

LOGO

Серебро и его соединения



Содержание

1

Получение

2

Свойства

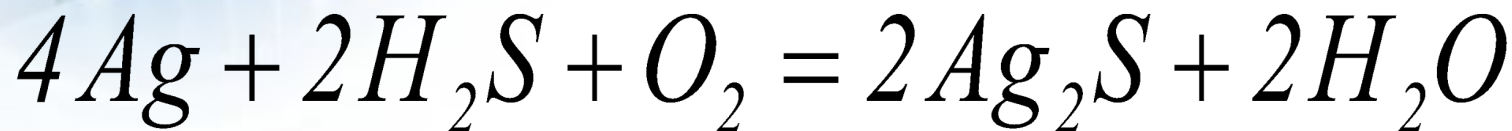
3

Кислородные соединения серебра

4

Применение

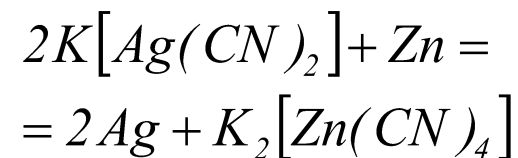
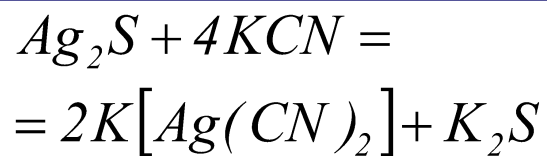
Серебро - благородный металл, который обладает самой высокой тепло- и электропроводностью, на воздухе часто тускнеет



Серебро встречается в природе в виде самородков и в виде соединений: Ag_2S - серебряный блеск,
 $Ag_2S \cdot Cu_2S$ - серебряномедный блеск.

