

chemia: Budowa atomu

- Zapisz, jak zmienia się promień atomowy pierwiastka wzdłuż grupy i wzdłuż okresu. Uszereguj pierwiastki wg rosnącego promienia atomowego:
 - Rb, Sn, Te
 - Bi, N, P

Promień atomowy to odległość jądra atomowego od najdalej oddalonych od niego elektronów

UKŁAD OKRESOWY PIERWIĄSTKÓW

- Zapisz, jak zmienia się aktywność chemiczna metali wzdłuż grupy i wzdłuż okresu. Uszereguj metale wg malejącej aktywności:
 - Al, Na, Mg
 - Ba, Mg, Ca

Aktywność chemiczna to zdolność pierwiastka chemicznego do oddziaływania z innymi substancjami.

UKŁAD OKRESOWY PIERWIĄSTKÓW

- Zapisz, jak zmienia się aktywność chemiczna niemetali wzdłuż grupy i wzdłuż okresu. Uszereguj niemetale wg malejącej aktywności:
 - F, N, O
 - I, Cl, Br

UKŁAD OKRESOWY PIERWIĄSTKÓW

4. Zapisz, jak zmienia się elektroujemność pierwiastków wzdłuż grupy i wzdłuż okresu. Uszereguj niemetale wg rosnącej elektroujemności:

- a) Bi, Ba, Pb
- b) C, Pb, Sn

UKŁAD OKRESOWY PIERWIASTKÓW

Elektroujemność
to zdolność atomu danego pierwiastka chemicznego do przyciągania elektronów tworzących wiązanie chemiczne.

5. Zapisz, jak zmienia się energia jonizacji pierwiastków wzdłuż grupy i wzdłuż okresu. Uszereguj pierwiastki wg malejącej energii jonizacji:

- a) Rb, Na, K
- b) F, B, O

UKŁAD OKRESOWY PIERWIASTKÓW

Energia jonizacji
to energia potrzebna do oderwania elektronu z powłoki elektronowej