|  |  |
| --- | --- |
| КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА №1 9 класс  по теме «Повторение основных вопросов курса 8 класса. Введение в курс 9 класса»  Вариант №1.  1. Дайте характеристику этому элементу по положению в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева: 3 период III группа А подгруппа. Запишите химические реакции, подтверждающие химические свойства его гидроксида.  2.Составьте уравнение реакции между высшим гидроксидом элемента 3 периода VI А группы и гидроксидом элемента 3 периода II А группы, рассмотрите эту реакцию в свете ТЭД.  3.Расположите элементы в порядке увеличения их атомного радиуса: азот, фтор, бор, натрий, литий. Ответ запишите в виде знаков химических элементов, через запятую в порядке возрастания атомного радиуса.  4. Запишите реакцию, рассмотрите её в свете ОВР, расставьте коэффициенты:  Медь+ азотная кислота (концентрированная)=нитрат меди (II) + оксид азота (II) +вода. | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА №1 9 класс  по теме «Повторение основных вопросов курса 8 класса. Введение в курс 9 класса»  Вариант №2.  1. Дайте характеристику этому элементу по положению в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева: 3 период II группа А подгруппа. Запишите химические реакции, подтверждающие химические свойства его гидроксида.  2.Составьте уравнение реакции между высшим гидроксидом элемента 3 периода V А группы и гидроксидом элемента 2 периода I А группы рассмотрите эту реакцию в свете ТЭД.  3.Расположите элементы в порядке увеличения их восстановительных свойств: фосфор, хлор, натрий, фтор, калий. Ответ запишите в виде знаков химических элементов, через запятую в порядке возрастания восстановительных свойств.  4. Запишите реакцию, рассмотрите её в свете ОВР, расставьте коэффициенты:  Медь+ азотная кислота (разбавленная)=нитрат меди (II) + оксид азота (IV) +вода. |