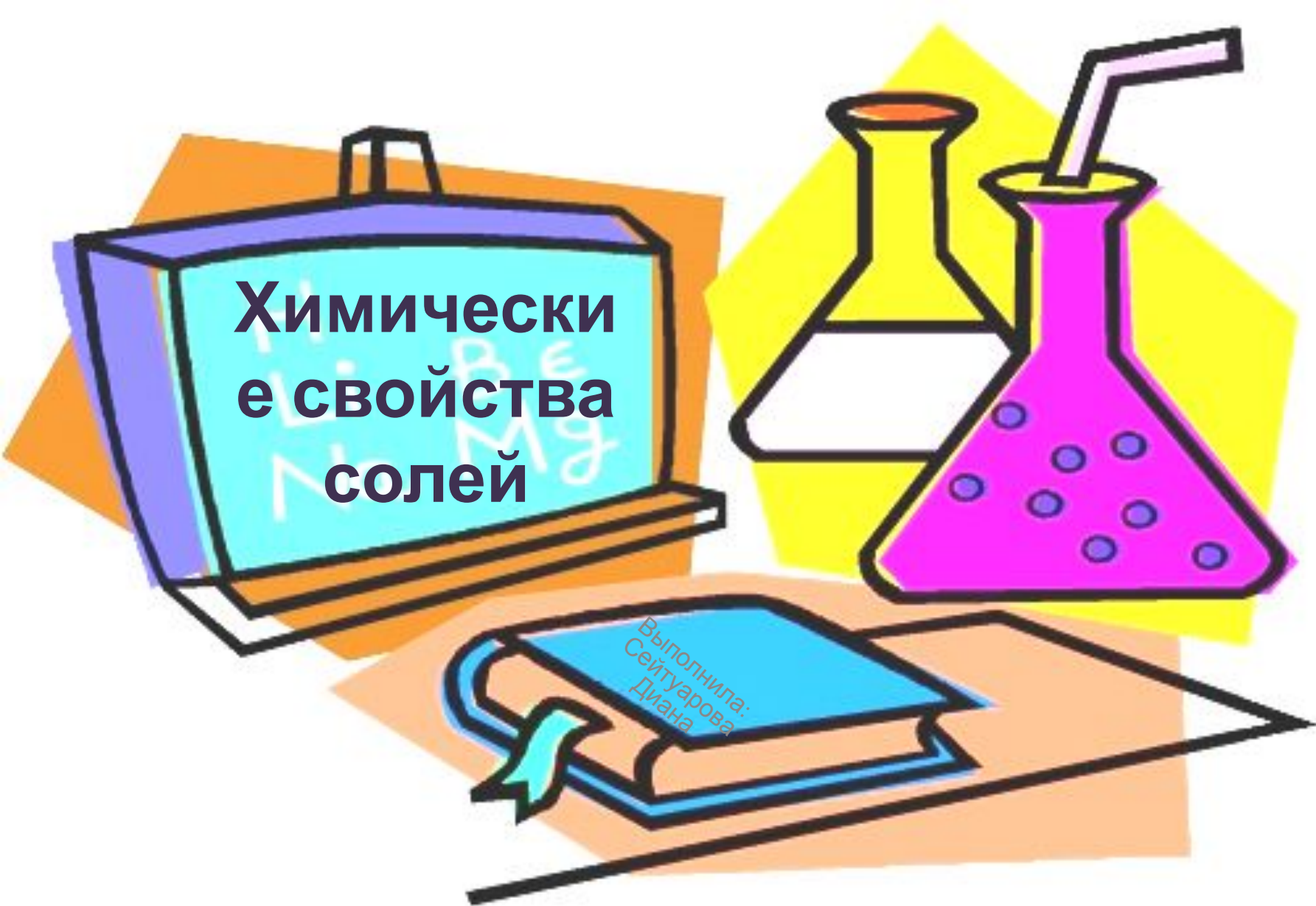
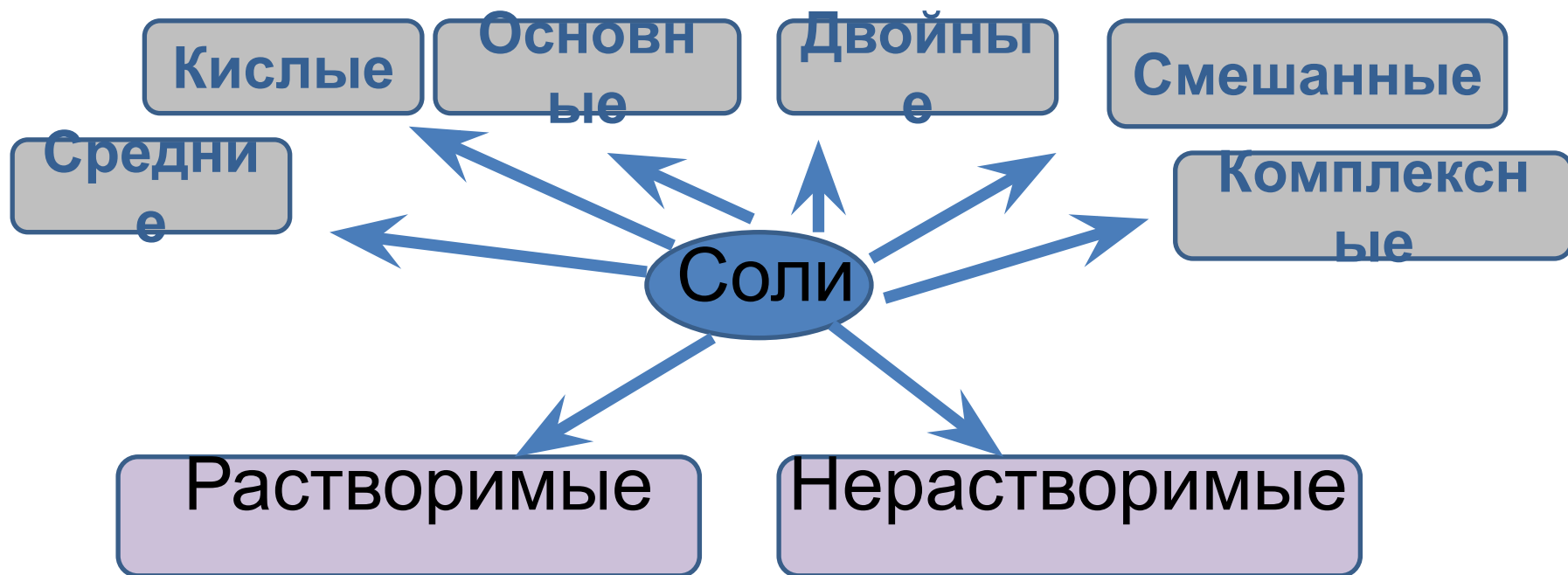


