

2º tri -Aula 17 - As forças intermoleculares.

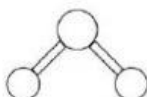
1) Ligue as moléculas as geometrias moleculares corretas



I: linear

•

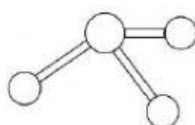
•



II: angular

•

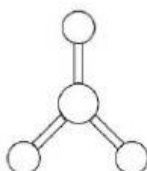
•



III: piramidal

•

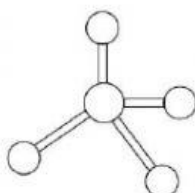
•



IV: trigonal

•

•



V: tetraédrica

•

•



2) As forças intermoleculares têm diferentes intensidades

Comparando moléculas com tamanhos e massas parecidos, pode-se afirmar que a intensidade dos diferentes tipos de forças intermoleculares varia na seguinte ordem:

Aumenta a intensidade das forças intermoleculares →

Ligações de hidrogênio

Dipolo instantâneo-dipolo induzido

Dipolo permanente-dipolo permanente

3) Indique qual é o tipo de interação intermolecular predominante que mantém unidas as moléculas das seguintes substâncias, nos estados sólido e líquido.

a) HBr

b) F_2

c) CH_4

d) CH_3OH

e) CH_3NH_2

f) CS_2

g) CH_2O

h) SO_2

i) CCl_4

j) H_2S

k) PCl_3

l) HCN

