**Химические свойства оксидов, оснований, кислот и солей**

**Химические свойства солей**

1. С + С → С’ + С↓

*Ограничение*: исходные соли растворимые.

1. C + Щ → О↓ + С’

*Ограничение:* исходная соль растворимая.

1. C + K → K’ + C’

*Ограничение:* исходная соль слабой кислоты.

1. C + M → C’ + M’

*Ограничение:* металл в составе исходной соли менее активный чем М (и М не может быть щелочным и щелочноземельным).

**Химические свойства**

 **кислотных оксидов**

1. КО + H2O → К
2. КО + ОО → С
3. КО + Щ → С + H2O

**Химические свойства кислот**

1. К + О → С + Н2О
2. К + ОО → С + Н2О
3. К + АО → С + Н2О
4. К + М → С + Н2

*Ограничение*: М от Мg до Н.

1. К + С(слабой кислоты) → К’ + С’

Разложение некоторых кислот:

H2SiO3 → t H2O + SiO2

H2SO3 → t H2O + SO2

H2CO3 → t H2O + CO2

**Химические свойства оснований**

1. Щ + К → С+ H2O
2. Щ + КО → С+ H2O
3. Щ + С → О↓ + С’
4. Щ + АО → С + С↓
5. О↓ + К → С + H2O
6. О↓ → t ОО + H2O

**Химические свойства**

 **основных оксидов**

1. ОО + H2O → Щ
2. ОО + КО → С
3. ОО + АО → С
4. ОО + К → С + H2O
5. ОО + Н2 → М + H2O

 *Ограничение*: металл в составе ОО за Mg в ряду активности металлов.

АО – амфотерный оксид

С – соль

М – металл

Щ - щелочь

**Применяемые обозначения**

К – кислота

КО – кислотный оксид

О – основание

ОО – основный оксид