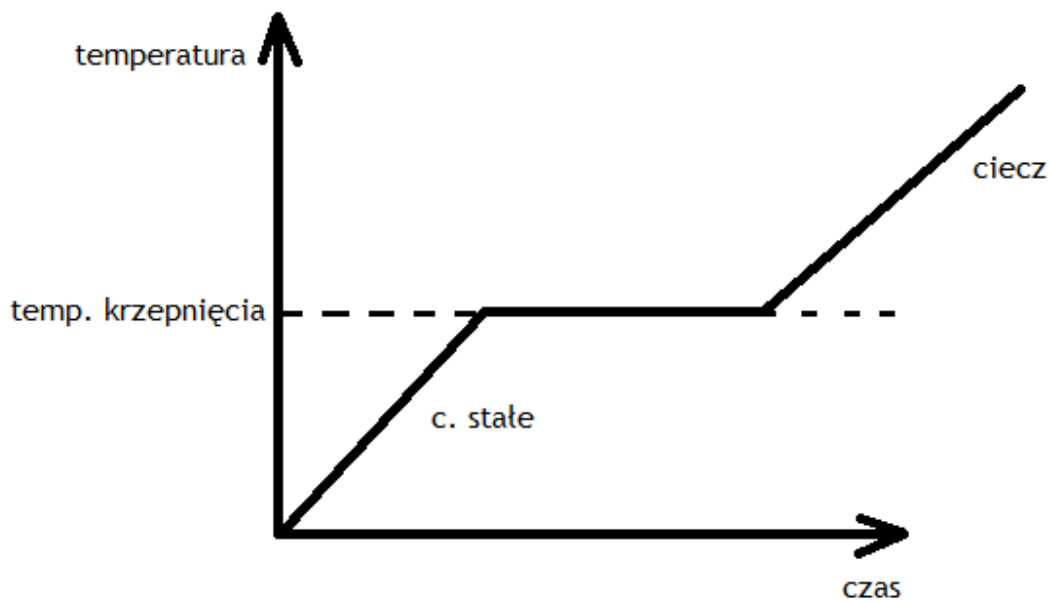


1. Wszystkie ciała ze względu na swoją budowę możemy podzielić na:

a) krystaliczne (metale, sól, cukier, kamienie szlachetne)

b) bezpostaciowe-niekrystaliczne (masło, guma, szkło)

2. Ciała krystaliczne charakteryzują się tym iż mają ściśle określoną temperaturę topnienia, która jest również temperaturą krzepnięcia. Podczas podgrzewania ciał krystalicznych temperatura tych ciał (całych) rośnie aż do momentu topnienia. W jednej chwili całe ciało stałe zamienia się w ciecz. Przy dalszym podgrzewaniu temperatura cieczy rośnie.



3. Jeżeli podgrzewamy ciało bezpostaciowe zaczyna topnieć miejsce w które dostarczamy energii. Reszta ciała ma taką samą budowę jak poprzednio (np. kostka masła na rozgrzanej patelni). Przy dalszym dostarczaniu ciepła topnieją dalsze warstwy. Ciało niekrystaliczne nie mają określonej temperatury topnienia i krzepnięcia.