

1. Сульфид меди(II), гидросульфат калия, гидроксид бария, фосфин, гидроксид алюминия, азотная кислота.
ОВР: образуется бесцветный раствор.
РИО: нет видимых признаков.
2. Гидрокарбонат калия, нитрат алюминия, оксид фосфора(V), азотная кислота, сульфид меди(II), гидроксид бария.
ОВР: образуется окрашенный раствор.
РИО: в реакцию вступает кислая соль, образуется осадок, выделяется газ.
3. Оксид серы(IV), перманганат калия, гидроксид магния, бромоводородная кислота, аммиак, гидроксид железа(III).
ОВР: образуется в растворе две соли и кислота.
РИО: происходит растворение белого осадка.
4. Перманганат натрия, нитрит натрия, гидроксид натрия, гидрокарбонат бария, серная кислота, гидрокарбонат магния.
ОВР: образуется зеленый раствор, не образуется осадок.
РИО: выделяется газ, не образуется осадок.
5. Аммиак, перманганат калия, гидросульфат лития, нитрат стронция, иод, сульфит натрия.
ОВР: образуется нерастворимое вещество, не выделяется газ.
РИО: в реакцию вступает кислая соль, образуется осадок.
6. Гидрофосфат калия, сульфит кальция, перманганат калия, хлороводород, гидроксид железа(III), нитрат марганца(II).
ОВР: образуется осадок.
РИО: в реакцию вступает кислая соль, реакция не сопровождается видимыми признаками.
7. Сероводород, карбонат аммония, сульфат железа(II), дихромат калия, серная кислота, хлорид натрия.
ОВР: образуется в растворе три соли.
РИО: в реакцию вступают два сильных электролита, образуется осадок.
8. Бромид кальция, гидрофосфат аммония, перманганат калия, серная кислота, нитрат калия, медь.
ОВР: выделяется бурый газ, не образуется осадок.
РИО: в реакцию вступают две соли, образуется осадок.
9. Бромоводород, гидросульфат калия, перманганат калия, графит, нитрат серебра, ацетат бария.
ОВР: образуется простое вещество.
РИО: образуется белый осадок.
10. Оксид хрома(III), дихромат аммония, гидрокарбонат натрия, графит, хлорид железа(III), серная кислота.
ОВР: образуется два кислотных оксида.
РИО: образуется осадок, выделяется газ.
11. Оксид серы(IV), гидрокарбонат меди(II), перманганат калия, дигидрофосфат натрия, аммиак, гидроксид калия.
ОВР: образуется осадок, выделяется газ.
РИО: в реакцию вступает кислая соль.

- 12.** Оксид хрома(VI), хлорид железа(II), азотная кислота, аммиак, иод, фторид аммония.
ОВР: образуется кислота, одна молекула восстановителя отдает десять электронов.
РИО: в реакцию вступают два сильных электролита, реакция не сопровождается видимыми признаками.
- 13.** Оксид серы(IV), фосфин, аммиак, дигидрофосфат натрия, пероксид натрия, гидроксид натрия.
ОВР: образуется щелочь, выделяется газ.
РИО: в реакцию вступает кислая соль, образуется средняя соль.
- 14.** Серная кислота, гидросульфат аммония, фосфин, сульфид меди(II), гидроксид бария, гидроксид хрома(III).
ОВР: образуется бесцветный раствор кислоты.
РИО: образуется окрашенный раствор, не выделяется газ.
- 15.** Бром, нитрат бария, гидроксид хрома(III), гидрокарбонат калия, оксид серы(IV), нитрат алюминия.
ОВР: образуется в растворе две кислоты.
РИО: образуется осадок, выделяется газ.