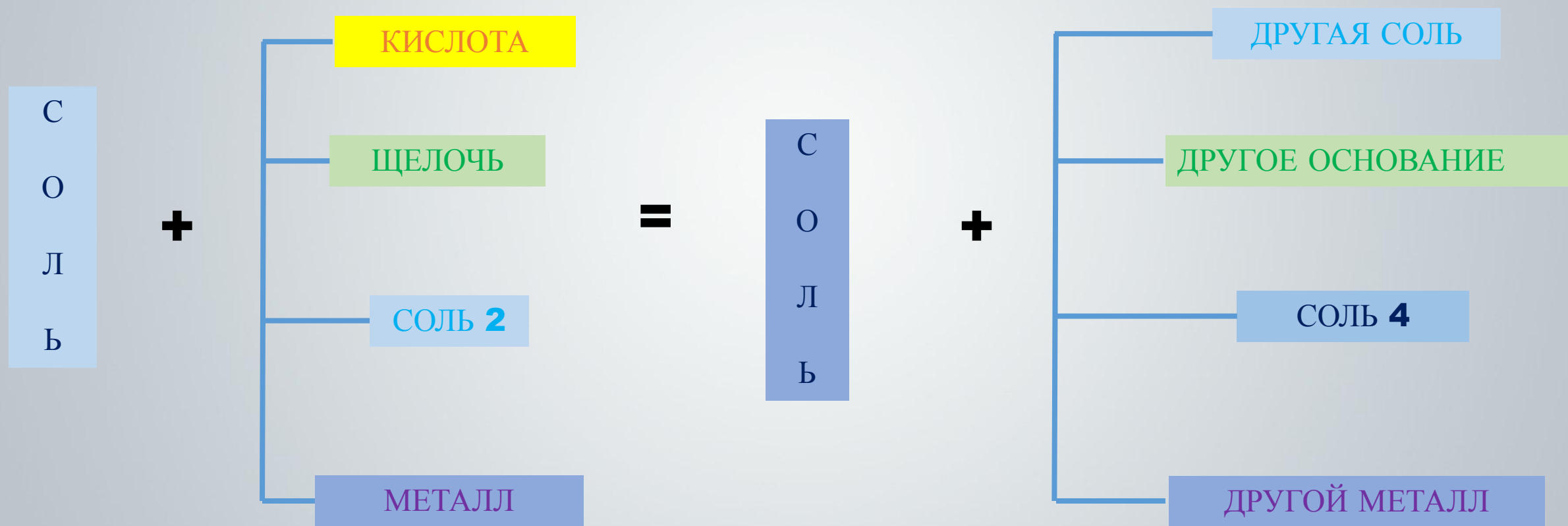
НЕ РАСТВОРИМЫЕ

BaSO₄
CaCO₃
Ca₃(PO₄)₂
AgCl
CuS

МАЛОРАСТВОРИМЫЕ

CaSO₄
MgSO₃
AgNO₂
PbCl
CaSO₃

ТИПИЧНЫЕ РЕАКЦИИ СРЕДНИХ СОЛЕЙ

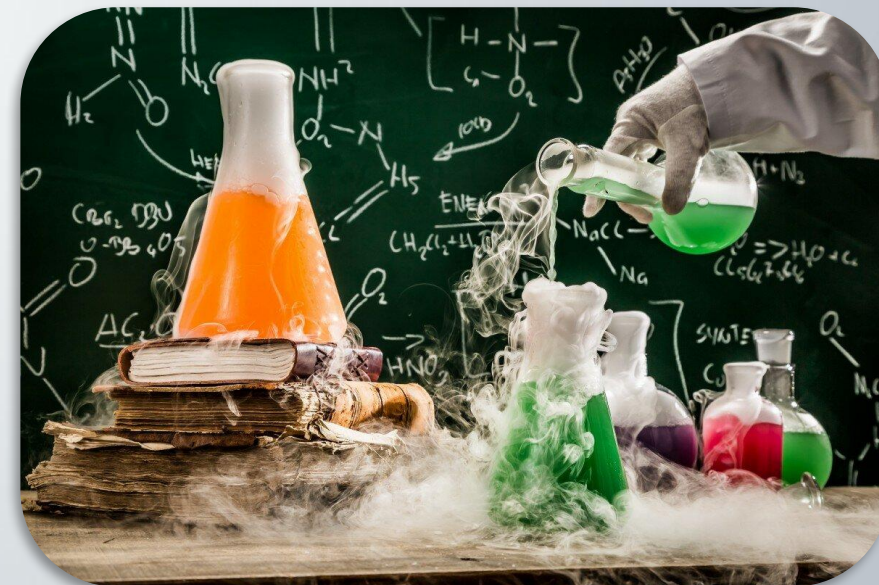


ПРИМЕРЫ РЕАКЦИЙ

СОЛЬ + КИСЛОТА = ДРУГАЯ СОЛЬ + ДРУГАЯ КИСЛОТА

Реакция обмена

Реакция протекает до конца только в случае образования нерастворимого в воде осадка или газа.



СОЛЬ + ЩЕЛОЧЬ = ДРУГАЯ СОЛЬ + ДРУГОЕ ОСНОВАНИЕ

Реакция обмена

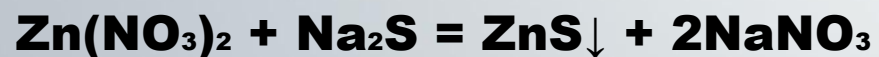
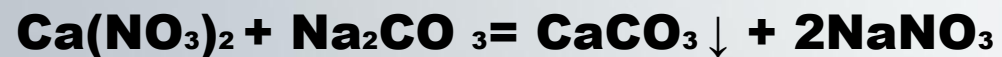
Реакция протекает до конца, только если образуется нерастворимый в воде осадок или газ.



СОЛЬ 1 + СОЛЬ 2 = СОЛЬ 3 + СОЛЬ 4

Реакция обмена

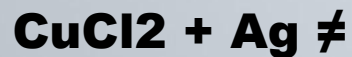
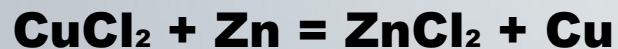
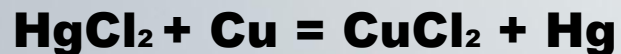
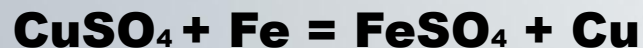
Реакция протекает только между растворами солей и сопровождается выпадением осадка.



СОЛЬ + МЕТАЛЛ = ДРУГАЯ СОЛЬ + ДРУГОЙ МЕТАЛЛ

Реакция замещения

Реакция будет идти, если один металл будет замещать в соли другой металл, то есть в случае, если он в ряду напряжений металлов стоит левее замещаемого



СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!

