

ESCOLA _____ DATA: ____/____/____

PROF: _____ TURMA: _____

NOME: _____

Ligações intermoleculares

1) À temperatura ambiente, os compostos iônicos são sólidos. Por quê?

R. Porque as forças de atração entre os cátions e ânions são muito intensas.

2) O que a grande intensidade dessas interações faz?

R. Faz com que a energia envolvida nas mudanças de estado seja grande.

3) Como são os compostos moleculares, à temperatura ambiente?

R. Podem ser sólidos, líquidos ou gasosos.

4) O que podemos concluir sobre as interações entre as moléculas desses compostos?

R. Que são mais fracas do que as existentes entre os íons nos compostos iônicos.

5) Como funciona a energia nos compostos moleculares?

R. Quanto maior for a intensidade das forças intermoleculares, maior será a energia necessária para provocar a mudança de estado.

6) Como será a substância quanto menos intensas forem as forças internas moleculares?

R. Mais volátil.

7) Quais forças são rompidas durante as mudanças de estado?

R. As forças intermoleculares.