

Componente Curricular: Física	Número da Aula: 04
Título da Aula: ORIGEM DOS ELEMENTOS QUÍMICOS E A CONSTITUIÇÃO E COMPOSIÇÃO DOS ASTROS	Ano/Série: 1ª
Lista de exercícios	
Descritor: D57 - Reconhecer os modelos sobre a origem do Universo e os argumentos teóricos descritos por eles.	

1) (PUC) Uma importante contribuição do modelo de Rutherford foi considerar o átomo constituído de:

- a) elétrons mergulhados numa massa homogênea de carga positiva.
- b) uma estrutura altamente compactada de prótons e elétrons.
- c) uma região central com carga negativa chamada núcleo.
- d) um núcleo muito pequeno de carga positiva, cercada por elétrons.

FEEDBACK PARA A RESPOSTA CORRETA

Parabéns! É isso aí! Todo os átomos são formados por um núcleo de carga positiva cercada por uma eletrosfera composta de elétrons, que têm carga negativa.

Correta: Letra D

FEEDBACK PARA AS RESPOSTAS INCORRETAS

Ops, não foi desta vez! Retome o conteúdo. Todo os átomos são formados por um núcleo de carga positiva cercada por uma eletrosfera composta de elétrons, que têm carga negativa.

2) Sobre o átomo podemos afirmar que:

- a) é a menor partícula que existe no universo, sendo totalmente indivisível.
- b) é composto de núcleo, formado por prótons e nêutrons, e uma eletrosfera, formada por elétrons.
- c) os prótons não se afastam do núcleo porque cargas positivas tendem a se atrair entre si.
- d) os elétrons circulam a eletrosfera porque cargas negativas tendem a fugir das cargas positivas.

FEEDBACK PARA A RESPOSTA CORRETA

Parabéns! É isso aí! Já se sabe hoje que existem várias partículas subatômicas, portanto o átomo não é indivisível como se pensava. O núcleo é composto de prótons, com carga positiva, e nêutrons, sem carga. Os prótons se concentram dentro do núcleo porque o nêutron impede que eles se desloquem. Em torno do núcleo há uma eletrosfera composta de elétrons, que têm uma carga negativa.

Correta: Letra B

FEEDBACK PARA AS RESPOSTAS INCORRETAS

Ops, não foi desta vez! Retome o conteúdo. Já se sabe hoje que existem várias partículas subatômicas, portanto o átomo não é indivisível como se pensava. O núcleo é composto de prótons, com carga positiva, e nêutrons, sem carga. Os prótons se concentram dentro do núcleo porque o nêutron impede que eles se desloquem. Em torno do núcleo há uma eletrosfera composta de elétrons, que têm uma carga negativa.