Corpuri cristaline şi amorfe sunt corpuri, având substanţa în stare solidă cu o structură moleculară proprie, care poate fi de natură cristalină sau amorfă.  
Toate substantele in stare lichida la racire se solidifica .Exceptie este numai heliul lichid care chear la temperature de 0 grade K ramine in starea lichida insa şi aceasta substanta aflata la temperatura data daca este supusa presiunii P>25 atmosfere se solidifica formind o structura cristalina cubica..Pentru diferite substante trecerea de la starea lichida la starea solida este diferita. Pentru toate substantele exista 2 forme de solidificare:Cristalina şi amorfa.

**Amorfa- datorita** faptului ca odata cu racirea substantei creste puternic viscozitatea substantei.atomii şi moleculele nu dovedesc sa formeze cristal .In cazul solidificarii substantei in forma cristaline in lichidul racit pina la 0 la anumită temperatură se formeaza asa numitii cristaliti care pe masura ce temperatura substantei scade acesti cristaliti cresc in rezultatul adausului de atomi si molecule din faza lichida.

Ca rezultat cristalul poseda o retea bine determinata perioada caruia o determinam din metode cunoscute.  
Starea amorfa se explica prin aceia ca pentru aşa substanta ca ceara , smoala exista numai starea amorfa de solidificare datorita faptului ca viscozitatea acestei substante este destul de mare si creste puternic o data cu racirea substantei.Alte substante aşa cum sunt sticlele nu pot sa se cristalizeze insa in rezultatul cresterii puternice a viscozitatii o data cu micsorarea temperaturii particulele necesare pentru formarea cristalelor sunt inpiedicate in deplasarea lor si substantele se solidifica inainte de a se forma cristalul Pentru substantele care se solidifica in forma cristalina exista o temperature bine determinată si constanta in procesul de cristalizare si topire,  
Sisteme de cristalizare

Există corpuri solide în care particulele componente se găsesc într-o stare mai puţin ordonată, sau chiar într-o stare de dezordine avansată ; în acest cay apare starea amorfă (fără formă). Din această categorie fac parte sticla, răşinile, smoala, unele mase plastice etc. Substanţele amorfe sunt compuse din macromolecule sau macroioni, particule care nu se pot mişca uşor unele în raport cu altele. Sub influenţa căldurii substanţele amorfe nu se topesc la temperaturi caracteristice ci se înmoaie în prealabil, iar topirea apare pe un interval foarte larg de temperatură.  
Deoarece în stare amorfă particulele componente se găsesc într-o stare dezordonată, asemănătoare celei lichide, substanţele amorfe se consideră ca “lichide subrăcite”, când particulele componente nu se mai bucură de mişcarea liberă, caracteristică stării lichide, ci sunt “îngheţate “ în poziţii întâmplătoare, dezordonate.