Atividade (8)

Tema: Distribuição em subníveis

1. Faça a distribuição eletrônica para os elementos:

a) 12Mg

b) 20Ca

c) 26Fe

d) 35Br

2. De acordo com o exercício 1, indique:

I) O subnível mais energético de cada distribuição;

II) A quantidade de elétrons na camada de valência de cada elemento.

3. Faça a distribuição eletrônica para os íons:

a) 12Mg 2+

b) 20Ca 2+

c) 26Fe 3+

4. Um elemento químico do Grupo dos halogênios (7 elétrons na camada de valência) apresenta 4 níveis energéticos na sua distribuição eletrônica. Qual é o número atômico desse elemento?

5. Alguns elementos apresentam, no seu estado fundamental e no seu nível mais energético, a distribuição eletrônica npx, onde *n* representa a camada, *p* o subnível e *x* o número de elétrons (2p5, por exemplo) . Dentre os elementos abaixo, o que apresenta o maior valor de “x” é:

a) 13Al. d) 15P. b) 14Si. e) 35Br. c) 34Se.