

Билет 19

Соли. Классификация. Химические свойства.

Классификация

1. Средние MeX
2. Кислые $MeHX$
3. Основные $MeOHX$
4. Двойные $MeMe'X$
5. Смешанные $MeXX'$
6. Комплексные $Me[Me'(OH)]$
сложный анион

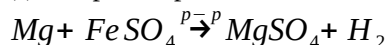
Определение

1. Сложное вещество, состоящее из атомов Me и ...
2. Если растворимое в воде. При диссоциации этого электролита образуются катионы Me и анионы ...

Химические свойства

1. Соль + Me

Более активный Me (левее в р.с.э.п.) способен вытеснить менее активный Me (правее) из водного раствора.

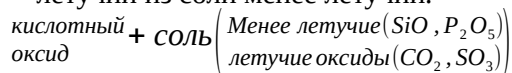


!!! Если в водный раствор соли опустить активный Me, то в первую очередь он будет реагировать сначала с водой.

2. Соль + кислотный оксид

Соли реагируют с кислотными оксидами:

кислотный оксид может вытеснить более летучий из соли менее летучий.

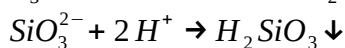
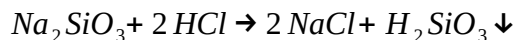


Примечание.

В составе соли должен быть кислород, реакция проводится при сплавлении.

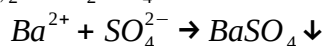
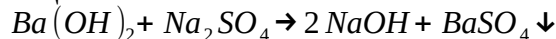
3. Соль + кислота

- а) если соль растворима в H_2O , то в продукте реакции должен быть осадок, газ или вода
- б) если соль нерастворима в воде, то должен быть газ



4. Соль + щелочь

Реакция обмена



5. Соль + соль

Реакция обмена

Исходные вещества должны быть растворимы в воде, образуется осадок.

