

1. W gazach odległość między atomami lub cząsteczkami jest stosunkowo największa. Powoduje to iż mają dużą swobodę poruszania się. Na skutek tego gazy można sprężać (ściskać). Podczas sprężania zmniejszają się odstęp między atomami. Można też zwiększyć ciśnienie gazu zwiększając temperaturę, lub pompując więcej gazu.

2. W cieczech odległości między cząsteczkami są dużo mniejsze, a więc występują między nimi większe siły przyciągania i odpychania. Te większe siły powodują zjawisko napięcia powierzchniowego i tworzą menisk. Powodują również to, że ciecze w niewielkim stopniu są ściśliwe.

3. W ciałach stałych odległości między atomami lub cząsteczkami są najmniejsze, dlatego też występują tam największe siły międzycząsteczkowe. Siły te powodują, że ciała mają określony kształt i są: sztywne, giętne, sprężyste, kowalne itd.

4. Rodzaje ciał stałych:

-krystaliczne

-bezpostaciowe(niekrystaliczne)