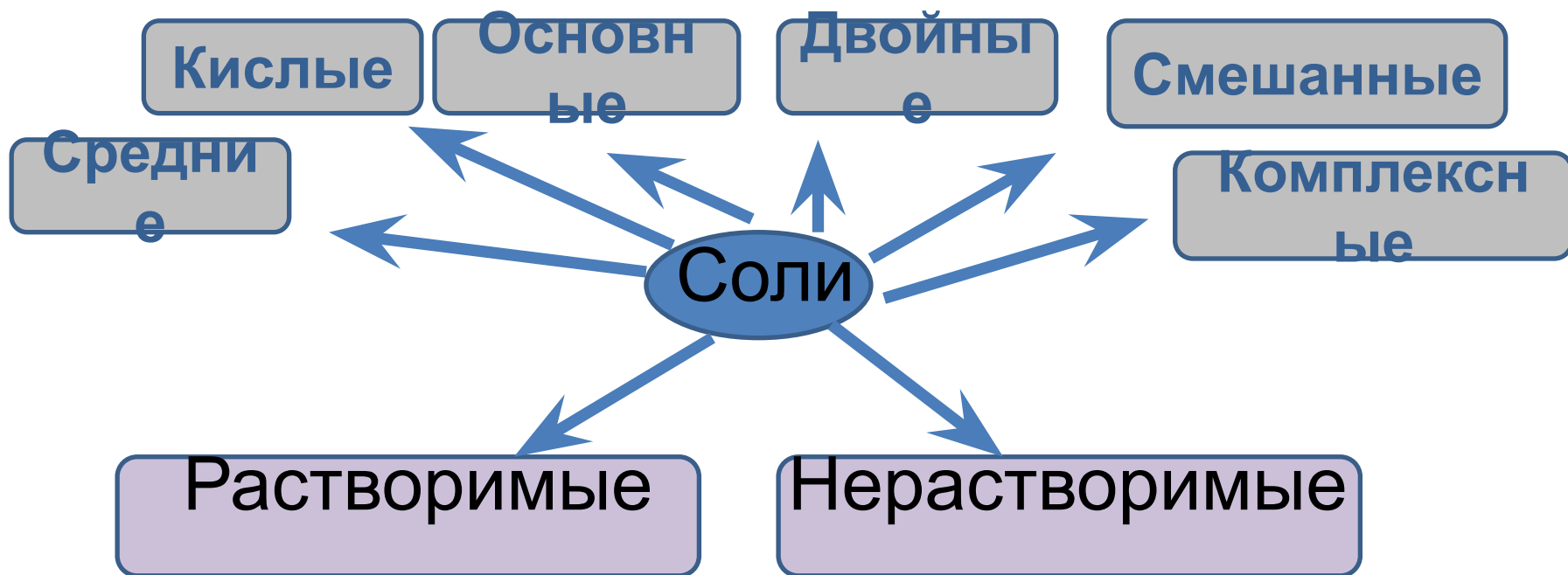


**Химически
е свойства
солей**

Выполнила:
Сейтуарова
Диана

- Соли –это сложные вещества, состоящие из катионов металла и анионов кислотного остатка.



СОЛИ

<i>Средние (нормальные) - продукт полного замещения атомов водорода в кислоте на металл AlCl₃</i>	<i>Кислые(гидросоли) - продукт неполного замещения атомов водорода в кислоте на металл KHSO₄</i>	<i>Основные (гидроксосоли) - продукт неполного замещения OH- групп основания на кислотный остаток FeOHCl</i>	<i>Двойные - содержат два разных металла и один кислотный остаток KNaSO₄</i>	<i>Смешанные - содержат один металл и несколько кислотных остатков CaClBr</i>	<i>Комплексные [Cu(NH₃)₄]SO₄</i>
--	---	--	---	---	---

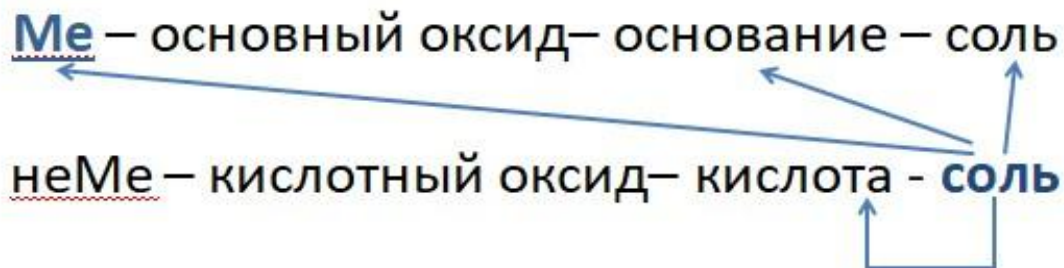
Определить тип соли:

