

Temat:

Budowa atomu, liczby atomowa i masowa.

Kurs: Przygotowanie do matury rozszerzonej z chemii dla klasy 1.

Nr pliku: ChemMR1-KP-L01-Z-v01

Zadanie 1

Podaj liczbę protonów, neutronów i elektronów w atomach:

- a) $^{12}_6\text{C}$
- b) $^{24}_{12}\text{Mg}$
- c) $^{37}_{17}\text{Cl}$

Zadanie 2

Izotop wodoru — tryt (^3_1H).

- a) Ile protonów, neutronów i elektronów zawiera jego atom?
- b) Czym różni się od deuteru (^2_1H)?

Zadanie 3

Pierwiastek X ma liczbę atomową $Z=19$.

- a) Podaj p, n, e w atomie izotopu $^{39}_{19}\text{X}$.
- b) Zidentyfikuj pierwiastek X i zapisz jego symbol.

Zadanie 4

Podaj liczbę protonów, neutronów i elektronów w nuklidach: $^{20}_{10}\text{Ne}$, $^{56}_{26}\text{Fe}$, $^{238}_{92}\text{U}$. Wskaż, który z atomów ma największy stosunek n/p i wyjaśnij jego znaczenie.

Zadanie 5

Które z poniższych stwierdzeń jest poprawne?

- 1. Liczba masowa siarki wynosi 32.
- 2. Liczba masowa jednego z izotopów siarki wynosi 32.
- 3. Liczba masowa każdego izotopu siarki wynosi 32.

Zadanie 6

Wyjaśnij różnicę między liczbą masową, masą atomową i masą molową. Podaj przykład dla chloru.



Wszelkie prawa zastrzeżone **SUKCES DO KWADRATU Sp. z o.o.**

Zabrania się kopiowania, udostępniania i rozpowszechniania w jakiegokolwiek formie bez pisemnej zgody autorów.

www.sukcesdokwadratu.pl

e-mail: kontakt@sukcesdokwadratu.pl



Zadanie 7

W tabeli poniżej podane są dane dotyczące

- a) Zide
- b) Wyj
- c) Pod

Zadanie

Które z poniższych

- 1. Liczba m
- 2. Liczba m
- 3. Liczba m

Zadanie

Wskaż, które

a)	Licz
b)	Masa
c)	Licz
d)	W za
e)	Licz
f)	Licz

F
F
F
F
F
F

Zadanie

Pierwiastek
23,2 u. Obli

nosi

UWAGA:
Zakres i lic
wszystkich

zacja

Pozostałe zadania widoczne dla uczestników kursu



Wszelkie prawa zastrzeżone **SUKCES DO KWADRATU Sp. z o.o.**

Zabrania się kopiowania, udostępniania i rozpowszechniania w jakiegokolwiek formie bez pisemnej zgody autorów.

www.sukcesdokwadratu.pl

e-mail: kontakt@sukcesdokwadratu.pl