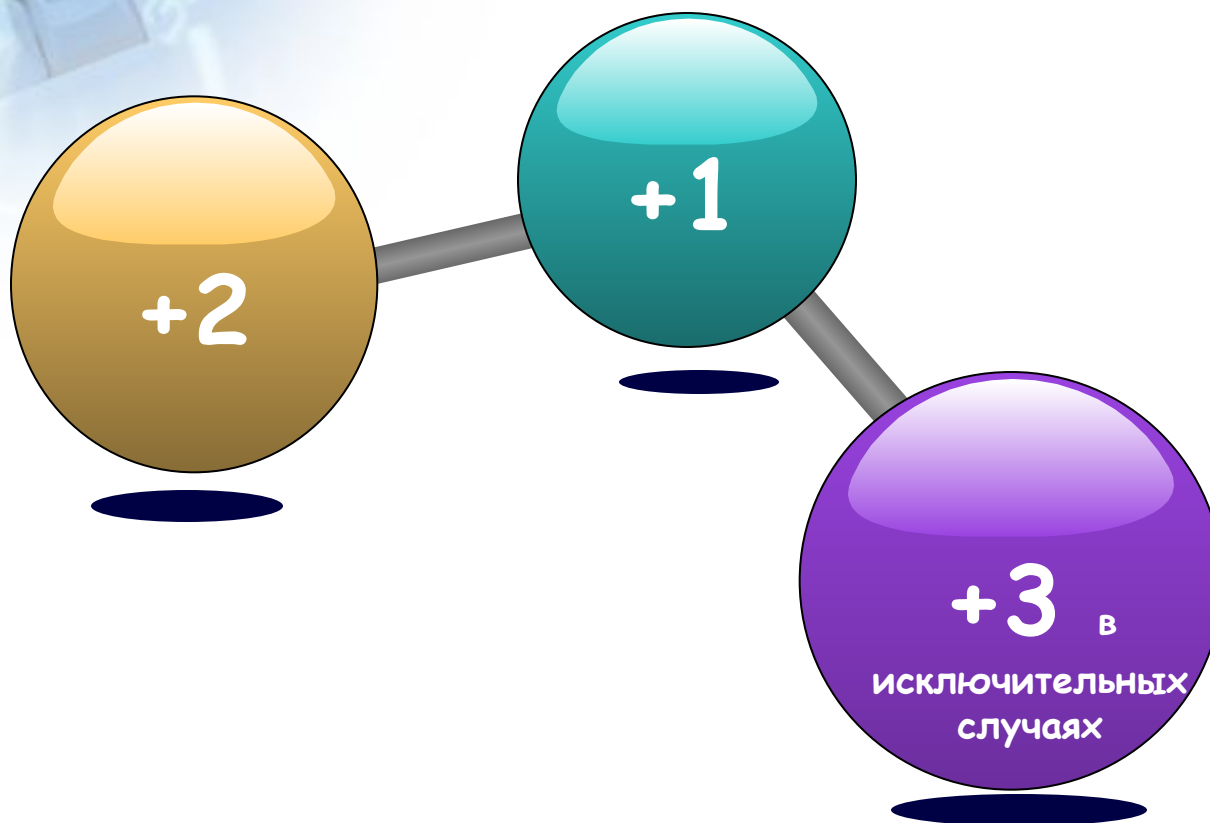
Получение

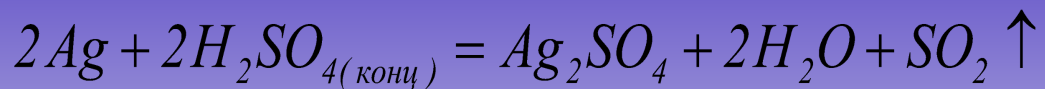
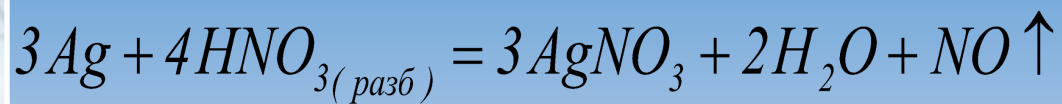
Серебро можно
получить используя
превращения:



СВОЙСТВА

Степень окисления **Ag**





Ag

**растворяется
ТОЛЬКО В
КИСЛОТАХ -
СИЛЬНЫХ
ОКИСЛИТЕЛЯХ**

Галогениды серебра получают реакцией обмена. Все они кроме AgF , плохо растворяются в воде. Нитрат серебра используется для качественного определения ионов Cl^- , Br^- , I^- в растворах:

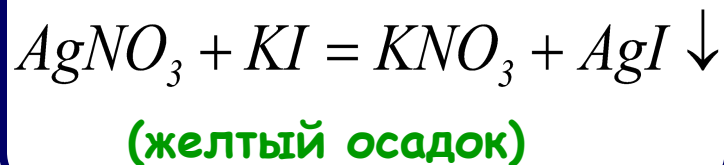


Cl^-

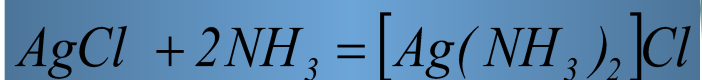
Br^-



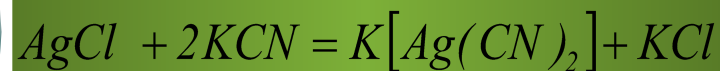
I^-



Галогениды серебра
с аммиаком, с цианидами
дают растворимые комплексные соединения:



Ag



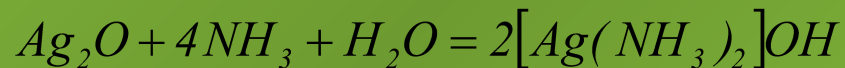
Галогениды серебра под действием света разлагаются,
применяются в фотографии

Кислородные соединения серебра

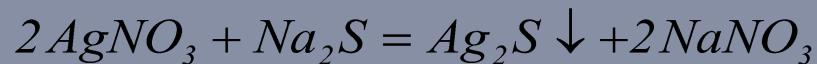
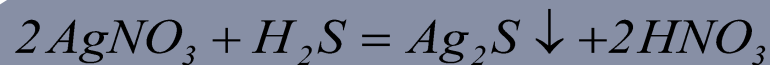
При действии на растворимые соли серебра щелочей образуется темный осадок оксида серебра



Оксид серебра растворяется в аммиаке



Сульфид серебра не растворим в обычных кислотах



Применение Ag

в электротехнике

в медицине

для производства
зеркал

для изготовления
украшений