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 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
 |