POWTÓRZENIE WIADOMOŚCI O JĄDRACH ATOMOWYCH

1. Każdy pierwiastek w układzie okresowym opisany jest dwoma liczbami . Liczby te charakteryzują skład jego jądra atomowego, są to: …………………………………… A oraz ………………………………………………… Z. Liczba Z jest równa liczbie………………………….. w jądrze lub ………………….. na powłokach. Liczba A jest równa sumie ……………………. i ………………………….
2. Izotop atomu węgla jest zbudowany z ……………………………., …………………………………, …………………………………… .
3. Zapisz odpowiednio liczby A i Z dla neutronu , protonu i elektronu
4. Protony mają ładunek ………………….., elektrony……………………….., a ………………………….. są elektrycznie obojętne. W skład jadra atomowego wchodzą tylko…………………….. i ……………………….. zatem jądro ma ładunek ……………………….
5. Pomiędzy protonami i neutronami w jądrze działają siły:
   1. ………………………………………. – są to siły „odpychające” występujące tylko pomiędzy protonami
   2. ………………………………………. – są to siły „przyciągania” krótkozasięgowe, nierozróżniające nukleonów

POWTÓRZENIE WIADOMOŚCI O JĄDRACH ATOMOWYCH

1. Każdy pierwiastek w układzie okresowym opisany jest dwoma liczbami . Liczby te charakteryzują skład jego jądra atomowego, są to: LICZBA MASOWA A oraz …LICZBA ATOMOWA(PORZĄDKOWA) Z. Liczba Z jest równa liczbie PROTONÓW. w jądrze lub ELEKTRONÓW na powłokach. Liczba A jest równa sumie protonów i neutronów.
2. Izotop atomu węgla jest zbudowany z 6 protonów, 7 neutronów, 6 elektronów .
3. Zapisz odpowiednio liczby A i Z dla neutronu , protonu i elektronu
4. Protony mają ładunek dodatni, elektrony ujemny, a neutrony są elektrycznie obojętne. W skład jadra atomowego wchodzą tylko protony i neutrony zatem jądro ma ładunek dodatni.
5. Pomiędzy protonami i neutronami w jądrze działają siły:
   1. elektrostatyczne – są to siły „odpychające” występujące tylko pomiędzy protonami
   2. jądrowe – są to siły „przyciągania” krótkozasięgowe, nierozróżniające nukleonów