|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| [www.cinematma.weebly.com](http://www.cinematma.weebly.com)  chemia: Budowa atomu | Budowa atomu a położenie pierwiastka w układzie okresowym | GRUPA | IMIĘ I NAZWISKO |
| 1. Zapisz, jak zmienia się promień atomowy pierwiastka wzdłuż grupy i wzdłuż okresu. Uszereguj pierwiastki wg rosnącego promienia atomowego: 2. Rb, Sn, Te 3. Bi, N, P | | | **Promień atomowy**  to odległość jądra atomowego od najdalej oddalonych od niego elektronów |
| 1. Zapisz, jak zmienia się aktywność chemiczna metali wzdłuż grupy i wzdłuż okresu. Uszereguj metale wg malejącej aktywności: 2. Al, Na, Mg 3. Ba, Mg, Ca | | | **Aktywność chemiczna**  to zdolność pierwiastka chemicznego do oddziaływania z innymi substancjami. |
| 1. Zapisz, jak zmienia się aktywność chemiczna niemetali wzdłuż grupy i wzdłuż okresu. Uszereguj niemetale wg malejącej aktywności: 2. F, N, O 3. I, Cl, Br | | |  |
| 1. Zapisz, jak zmienia się elektroujemność pierwiastków wzdłuż grupy i wzdłuż okresu. Uszereguj niemetale wg rosnącej elektroujemności: 2. Bi, Ba, Pb 3. C, Pb, Sn | | | **Elektroujemność**  to zdolność atomu danego pierwiastka chemicznego do przyciągania elektronów tworzących wiązanie chemiczne. |
| 1. Zapisz, jak zmienia się energia jonizacji pierwiastków wzdłuż grupy i wzdłuż okresu. Uszereguj pierwiastki wg malejącej energii jonizacji: 2. Rb, Na, K 3. F, B, O | | | **Energia jonizacji**  to energia potrzebna do oderwania elektronu  z powłoki elektronowej |