|  |
| --- |
| 9 «\_\_» класс. Урок\_ домашняя работа. Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . имя . . . . . . . . . .Естественные семейства элементов: |
| 1 задание |
| Название семейства | Элементы в порядке возрастания относительных атомных | Образуемые простые вещества (металлы или неметаллы) | Высшая валентность | Общая формула высших оксидов | Общая формула высших гидроксидов | Низшая валентность | Общая формула летучих водородных соединений |
| Щелочные металлы | *Li* | Li | I | ЭО, где Э-элементLi2O | ЭОН (щелочь)LiOH |  | - |
| *Na* |  |  |  |  |  |  |
| *K* |  |  |  |  |  |  |
| Щелочно-земельные металлы | *Ca* |  |  |  |  |  |  |
| *Sr* |  |  |  |  |  |  |
| *Ba* |  |  |  |  |  |  |
| Подгруппа фосфора | **P** |  |  |  |  |  |  |
| **As** |  |  |  |  |  |  |
| **Sb** |  |  |  |  |  |  |
| Халькогены | **S** |  |  |  |  |  |  |
| **Se** |  |  |  |  |  |  |
| **Te** |  |  |  |  |  |  |
| Галогены | **Cl** |  |  |  |  |  |  |
| **Br** |  |  |  |  |  |  |
| **I** |  |  |  |  |  |  |
| Примечание: *курсивом* выделены металлы, **жирным шрифтом**-неметаллы. |
| 2 задание |
| Расположите в порядке возрастания относительных атомных масс элементы: кремний, натрий, алюминий, сера, магний, фосфор.  |
|  |  |  |  |  |  |  |
| Относительная атомная масса (таблица Д.И Менделеева). |  |  |  |  |  |  |
| Металл или неметалл |  |  |  |  |  |  |
| Формула высшего оксида, его характер (основный, амфотерный, кислотный) |  |  |  |  |  |  |
| Вывод: как увеличение относительной атомной массы сказывается на изменении высшей валентности и свойствах простых и сложных веществ, образуемых этими элементами. |  |  |  |  |  |  |