

..... gr. A Wrocław dn. 3 listopada 2004r
imię i nazwisko klasa

Odpowiedz na poniższe pytania: (max 5pkt)

1. Atom zbudowany jest z cząsteczek elementarnych, którymi są..... ,
..... i..... .
2. Liczba w jądrze atomu równa się liczbie w atomie.
3. Izotopy są to odmiany tego samego pierwiastka o takiej samej liczbie ,
a różnej liczbie..... .
4. Izotopy dzielimy na trwałe i , naturalne i
5. Dla obu izotopów chloru (^{35}Cl i ^{37}Cl) podaj liczbę elektronów, neutronów i protonów.

..... gr. B Wrocław dn. 3 listopada 2004r
imię i nazwisko klasa

Odpowiedz na poniższe pytania: (max 5pkt)

1. Izotopy dzielimy na trwałe i , naturalne i
2. Atom zbudowany jest z cząsteczek elementarnych, którymi są..... ,
..... i..... .
3. Dla obu izotopów chloru (^{35}Cl i ^{37}Cl) podaj liczbę elektronów, neutronów i protonów.
4. Izotopy są to odmiany tego samego pierwiastka o takiej samej liczbie ,
a różnej liczbie..... .
5. Liczba w jądrze atomu równa się liczbie w atomie.

..... gr. C Wrocław dn. 3 listopada 2004r
imię i nazwisko klasa

Odpowiedz na poniższe pytania: (max 5pkt)

1. Izotopy są to odmiany tego samego pierwiastka o takiej samej liczbie ,
a różnej liczbie..... .
2. Dla obu izotopów chloru (^{35}Cl i ^{37}Cl) podaj liczbę elektronów, neutronów i protonów.
3. Izotopy dzielimy na trwałe i , naturalne i
4. Liczba w jądrze atomu równa się liczbie w atomie.
5. Atom zbudowany jest z cząsteczek elementarnych, którymi są..... ,
..... i..... .
