

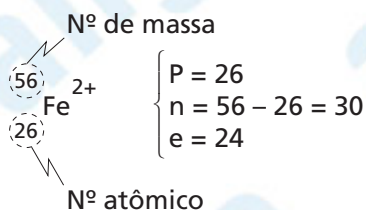
Questão 3

Um modelo relativamente simples para o átomo o descreve como sendo constituído por um núcleo contendo prótons e nêutrons, e elétrons girando ao redor do núcleo. Um dos isótopos do elemento Ferro é representado pelo símbolo ${}^{56}_{26}\text{Fe}$. Em alguns compostos, como a hemoglobina do sangue, o Ferro encontra-se no estado de oxidação $2+$ (Fe^{2+}). Considerando-se somente o isótopo mencionado, é correto afirmar que no íon Fe^{2+} :

- A) o número de nêutrons é 56, o de prótons é 26 e o de elétrons é 24.
- B) o número de nêutrons + prótons é 56 e o número de elétrons é 24.
- C) o número de nêutrons + prótons é 56 e o número de elétrons é 26.
- D) o número de prótons é 26 e o número de elétrons é 56.
- E) o número de nêutrons + prótons + elétrons é 56 e o número de prótons é 28.

Resolução

Considerando o isótopo do ferro mencionado, com o estado de oxidação $+2$, tem-se:



O número de massa representa a soma dos prótons e nêutrons e é igual a 56.

Resposta: B