9º ano – Ciências

Correção das atividades do dia 18 de Maio

Página 416

Atividade 1: Os nomes de alguns elementos químicos têm origem no latim ou no grego e, portanto, seus símbolos estão relacionados com seus nomes nesses idiomas.

Atividade 2: massa atômica; crescente; prótons; períodos; grupos; propriedades; parecidas.

Atividade 3: A IUPAC (sigla em português, União Internacional de Química Pura e Aplicada) desenvolve diversos padrões, tais como os utilizados na simbologia e nomenclatura dos elementos químicos. Assim, cientistas do mundo todo podem publicar artigos, estudos etc. e ser compreendidos por estudiosos de diferentes países.

Atividade 4: Mendeleev percebeu que as características dos elementos químicos seguiam um padrão periódico. Assim, elementos de massas atômicas próximas provavelmente teriam características parecidas.

Atividade 5:

a) Símbolo O; Número atômico 8; Grupo 16; Período 2.
b) Símbolo Pb; Número atômico 82; Grupo 14; Período 6.
c) Símbolo Fe; Número atômico 26; Grupo 8; Período 4.
d) Símbolo I; Número atômico 53; Grupo 17; Período 5.

Página 417

e) Símbolo Ca; Número atômico 20; Grupo 2; Período 4.

f) Símbolo Kr; Número atômico 36; Grupo 18;

Período 4

Atividade 6:

a) A tabela periódica é um arranjo muito importante, pois possibilita a verificação e a previsão das características dos elementos químicos, bem como das repetições periódicas de algumas de suas propriedades.

b) Não, pois é possível que novos elementos sintéticos sejam descobertos. Além disso, sua forma de organização também pode ser alterada.

Atividade 8: Alternativa b. Os elementos são do mesmo período, mas de grupos distintos.

Atividades do dia 20 de Maio

- Fazer mãos à obra página 419, exercícios 1, 2 e 3 individualmente no caderno;
- Fazer leitura e exercícios das páginas 422, 423 e 424.