

NOME:

DATA:

Exercício de O átomo – Química 1ª série do EM

1) Segundo Dalton, o átomo era uma esfera:

- a) maciça, indivisível, indestrutível e intransformável
- b) divisível, transformável e composta
- c) maciça, transformável e encrustada de elétrons
- d) composta, maciça e destrutível
- e) nenhuma das alternativas acima

2) Quem descobriu a radioatividade?

- a) John Dalton
- b) Willian Crookes
- c) Antoine Lavoisier
- d) Albert Einstein
- e) Antoine Becquerel

3) Quais são as subdivisões de um átomo?

- a) prótons, elétrons, cátions
- b) prótons, elétrons, neutrons
- c) cátions, isótopos, neutrons
- d) elétrons, isóbaros, gama
- e) íons, isótonos, prótons

4) Dois átomos com mesmo número de massa são:

5) (UFU-MG) – O átomo é a menor partícula que identifica um elemento químico. Ele possui duas partes, a saber: uma delas é o núcleo, constituído por prótons e nêutrons, e a outra é a região externa – a eletrosfera-, por onde circulam os elétrons. Alguns experimentos permitiram a descoberta das características das partículas constituintes do átomo.

Em relação a essas características, indique a alternativa correta.

- a) prótons e elétrons possuem massas iguais e cargas elétricas de sinais opostos.
- b) entre as partículas atômicas, os elétrons têm maior massa e ocupam maior volume no átomo.
- c) entre as partículas atômicas, os prótons e os nêutrons têm maior massa e ocupam maior volume no átomo.
- d) entre as partículas atômicas, os prótons e os nêutrons têm mais massa, mas ocupam um volume muito pequeno em relação ao volume total do átomo.

GABARITO

Questão 1	Questão 2	Questão 3	Questão 4	Questão 5
A	E	B	Isóbaros	D