Приложение 2

**Задание:** Используя периодическую систему, справочник заполните таблицу:

**Характеристика алюминия как химического элемента**

|  |
| --- |
| 1. Электронная формула алюминия: *1s 2s 2p 3s 3p* 2. Алюминий является \_\_\_ элементом 3. Положение в периодической системе: порядковый номер \_\_\_\_\_\_\_\_, период \_\_\_группа \_\_\_\_\_\_\_\_, подгруппа \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 4. Относительная атомная масса \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 5. Число энергетических уровней в атоме \_\_\_\_\_\_\_ 6. Заряд ядра атома \_\_\_\_\_\_, число протонов \_\_\_\_\_\_, число нейтронов \_\_\_\_\_,  общее число электронов \_\_\_\_\_ 7. Валентность \_\_\_\_\_ 8. Степени окисления \_\_\_\_\_\_\_\_\_ 9. Алюминий металл неметалл (нужное подчеркнуть) 10. Формула оксида и его характер \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 11. Формула гидроксида и его характер \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |