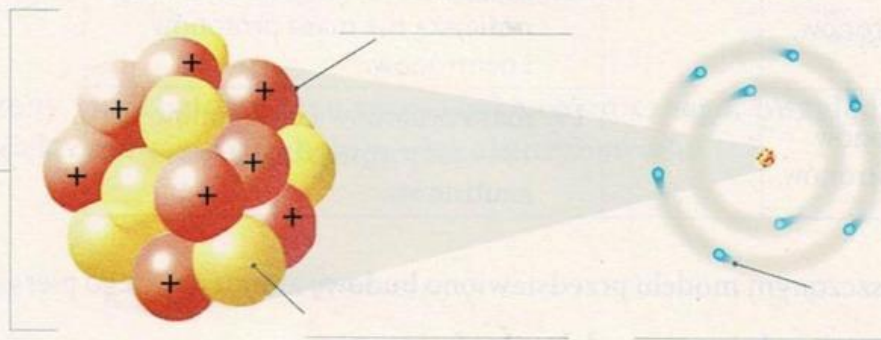


Na dobry początek

- 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

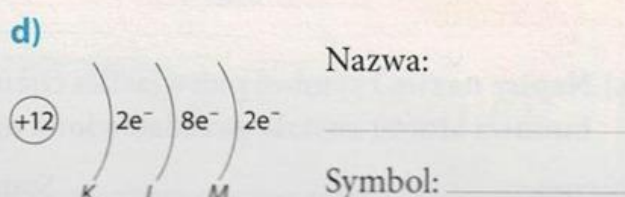
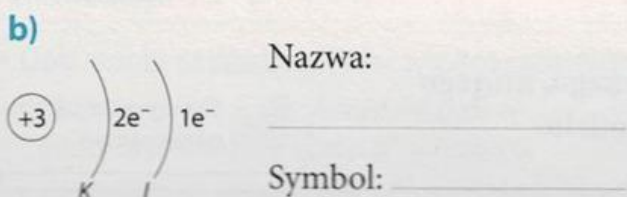
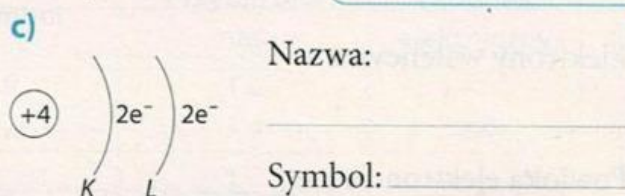
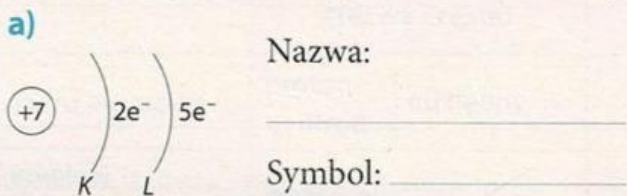
- 19 Uzupełnij opis modelu budowy atomu. Następnie napisz nazwę pierwiastka chemicznego, którego atom został przedstawiony za pomocą tego modelu.



Nazwa pierwiastka chemicznego: _____

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

Skorzystaj z układu okresowego.



21 Uzupełnij tabelę opisującą skład atomów wybranych pierwiastków chemicznych.

Skorzystaj z układu okresowego.

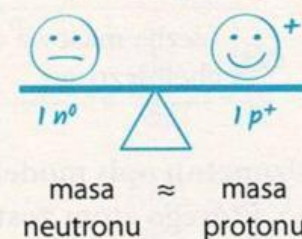
Symbol atomu	Liczba			
	protonów	neutronów	nukleonów	elektronów
${}^{12}_6\text{C}$				
${}^{16}_8$				
_____	20	20		
${}^{57}_{\text{Fe}}$				

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

O masie atomu decyduje liczba

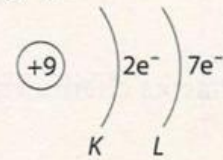
A. protonów,	ponieważ	I. masa neutronów i elektronów jest 1840 razy mniejsza niż masa protonów.
B. protonów i elektronów,		II. masa protonów jest 1840 razy mniejsza niż masa elektronów i neutronów.
C. neutronów,		III. masa elektronów jest 1840 razy mniejsza niż masa protonów i neutronów.
D. protonów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

Skojarz i zapamiętaj!



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: _____

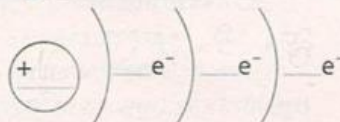
24 Atom pierwiastka chemicznego zbudowany jest z protonów (p^+) i neutronów (n^0), tworzących wspólnie jądro atomowe, oraz z elektronów (e^-) poruszających się wokół jądra. **Uzupełnij uproszczone modele budowy atomów podanych pierwiastków chemicznych liczbami: protonów i elektronów oraz symbolami powłok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

Skorzystaj z układu okresowego.

a) hel



b) siarka



c) sód

