

DADOS QUE PODEM SER USADOS NESTA PROVA

| ELEMENTO QUÍMICO | NÚMERO ATÔMICO | MASSA ATÔMICA |
|------------------|----------------|---------------|
| H | 1 | 1,0 |
| C | 6 | 12,0 |
| N | 7 | 14,0 |
| O | 8 | 16,0 |
| Na | 11 | 23,0 |
| Ar | 18 | 40,0 |
| Co | 27 | 59,0 |
| Cu | 29 | 63,7 |
| Sn | 50 | 118,7 |

47. Com relação ao elemento químico, pode-se afirmar corretamente que

- A) o número de nêutrons é o que o caracteriza.
- B) é um conjunto de átomos que têm o mesmo número de prótons e de nêutrons.
- C) podem existir átomos diferentes, com diferentes números de nêutrons para um mesmo elemento químico.
- D) é caracterizado pelo número de elétrons, não importando o número de prótons que os átomos possuam.

Assunto: Estrutura atômica

Elemento químico é o conjunto de átomos com o mesmo número atômico.

O número atômico corresponde ao número de prótons.

É possível que haja átomos com o mesmo número de prótons, ou seja, pertencentes ao mesmo elemento químico, mas com diferentes números de nêutrons. São conhecidos como isótopos.

Item: C