6.1 I passaggi di stato

Passaggi di stato

- Sono processi di equilibrio dinamico
- Avvengono a *T* specifiche
- *T* rimane costante durante tutto il passaggio di stato
- Coinvolgono scambi di calore (calore latente o calore molare)
- Dipendono dalle forze intermolecolari
- Sono reversibili

Liquido/vapore

Vaporizzazione
Da liquido a vapore
processo endotermico

Costituita da:
evaporazione
(coinvolge solo molecole alla superficie)
+
ebollizione
(coinvolge molecole all'interno del liquido)

Condensazione
Da vapore a liquido
processo esotermico

Solido/liquido

Fusione
Da solido a liquido
Processo endotermico

Solidificazione
Da liquido a solido
Processo esotermico

Solido/aeriforme

Sublimazione
Da solido a vapore
Processo endotermico

Brinamento
Da vapore a solido
Processo esotermico