

## 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