



ÁTOMO DE DALTON

Vídeo



QUIPARTILHA

John Dalton, 1808
Utilizando combinações químicas, formulou a seguinte teoria.

- Toda a matéria é formada de átomos, esferas extremamente pequenas, maciças, homogêneas, indivisíveis e indestrutíveis.
- Os átomos do mesmo elemento químico são idênticos em massa.
- Em uma reação química, os átomos das substâncias reagentes se reorganizam para formar os produtos.

Assinale a afirmativa a seguir que "NÃO" é uma ideia que provém do modelo atômico de Dalton.

- a) Átomos de um elemento podem ser transformados em átomos de outros elementos por reações químicas.
- b) Todos os átomos de um dado elemento têm propriedades idênticas as quais diferem das propriedades dos átomos de outros elementos.
- c) Um elemento é composto de partículas indivisíveis e diminutas chamadas átomos.
- d) Compostos são formados quando átomos de diferentes elementos se combinam em razões bem determinadas.
- e) Os átomos são sistemas homogêneos.

TRIORAMA DE
QUÍMICA
PROF. Me. EDMAR MARINHO