**Реакции хлорид-иона Сl-**

***1. Действие AgNO3.***

К нескольким каплям испытуемого раствора добавляют HN03 до кислой реакции (проба на лакмус) и несколько капель AgNO3.

В присутствии ионов Cl- выпадает белый творожистый осадок AgCl. Осадок центрифугируют, промывают 1-2 раза дистиллированной водой и растворяют в NH4OH.

AgCl + 2NH4OH = [Ag(NH3)2]Cl + 2H20.

К полученному прозрачному раствору добавляют HN03 до кислой реакции:

[Ag(NH3)2]Cl + HN03 = AgCl↓ + 2NH4NO3.

Наблюдают выпадение белого осадка.

Осадок AgCl как и AgI и AgBr, нерастворим в HNO3, но в отличие от них, легко растворяется в NH3 и (NH4)2CO3.