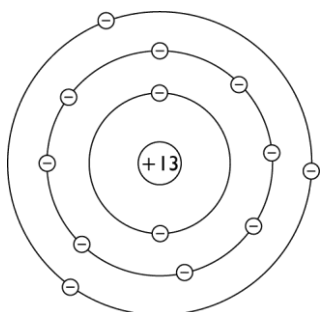


Budowa atomu – nukleony i elektrony

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



liczba powłok elektronowych: _____

liczba wszystkich elektronów: _____

liczba elektronów walencyjnych: _____

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 ${}^{12}_6\text{C}$.

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 _____.