|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ***ПЛАН ХАРАКТЕРИСТИКИ ХИМ. ЭЛЕМЕНТА  ПО ПЕРИОДИЧЕСКОЙ СИСТЕМЕ Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА***.  **1. Положение элемента в периодической системе:**   1. порядковый номер 2. период, ряд 3. группа, подгруппа 4. относительная атомная масса   **2. Строение атома элемента:**   1. заряд ядра атома 2. формула состава атома (количество *р; n; е* ) 3. количество энергетических уровней и размещение на них электронов 4. формула электронной конфигурации (1S2S2Р3S3P4S4P5S4D5P6S5D4F6P7S6D5F7P) 5. квантовые ячейки (графическая формула) 6. число электронов на последнем слое => металл или неметалл   **3. Формулы соединений:**   1. оксида 2. гидроксида (кислоты или основания) 3. летучего водородного соединения (для неметаллов)   **4. Химический характер, его доказательство:**  а) кислотный: *кислотный оксид + щелочь = соль + вода; кислота + основание = соль + вода*  б) основной: *основной оксид + кислота = соль + вода;основание + кислота = соль + вода*  в) амфотерный (а + б)  **5. Сравнение с соседями:**  а) по периоду б) по группе  (металл с неметаллами сравнивать нельзя) | ***ПЛАН ХАРАКТЕРИСТИКИ ХИМ. ЭЛЕМЕНТА  ПО ПЕРИОДИЧЕСКОЙ СИСТЕМЕ Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА***.  **1. Положение элемента в периодической системе:**   1. порядковый номер 2. период, ряд 3. группа, подгруппа 4. относительная атомная масса   **2. Строение атома элемента:**   1. заряд ядра атома 2. формула состава атома (количество *р; n; е* ) 3. количество энергетических уровней и размещение на них электронов 4. формула электронной конфигурации (1S2S2Р3S3P4S4P5S4D5P6S5D4F6P7S6D5F7P) 5. квантовые ячейки (графическая формула) 6. число электронов на последнем слое => металл или неметалл   **3. Формулы соединений:**   1. оксида 2. гидроксида (кислоты или основания) 3. летучего водородного соединения (для неметаллов)   **4. Химический характер, его доказательство:**  а) кислотный: *кислотный оксид + щелочь = соль + вода; кислота + основание = соль + вода*  б) основной: *основной оксид + кислота = соль + вода;основание + кислота = соль + вода*  в) амфотерный (а + б)  **5. Сравнение с соседями:**  а) по периоду б) по группе  (металл с неметаллами сравнивать нельзя) | ***ПЛАН ХАРАКТЕРИСТИКИ ХИМ. ЭЛЕМЕНТА  ПО ПЕРИОДИЧЕСКОЙ СИСТЕМЕ Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА***.  **1. Положение элемента в периодической системе:**   1. порядковый номер 2. период, ряд 3. группа, подгруппа 4. относительная атомная масса   **2. Строение атома элемента:**   1. заряд ядра атома 2. формула состава атома (количество *р; n; е* ) 3. количество энергетических уровней и размещение на них электронов 4. формула электронной конфигурации (1S2S2Р3S3P4S4P5S4D5P6S5D4F6P7S6D5F7P) 5. квантовые ячейки (графическая формула) 6. число электронов на последнем слое => металл или неметалл   **3. Формулы соединений:**   1. оксида 2. гидроксида (кислоты или основания) 3. летучего водородного соединения (для неметаллов)   **4. Химический характер, его доказательство:**  а) кислотный: *кислотный оксид + щелочь = соль + вода; кислота + основание = соль + вода*  б) основной: *основной оксид + кислота = соль + вода;основание + кислота = соль + вода*  в) амфотерный (а + б)  **5. Сравнение с соседями:**  а) по периоду б) по группе  (металл с неметаллами сравнивать нельзя) |