

QUÍMICA**QUESTÃO 003**

Leia o texto a seguir:

Há cem anos, a ciência dividiu o que era então considerado indivisível. Ao anunciar, em 1897, a descoberta de uma nova partícula que habita o interior do átomo, o elétron, o físico inglês Joseph John Thomson mudou dois mil anos de uma história que começou quando filósofos gregos propuseram que a matéria seria formada por diminutas porções indivisíveis, uniformes, duras, sólidas e eternas. Cada um desses corpúsculos foi denominado átomo, o que, em grego, quer dizer 'não divisível'. A descoberta do elétron inaugurou a era das partículas elementares e foi o primeiro passo do que seria no século seguinte uma viagem fantástica ao microuniverso da matéria.

Ciência Hoje, vol. 22, nº131, 1997, p.24

A respeito das ideias contidas neste texto, julgue os itens em verdadeiro ou falso corrigindo os que estiverem falsos:

01. Faz cem anos que se descobriu que os átomos não são os menores constituintes da matéria.
02. Os elétrons são porções indivisíveis, uniformes, duros, sólidos, eternos e são consideradas as partículas fundamentais da matéria.
04. Os átomos, apesar de serem indivisíveis, são constituídos por elétrons, prótons e nêutrons.
08. Com a descoberta do elétron, com a carga elétrica negativa, pode-se concluir que deveriam existir outras partículas, os nêutrons, para justificar a neutralidade elétrica do átomo.
16. A partir da descoberta dos elétrons, foi possível determinar as massas dos átomos.
32. De acordo com a teoria de Sommerfeld os átomos são maciços e apresentam forma esférica, sendo indivisíveis e indestrutíveis.
64. Segundo a teoria de Dalton um elemento químico é um conjunto de átomos com as mesmas propriedades.