

SEXTO TESTE: QUÍMICA (2025.1)

Docente: Diego J. Raposo // Discente:

Questão 1.

Qual das alternativas apresenta corretamente a ordem decrescente de intensidade das interações intermoleculares?

- a) Forças de London > dipolo-dipolo > ligações de hidrogênio;
- b) Ligações de hidrogênio > forças de London > dipolo-dipolo;
- c) Dipolo-dipolo > forças de London > ligações de hidrogênio;
- d) Ligações de hidrogênio > dipolo-dipolo > forças de London;
- e) Dipolo-dipolo > ligações de hidrogênio > forças de London.

Questão 2.

Um sólido apresenta alto ponto de fusão, é duro, quebradiço, e conduz eletricidade apenas quando fundido ou dissolvido em água. Esse sólido é classificado como:

- a) Sólido metálico;
- b) Sólido molecular;
- c) Sólido covalente;
- d) Sólido iônico;
- e) Sólido amorfo.

Questão 3.

A ligação metálica pode ser descrita como:

- a) Compartilhamento de pares de elétrons entre átomos não metálicos;
- b) Interação entre íons positivos e elétrons deslocalizados;
- c) Transferência de elétrons de um metal para um ametal;
- d) Sobreposição de orbitais atômicos entre átomos adjacentes;

- e) Ligação entre dipolos permanentes e dipolos induzidos.

Questão 4.

Considere os seguintes compostos:

- I. CH_4
- II. H_2O
- III. HCl

Quais deles apresentam, respectivamente, **forças de London, ligações de hidrogênio e interações dipolo-dipolo** como principais interações intermoleculares?

- a) I, II e III;
- b) III, II e I;
- c) II, III e I;
- d) I, III e II;
- e) II, I e III.

Questão 5.

Dentre as propriedades abaixo, qual **não é** típica de sólidos metálicos?

- a) Condutividade elétrica;
- b) Maleabilidade;
- c) Alta dureza e baixa deformabilidade;
- d) Brilho metálico;
- e) Condutividade térmica.