

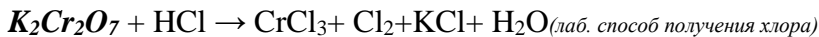
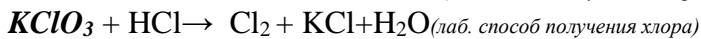
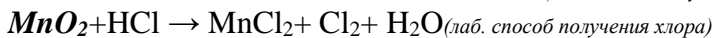
# ГАЛОГЕНЫ

## ОВР

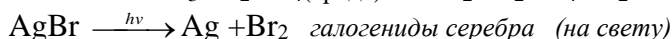
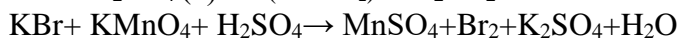
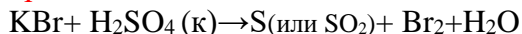
(закончите уравнения, самостоятельно поставьте коэффициенты и проследите за переходом электронов в реакциях)

### Восстановительные свойства галогенид-ионов

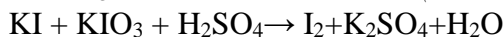
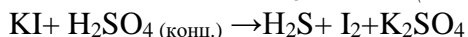
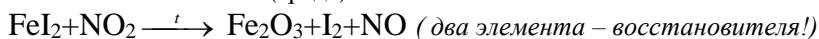
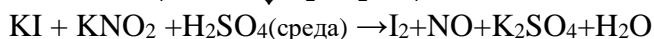
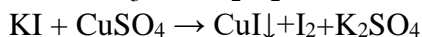
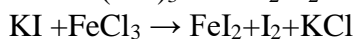
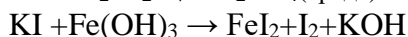
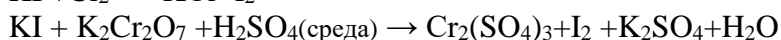
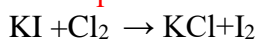
Хлорид-ион может быть окислен только **очень сильными** окислителями



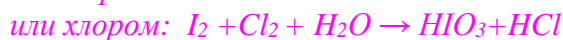
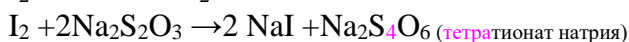
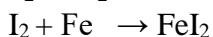
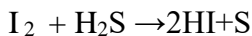
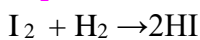
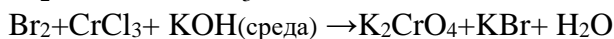
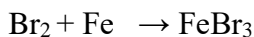
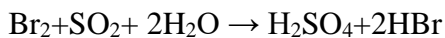
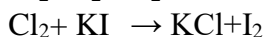
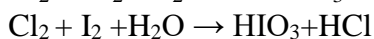
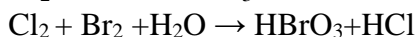
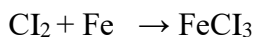
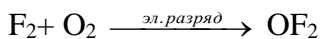
**бромид-ион окисляется:**



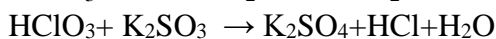
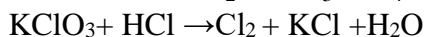
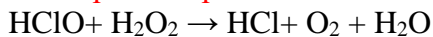
**I<sup>-</sup> - хороший восстановитель :**

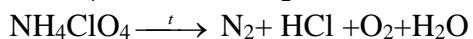
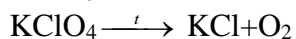
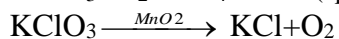
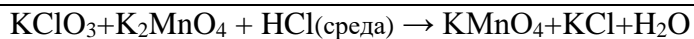


### Галогены (простые вещества) – окислители

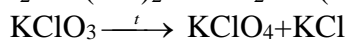
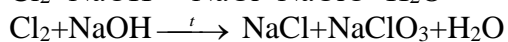
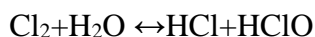


**Кислородсодержащие кислоты и соли галогенов - окислители**



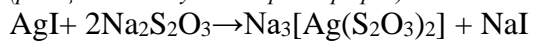
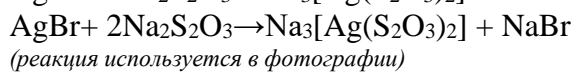
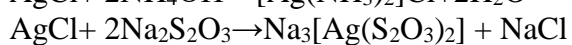
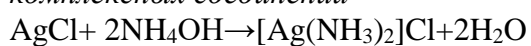


### Диспропорционирование



### Не ОВР

*Растворение осадков с образованием комплексных соединений*



*Обменные реакции с образованием*

