

Korzystając z układu okresowego, wpisz do podanej tabeli brakujące informacje:

Nazwa pierwiastka	Symbol	Numer grupy	Numer okresu	Liczba atomowa Z	Liczba protonów	Liczba elektronów	Liczba powłok elektronowych	Liczba elektronów walencyjnych
		2	3					
				16				
							3	7
					11			
						13		
		17	2					
							2	8

2. Na podstawie układu okresowego uzupełnij tabelę. Wpisz odpowiednie informacje.

Symbol chemiczny	Li				
Nazwa pierwiastka					
Numer grupy		15			
Numer okresu		3			
Stan skupienia					
Charakter chemiczny					
Liczba atomowa (Z)			11		
Masa atomowa, u					
Liczba masowa (A)					
Liczba protonów				17	
Liczba elektronów					
Liczba nukleonów					
Liczba neutronów					
Liczba elektronów walencyjnych					
Liczba powłok elektronowych					
Konfiguracja elektronowa					$K^2L^8M^{18}N^2$