- | | |
|---------------------------------------|------------------------------------|
| 1) Na ₂ CO ₃ , | NaHCO ₃ , |
| 2) Zn(OH)Cl , | KAl(SO ₄) ₂ |
| 3) NaH ₂ PO ₄ , | KNO ₃ |
| 4) Al(OH)SO ₄ , | NaKCO ₃ |

Me – основной оксид– основание – соль

неMe – кислотный оксид– кислота - **соль**

- Соль + Me =
- Соль + кислота =
- Соль + щелочь =
- Соль + соль =



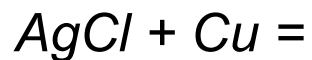
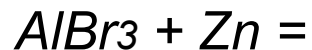
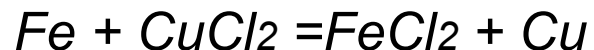
Химические свойства солей:

1. Взаимодействие растворов солей с металлами.



Условия протекания реакции:

- исходная и образовавшаяся соли являются растворимыми;
- металл, в ряду электрохимического напряжения металлов находится левее, чем металл, входящий в состав соли.

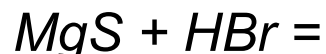
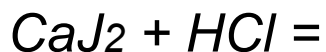
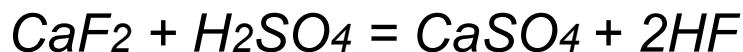


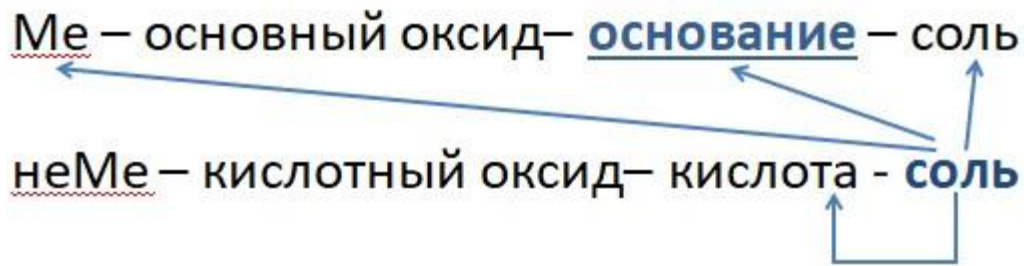
Me – основной оксид – основание – соль
неMe – кислотный оксид – кислота – соль

2. Взаимодействие солей с кислотами:

соль + кислота = соль₁ + кислота₁

Условия протекания реакции: образование в результате реакции осадка газа или воды.



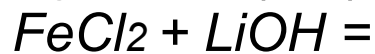
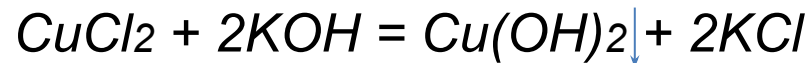


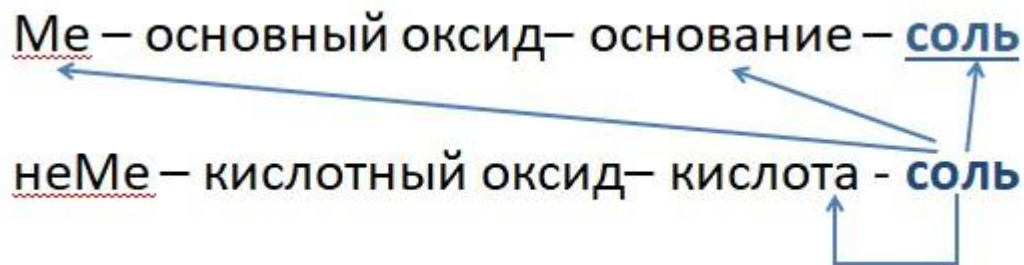
- 3. Взаимодействие с щелочами:

- соль + щёлочь = соль1 + основание

Условия протекания реакции:

- исходная соль должна быть растворимой;
- образование в результате реакции осадка или газа.



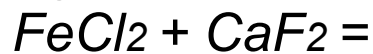
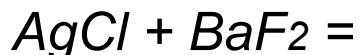
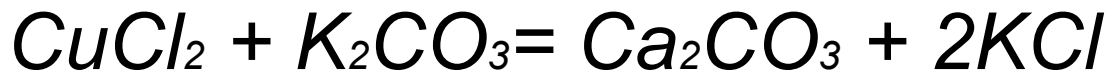


4. Взаимодействие с солями:

соль1 + соль2 = соль3 + соль4

Условия протекания реакции:

- исходные соли должны быть растворимыми;
- образование в результате реакции нерастворимой соли (осадок).



- 5. Гидролиз солей!!!!
некоторые соли подвергаются
обменному взаимодействию с водой при
растворении с образованием кислоты и
основания.



6. Реакции разложения:

при нагревании некоторые соли подвергаются разложению: нитраты, карбонаты, сульфаты, перманганат калия, хлорат калия, соли аммония.

