CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA

Gabarito das questões de revisão – página 56

1 . A

2. C

3. E

4. E

5. B

6. D

7. B

8. A) Quando se aumenta o número atômico no período, a carga nuclear efetiva também aumenta, pois os átomos possuem elétrons distribuídos em número igual de níveis de energia, mas com números de prótons crescentes. Com isso, a carga nuclear positiva resultante com que o núcleo atrai a eletrosfera aumenta que reduz o raio atômico.

B) i) Al+.

Quando a carga do íon do mesmo elemento é menor, a atração que o núcleo exerce sobre a eletrosfera é menor. Com isso, o raio do cátion litio monovalente é maior em relação ao cátion bivalente.

ii) F-.

Quando o átomo recebe um elétron o efeito da blindagem eletrônica exercido pelá eletrosfera é maior do que no átomo de flúor. Com isso, a atração entre núcleo e eletrosfera no ânion fluoreto é maior que no átomo, justificando seu maior raio..

iii) Li.

Quando o átomo perde um elétron, produz um cation com raio menor. Logo, o átomo de litio é maior que seu cátion monovalente.

9. C

10. D

11. C

12. A

13. C

14. D

15. C

16. B

17. B

18. C