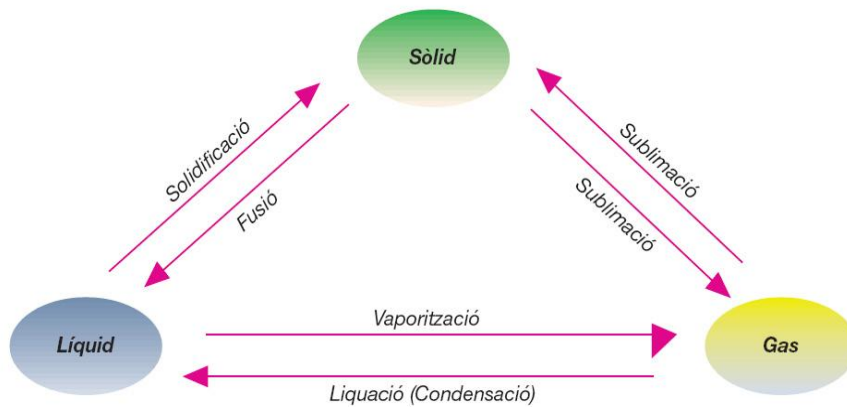


CANVIS D'ESTAT



COCEPTES CLAU

* La **corba d'escalfament** d'una substància pura representa la variació de la temperatura en el decurs del temps a mesura que hi subministrem energia en forma de calor.

A. SÒLID - LÍQUID

1. **Temperatura de fusió** (T_f): temperatura a la qual es produeixen els fenòmens de fusió i solidificació.

- En substàncies pures és constant mentre dura el canvi d'estat.
- Varia amb la pressió.

2. **Punt de fusió o solidificació**: temperatura a la qual un sòlid passa a líquid, i a l'inrevés.

↓
Calor latent de fusió o calor latent de solidificació - Varia segons la substància i la pressió.

|
Calor *absorbida* o despesa per unitat de massa d'una substància durant el canvi d'estat a temperatura de fusió i pressió constant.

B. LÍQUID - GAS

1. **Temperatura d'ebullició** (T_e): temperatura a la qual es produeixen els fenòmens de vaporització i condensació.

- En substàncies pures és constant mentre dura el canvi d'estat.
- Varia amb la pressió.

2. **Punt d'ebullició**: temperatura a la qual un líquid passa a gas, i a l'inrevés..

↓
Calor latent de vaporització o calor latent de condensació - Varia segons la substància.

|
Calor *absorbida* o despesa per unitat de massa d'una substància durant el canvi d'estat a temperatura de fusió i pressió constant.

C. SÒLID - GAS

* Més visible com més pressió de vapor presenta el sòlid (com més capacitat té de sublimar).