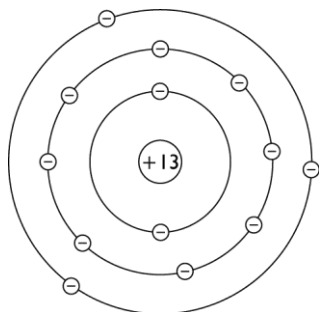


Budowa atomu – nukleony i elektrony

1. Korzystając z przedstawionego modelu atomu pierwiastka chemicznego, uzupełnij opis jego budowy.



liczba powłok elektronowych: _____
 liczba wszystkich elektronów: _____
 liczba elektronów na ostatniej powłoce: _____
 liczba protonów: _____
 symbol chemiczny pierwiastka: _____

Informacja do zadania 2.

Każdy pierwiastek chemiczny można zapisać w postaci ${}^A_Z E$, gdzie:

liczba masowa A = liczba protonów + liczba neutronów,

liczba atomowa Z = liczba protonów = liczba elektronów = ładunek jądra.

2. Uzupełnij opis budowy atomu węgla ${}^{12}_6 C$.

Atom węgla ma w jądrze _____ protonów i _____ neutronów. Na jego powłokach elektronowych znajduje się _____ elektronów. Jego liczba masowa A wynosi _____, a liczba atomowa Z wynosi _____.

3. Napisz symbol chemiczny i liczbę atomową Z pierwiastka chemicznego zaznaczonego na układzie okresowym, a następnie uzupełnij jego konfigurację elektronową. Skorzystaj z układu okresowego.

symbol chemiczny: _____

$Z =$ _____

$K^2 L^8 M^{\dots}$

	1																18	
1		2																
2																		
3			3	4	5	6	7	8	9	10	11	12						
4																		
5																		
6																		
7																		

4. Dane są dwa pierwiastki chemiczne: ${}_{35} Br$ i ${}_{17} Cl$. Zaznacz **P**, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub **F** – jeśli jest fałszywe. Skorzystaj z układu okresowego pierwiastków chemicznych.

1.	Obydwa pierwiastki chemiczne znajdują się w tym samym okresie układu okresowego.	P	F
2.	Obydwa pierwiastki chemiczne znajdują się w tej samej grupie układu okresowego.	P	F
3.	Atom bromu ma 35 protonów.	P	F
4.	Atom chloru ma 35 protonów.	P	F
5.	Obydwa pierwiastki chemiczne to niemetale.	P	F