Галогены 9 класс

|  |  |
| --- | --- |
| 1 вариант | 2 вариант |
| №1 Напишите уравнения реакций между: | |
| А) хлором и цинком  Б) хлором и водородом  В) соляной кислотой и гидроксидом бария  Г) соляной кислотой и цинком  Д) соляной кислотой и нитратом серебра | А) бромом и водородом  Б) бромом и кальцием  В) бромоводородной кислотой и магнием  Г) бромоводородной кислотой и оксидом магния  Д) бромоводородной кислотой и гидроксидом магния |
| №2 выполните задания по схеме: | |
| Через раствор содержащий бромид калия пропустили хлор. После этого раствор выпарили, а осадок прокалили. Что представляет собой осадок после прокаливания? Напишите соответствующие уравнеия реакций. | К водному раствору иодида калия добавили крахмальный клейстер. Затем через этот раствор пропустили хлор. Как изменился цвет раствора и почему? Ответ подтвердите уравнением реакции. |