|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ***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) |