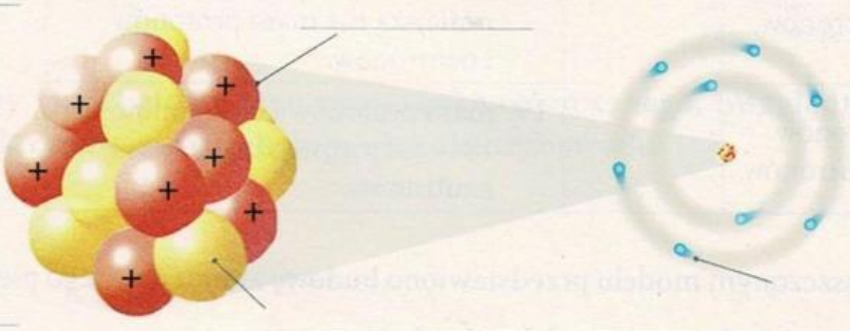
Na dobry początek

18 Oceń prawdziwość podanych zdań. **Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.**

1.	Atom pierwiastka chemicznego składa się z dodatnio naładowanego jądra i powłok elektronowych.	P	F
2.	Nukleony to protony i elektrony tworzące jądro atomowe.	P	F
3.	Aby wyznaczyć liczbę elektronów w atomie danego pierwiastka chemicznego, należy znać jego liczbę atomową i liczbę masową.	P	F
4.	Liczba masowa określa liczbę nukleonów w jądrze atomu pierwiastka chemicznego.	P	F

19 **Uzupełnij opis modelu budowy atomu. Następnie napisz nazwę pierwiastka chemicznego, którego atom został przedstawiony za pomocą tego modelu.**

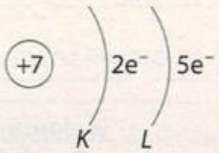


Nazwa pierwiastka chemicznego: _____

20 **Napisz nazwy i symbole pierwiastków chemicznych, których budowa atomu została przedstawiona na uproszczonych modelach.**

Skorzystaj z układu okresowego.

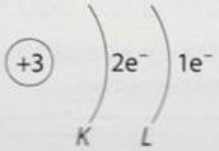
a)



Nazwa: _____

Symbol: _____

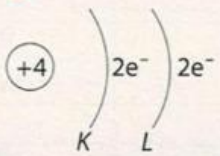
b)



Nazwa: _____

Symbol: _____

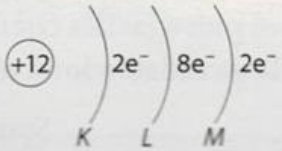
c)



Nazwa: _____

Symbol: _____

d)



Nazwa: _____

Symbol: _____

LIVEWORKSHEETS

21 **Uzupełnij tabelę opisującą skład atomów wybranych pierwiastków chemicznych.**

Skorzystaj z układu okresowego.

Symbol atomu	Liczba			
	protonów	neutronów	nukleonów	elektronów
$^{12}_{6}C$				
$^{16}_{8}$____				
____ ____	20	20		
____^{57}Fe				

22 **Zaznacz poprawne uzupełnienie zdania** (A–D) **oraz jego uzasadnienie** (I–IV).

O masie atomu decyduje liczba

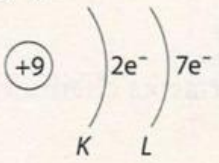
A. protonów,	ponieważ	I. masa neutronów i elektronów jest 1840 razy mniejsza niż masa protonów.
B. protonów i elektronów,		II. masa protonów jest 1840 razy mniejsza niż masa elektronów i neutronów.
C. neutronów,		III. masa elektronów jest 1840 razy mniejsza niż masa protonów i neutronów.
D. protonów i neutronów,		IV. masa protonów i elektronów jest 1840 razy mniejsza niż masa neutronów.

Skojarz i zapamiętaj!

masa neutronu ≈ masa protonu

LIVEWORKSHEETS

23 Na uproszczonym modelu przedstawiono budowę atomu pewnego pierwiastka chemicznego.



a) Zaznacz i podpisz na modelu rdzeń atomowy oraz elektrony walencyjne.

b) Wyjaśnij pojęcia.

Rdzeń atomowy – _____

_____

Elektrony walencyjne – _____

_____

Powłoka elektronowa – _____

_____

c) Napisz nazwę i symbol pierwiastka chemicznego, którego budowa atomu została przedstawiona na modelu.

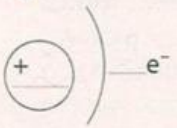
Skorzystaj z układu okresowego.

Nazwa: _____ Symbol: _____

24 Atom pierwiastka chemicznego zbudowany jest z protonów (p^+) i neutronów (n^0), tworzących wspólnie jądro atomowe, oraz z elektronów (e^-) poruszających się wokół jądra. **Uzupełnij uproszczone modele budowy atomów podanych pierwiastków chemicznych liczbami: protonów i elektronów oraz symbolami powłok elektronowych. Pod modelami zapisz konfiguracje elektronowe atomów.**

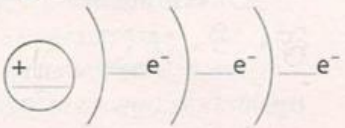
Skorzystaj z układu okresowego.

a) hel



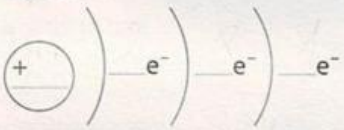
_____

b) siarka



_____

c) sód



_____

LIVEWORKSHEETS