Химически е свойства солей

Выполнила:
Сейтуарова
Диана



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



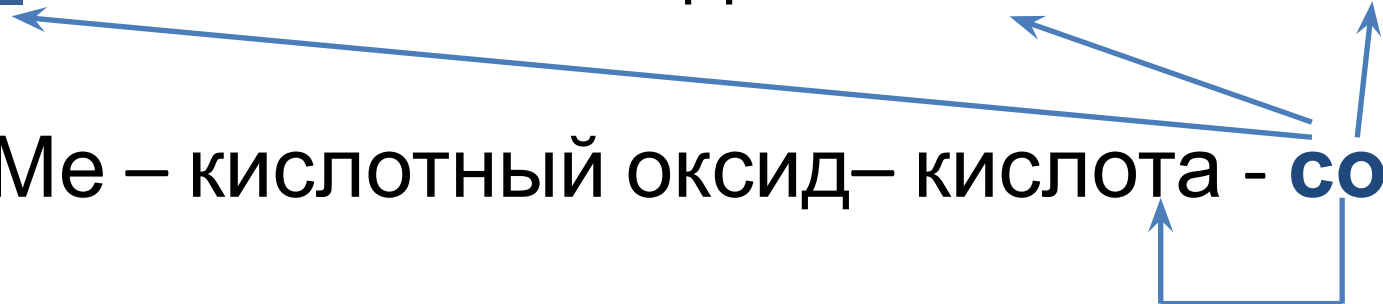
СОЛИ					
<i>Средние (нормальные) - продукт полного замещения атомов водорода в кислоте на металл</i> AlCl_3	<i>Кислые(гидросоли) - продукт неполного замещения атомов водорода в кислоте на металл</i> KHSO_4	<i>Основные (гидроксоли) - продукт неполного замещения OH-групп основания на кислотный остаток</i> FeOHCl	<i>Двойные - содержат два разных металла и один кислотный остаток</i> KNaSO_4	<i>Смешанные - содержат один металл и несколько кислотных остатков</i> CaClBr	<i>Комплексные</i> $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$

Определить тип соли:

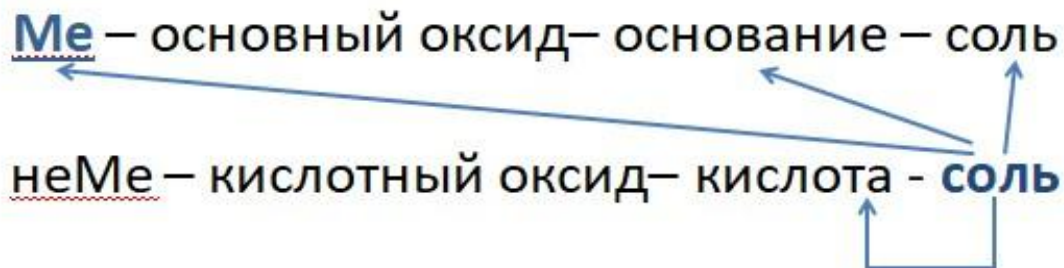
- | | |
|--|-----------------------------|
| 1) Na_2CO_3 , | NaHCO_3 , |
| 2) $\text{Zn}(\text{OH})\text{Cl}$, | $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2$ |
| 3) NaH_2PO_4 , | KNO_3 |
| 4) $\text{Al}(\text{OH})\text{SO}_4$, | NaKCO_3 |

