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 |