



Budowa atomu i izotopy

Z i A · izotopy · powłoki elektronowe

opracowanie: Mateusz Będkowski · niekazmuliczyc.pl

WYPEŁNIA NAUCZYCIEL

Punkty / 7

Ocena

Imię i nazwisko _____ Klasa _____ Data _____

Grupa A

3 zadania · 7 punktów · 10–15 minut · Korzystaj z danych w zadaniach. Pokaż obliczenie liczby neutronów.

Zadanie 1. (0–3)

OTWARTE

Neutralny atom $^{23}_{11}\text{Na}$ ma liczbę atomową $Z = 11$ i masową $A = 23$. Podaj liczbę protonów, neutronów i elektronów. Zapisz obliczenie liczby neutronów.

ODPOWIEDŹ

1. 0 1 2 3

Zadanie 2. (0–2)

OTWARTE

Porównaj atomy $^{12}_6\text{C}$ i $^{13}_6\text{C}$. Czy są izotopami tego samego pierwiastka? Uzasadnij odpowiedź liczbą atomową Z i masową A .

ODPOWIEDŹ

2. 0 1 2

Zadanie 3. (0–2)

OTWARTE

W układzie okresowym Mg leży w grupie 2 i okresie 3. Ile powłok elektronowych ma neutralny atom Mg i ile elektronów jest na jego zewnętrznej powłoce?

ODPOWIEDŹ

3. 0 1 2