

50. Efetuou-se a configuração eletrônica, em seu estado fundamental, de determinado elemento químico, cujos dados foram: nível 1 = completo; nível 2 = completo; nível 3 = completo; nível 4 = 18 elétrons; nível 5 = 6 elétrons. Assim, é correto afirmar que esse elemento químico é o

- A) Sn ($Z = 50$).
- B) Sb ($Z = 51$).
- C) Te ($Z = 52$).
- D) I ($Z = 53$).

Assunto: Estrutura atômica

Nível 1 (camada K): 2 elétrons

Nível 2 (camada L): 8 elétrons

Nível 3 (camada M): 18 elétrons

Nível 4 (camada N): 18 elétrons

Nível 5 (camada O): 6 elétrons

Total de elétrons: 52 elétrons

Distribuição eletrônica em subníveis:
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^4$

Elemento: Telúrio (Te)

Item: C