



01. A) **Falso.** Rede cristalina rígida ocorre apenas no estado sólido.
B) **Falso.** Não há condução de eletricidade na fase sólida, pois os íons não possuem mobilidade. Eles estão presos nos vértices de uma rede cristalina.
C) **Falso.** A ligação iônica é uma atração elétrica entre íons de cargas opostas.
D) **Falso.** O cátion Na^+ e o ânion Cl^- possuem raios diferentes.
E) **Verdadeiro.** Em meio aquoso os íons apresentam mobilidade, por esse motivo conduzem eletricidade.

Resposta: E

02. São propriedades metálicas presentes, por exemplo, no cobre e na prata.

Resposta: B

03. O único metal presente é o cádmio.

Resposta: C

04. Os compostos iônicos apresentam elevados PF e PE. Não conduzem eletricidade no estado sólido, mas formam soluções aquosas eletrolíticas.

Resposta: E

05. Os componentes metálicos são melhores condutores que aqueles não metálicos.

Resposta: B

06. Os elementos da família 2A tendem a perder 2 elétrons para atingirem a estabilidade enquanto os da família 7A tendem a ganhar 1 elétron. O resultado dessa ligação iônica é um composto de fórmula AB_2 . Neste caso, o composto terá fórmula CaF_2 .

Resposta: C

07. Potássio é do grupo 1A (perder 1 elétron) e Fósforo é da família 5A (ganhar 3 elétrons). A ligação é predominantemente iônica e o composto apresenta proporção de 3 : 1 (K_3P).

Resposta: E

08. O elemento B é um ânion bivalente, logo deve pertencer ao grupo 6A (família dos calcogênios).

Resposta: E

09. Cloreto de cério é um composto iônico formado por elementos das família 1A e 7A. Sua fórmula é CsCl .

Resposta: B

10. O Ferro é um único metal existente nessa tabela, logo conduz eletricidade.

Resposta: D