Me – основной оксид– основание – соль

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



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



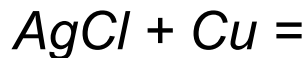
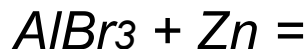
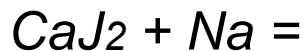
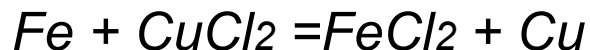
Химические свойства солей:

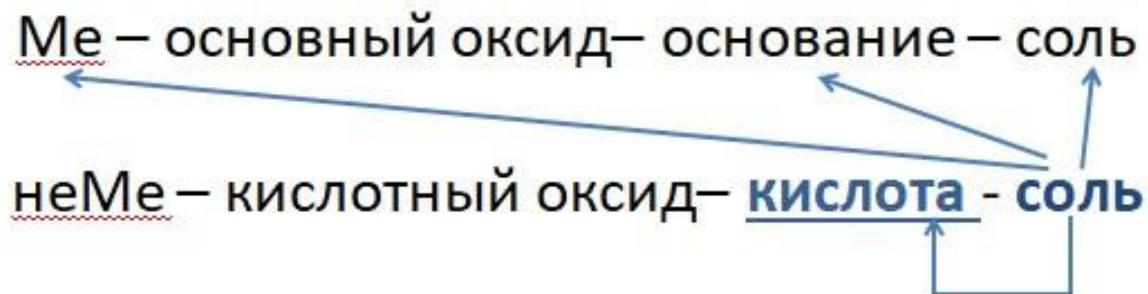
1. Взаимодействие растворов солей с металлами.



Условия протекания реакции:

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

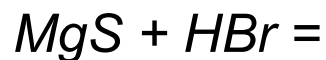
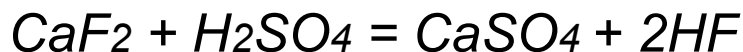


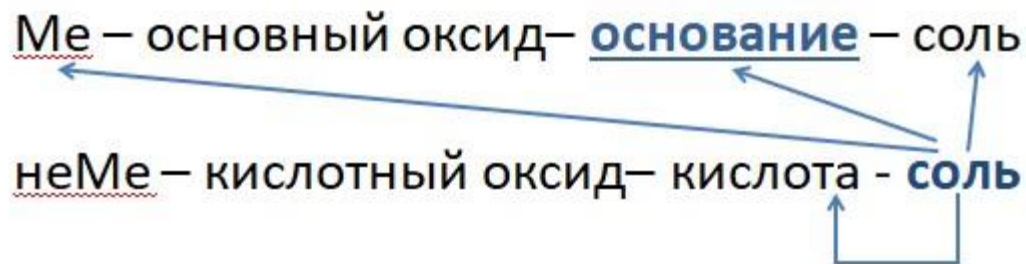


2. Взаимодействие солей с кислотами:

соль + кислота = соль₁ + кислота₁

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



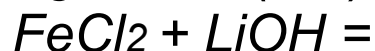
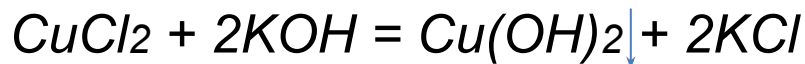


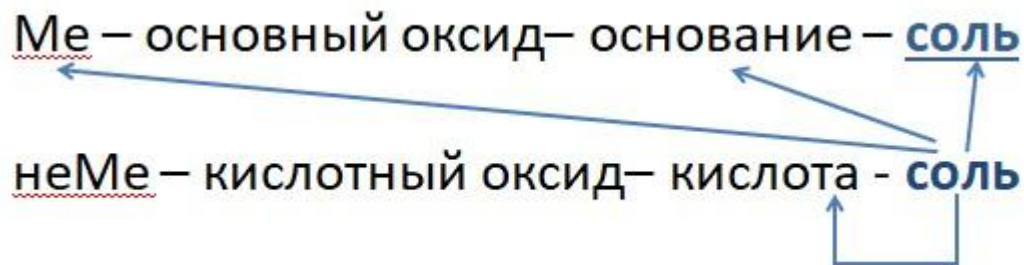
- 3. Взаимодействие с щелочами:

- соль + щёлочь = соль1 + основание

Условия протекания реакции:

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



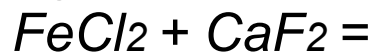
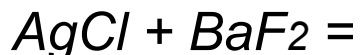
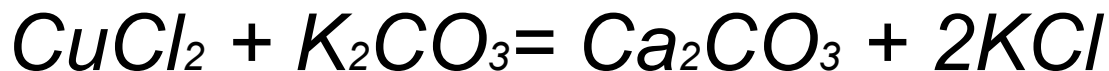


4. Взаимодействие с солями:

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.

