

- **51.** Atente para as seguintes afirmações sobre a tabela periódica dos elementos químicos:
  - Um átomo, cujo número atômico é 52, está classificado na tabela periódica como um halogênio.
  - 2. O elemento químico cuja configuração eletrônica em seu estado fundamental, na ordem crescente de energia, termina em 4d<sup>10</sup>5p<sup>6</sup> pertence ao grupo 17 e ao 5º período.

Considerando as afirmações acima, é correto dizer que

- A) 1 é falsa e 2 é verdadeira.
- B) ambas são falsas.
- C) 1 é verdadeira e 2 é falsa.
- D) ambas são verdadeiras.

Assunto: Classificação Periódica

1. Falso

 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^4$ 

5º período e família 16 (6A) (calogênio)

2. Falso

 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6$ 

5º período e família 1B (8A) (Gás nobre)

Item: B