|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| [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 |