**Дом.задание**

A.Дан следующий ряд элементов:

1) Na 2) K 3) Si 4) Mg 5) C

1. Определите, атомы каких элементов имеют на внешнем уровне

четыре электрона.

2. Из указанных элементов выберите три, которые в Периодической системе стоят в одном периоде.

Расположите элементы в порядке возрастания их металлических свойств.

3. Найдите неметаллы, запишите их в порядке возрастания

неметаллических свойств.

B.Заполни таблицу:

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Символ элемента | Al |  |  |  |  |  |  |
| Атомный номер |  | 20 |  |  |  |  |  |
| Заряд ядра |  |  | +34 |  |  |  |  |
| Число электронов |  |  |  |  | 18 |  |  |
| Атомная масса |  |  |  | 19,0 |  |  |  |
| Число нейтронов |  |  |  | 10 |  |  |  |
| Номер периода |  |  |  |  |  |  | 6 |
| Число электронных слоев |  |  |  |  |  | 3 |  |
| Номер группы |  |  |  |  |  |  | VA |
| Число электронов на внешнем слое |  |  |  |  |  | 5 |  |

C. По положению следующих элементов в таблице периодической системы определи число электронных слоев и число электронов во внешнем слое их атомов.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Номер периода | Номер группы | Атомный номер | Число электронных слоев | Число электронов во внешнем слое |
| 2 | IVA |  |  |  |
| 3 | IIIA |  |  |  |
| 4 | VA |  |  |  |
| 5 | IA |  |  |  |
| 6 | VIIIA |  |  |  |