

ZAGADNIENIA DO POWTÓRZENIA CZ.2 „KONFIGURACJE ELEKTRONOWE”

1. Znajomość pojęć: przestrzeń orbitalna, orbital, stan podstawowy, stan wzbudzony, powłoka, podpowłoka, stan orbitalny (inaczej poziom orbitalny), elektron sparowany, elektron niesparowany, spin elektronu
2. Znajomość reguły Hunda
3. Rodzaje powłok i podpowłok elektronowych, ile elektronów mogą pomieścić
4. Zapisywanie konfiguracji elektronowych atomów pierwiastków chemicznych o liczbie atomowej Z od 1 do 36 oraz jonów o podanym ładunku, za pomocą symboli powłok elektronowych (K, L, M, N...), podpowłok elektronowych s, p, d, f (konfiguracja podpowłokowa pełna i skrócona) oraz schematu klatkowego (konfiguracja orbitalna),
5. Promocje elektronów
6. Umiejętność wskazania w konfiguracji elektronowej elektronów walencyjnych oraz rdzenia atomowego, powłokowa, podpowłokowa lub orbitalna konfiguracja walencyjna
7. Umiejętność identyfikowania pierwiastka na podstawie konfiguracji elektronowej
8. Bloki konfiguracyjne
9. Zadania treningowe:
 - a) zadania z podręcznika Fundamenty 2.16 – 2.36
 - b) zadania z podręcznika Związki nieorganiczne 1.7, 1.8
 - c) zadania ze zbioru Pazdro: cały rozdz. 6.3
 - d) zadania przedmaturalne: rozdz. 2