

INTERAÇÕES MOLECULARES

1) Os compostos HF e NH₃, apresentam elevados pontos de fusão e ebulição quando comparados a substâncias como H₂S e HCl.

Qual a interação intermolecular que ocorre entre as duas primeiras moléculas? E entre as outras duas?

2) As camadas de gelo polar de Marte aumentam e diminuem de acordo com as estações. Elas são feitas de dióxido de carbono (CO₂) sólido e se formam pela conversão direta do gás em sólido. QUAL o tipo de interação intermolecular existente entre as moléculas de CO₂?

- (A) Dipolo instantâneo - dipolo induzido
- (B) Dipolo permanente - dipolo permanente
- (C) Ligação de Hidrogênio
- (D) Íon dipolo
- (E) Dipolo instantâneo - dipolo permanente

3) As interações intermoleculares é um dos fatores que afetam a temperatura de fusão e ebulição das substâncias. Com base nas respectivas interações de cada substância abaixo, qual delas apresenta maior ponto de ebulição?

- (A) H₂
- (B) HCl
- (C) H₂S
- (D) H₂O
- (E) NH₃

4) Em relação às substâncias a seguir, RESPONDA:

Br₂, HBr e HF

a) QUAL o tipo de interação intermolecular existente em cada?

Br₂: _____

HBr: _____

HF: _____

b) COLOQUE-OS em ordem crescente de temperatura de ebulição. (Use o sinal <)
