

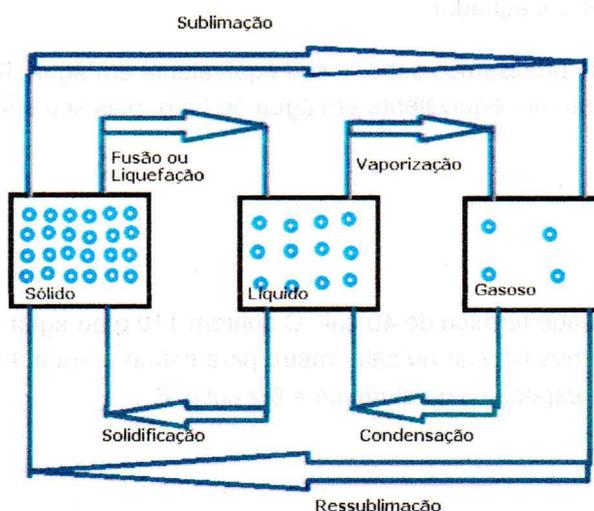
16 Mudanças de Fase

Fases da Matéria. Dependendo da Pressão e da Temperatura, as substâncias podem se apresentar em uma destas fases ou estados: sólido, líquido ou gasoso.

- As mudanças de estado físico ocorrem com a absorção ou liberação de calor pela substância.
- A permanência em uma das fases depende da temperatura e da pressão.

Transformação Física	Transformação Química
Água	Madeira
As substâncias capazes de mudar de estado físico têm as partículas da estrutura atômica molecular agrupadas espacialmente de forma regular, conhecidas como: retículo ou estrutura cristalina. Como exemplos, desse tipo de substância, temos os metais, a água e os sais.	Após a combustão da madeira obtemos o carvão. O carvão e a celulose da madeira são duas substâncias diferentes.

17 Nomenclatura Específica



Fusão: passagem da fase sólida para a fase líquida;

Solidificação: passagem da fase líquida para a fase sólida;

Vaporização: passagem da fase líquida para a fase gasosa;

Condensação: passagem da fase gasosa para a fase líquida;

Sublimação: passagem da fase sólida para a fase gasosa;

Sublimação inversa o Ressublimação: passagem da fase gasosa para a fase sólida.