1.На основании положения в периодической системе и теории строения атома для элемента с порядковым номером 17 укажите распределение электронов по энергетическим уровням, формулу летучего водородного соединения, свойства основные или кислотные, которые это вещество проявляет в водных растворах. 2. Осуществить превращения: CL2 →HCL → NaCL→ CL2; 3. Задача. Вычислите массу хлорида натрия в растворе массой 300г, если массовая доля хлорида натрия составляет 15%. 4. Задача. Определить массу осадка, который образовался при взаимодействии 300г 15% бромоводородной кислоты с 32г раствора нитрата серебра. 5. Дописать уравнения: 1).Si + F2 = 2).H2 + CL2 = 3). H2O + Br2 = 4). F2 + KCL=

1.На основании положения в периодической системе и теории строения атома для элемента с порядковым номером 35 укажите распределение электронов по энергетическим уровням, формулу летучего водородного соединения, свойства основные или кислотные, которые это вещество проявляет в водных растворах. 2. Осуществить превращения: Br2 →HBr → NaBr→ Br2; 3. Задача. Вычислите массу хлорида бария в растворе массой 250г, если массовая доля хлорида бария составляет 35%. 4. Задача. Определить массу осадка, который образовался при взаимодействии 215г 15% хлороводородной кислоты с 15г раствора нитрата серебра. 5. Дописать уравнения: 1).Si + F2= 2).H2 + F2 = 3). H2O + F2 = 4). F2 + KBr=

1.На основании положения в периодической системе и теории строения атома для элемента с порядковым номером 9 укажите распределение электронов по энергетическим уровням, формулу летучего водородного соединения, свойства основные или кислотные, которые это вещество проявляет в водных растворах. 2. Осуществить превращения: I2 →HI → NaI→ I2; 3. Задача. Вычислите массу хлорида лития в растворе массой 254г, если массовая доля хлорида лития составляет 10%. 4. Задача. Определить массу осадка, который образовался при взаимодействии 451г 15% бромоводородной кислоты с 84г раствора нитрата серебра. 5. Дописать уравнения: 1).NaI + AgNO3 = 2).H2 + I2 = 3). H2O + I2 = 4). I2 + KBr=

1.На основании положения в периодической системе и теории строения атома для элемента с порядковым номером 9 укажите распределение электронов по энергетическим уровням, формулу летучего водородного соединения, свойства основные или кислотные, которые это вещество проявляет в водных растворах. 2. Осуществить превращения: F2 →HF → NaF→ F2; 3. Задача. Вычислите массу хлорида магния в растворе массой 150г, если массовая доля хлорида магния составляет 12%. 4. Задача. Определить массу осадка, который образовался при взаимодействии 350г 15% бромоводородной кислоты с 45г раствора нитрата серебра. 5. Дописать уравнения: 1).NaСL + AgNO3 = 2).H2 + CL2 = 3). H2O + I2 = 4). CL2 + KBr =