|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 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-элемент  Li2O | | 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. | | |  | |  | |  | |  | |  | |  |