9 класc «Галогены.

Вариант 1

1. Составьте электронную схему строения атома фтора
2. Перечислите области применения соляной кислоты
3. Соляную кислоту можно определить………
4. Напишите уравнения реакций в молекелярном и ионном виде. Назовите продукты реакций

А) HCl + Al2O3= Б) Mg(OH) + HCl= В)BaCO3+ HCL=

5. Составьте молекулярные уравнения , покажите переход электронов, укажите окислитель и восстановитель в схемах

А) натрий + соляная кислота= Б) иодид натрия + хлор

6.Осуществить цепочку превращений

хлор→хлороводород→хлорид меди( ll) →гидроксид меди→оксид меди( ll) →медь→ бромид меди( ll)

9 класc «Галогены.

Вариант 2

1. Составьте электронную схему строения атома хлора
2. Перечислите области применения галогенов
3. Хлориды можно определить………
4. Напишите уравнения реакций в молекелярном и ионном виде. Назовите продукты реакций

А) HCl + Fe2O3= Б) Сu(OH)2 + HCl= В)MgCO3+ HCL=

5. Составьте молекулярные уравнения , покажите переход электронов, укажите окислитель и восстановитель в схемах

Акальций + соляная кислота= Б) бромид калия + хлор

6.Осуществить цепочку превращений

бром→бромоводород→бромид кальция ) →гидроксид кальция →фосфат кальция →

↓

Карбонат кальция