

1 вариант

1. Запишите в молекулярном, полном ионном и сокращенном виде уравнение реакции между:
А) растворами хлорида меди(II) и нитрата серебра.
Б) сульфат калия и хлорида бария
В) гидроксид натрия и хлорид железа (III)
2. Составьте молекулярное уравнение реакции, соответствующее сокращенному ионному:
 $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- = \text{AgCl}$
 $\text{Mg}^{2+} + \text{S}^{2-} = \text{MgS}$
3. Напишите уравнения методом электронного баланса ОВР:
1) цинк и серная кислота
2) алюминий и кислород
3) фосфор и кислород

2 вариант

1. Запишите в молекулярном, полном ионном и сокращенном виде уравнение реакции между:
А) фосфатом калия и нитратом серебра
Б) фосфатом натрия и нитратом железа (II)
В) карбонатом магния и соляной кислоты
2. Составьте молекулярное уравнение реакции, соответствующее сокращенному ионному:
 $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
 $3\text{Zn}^{2+} + 2\text{PO}_4^{3-} = \text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$
3. Напишите уравнения методом электронного баланса ОВР:
1) цинк и соляная кислота
2) алюминий и соляная кислота
3) медь и конц. Серная кислота