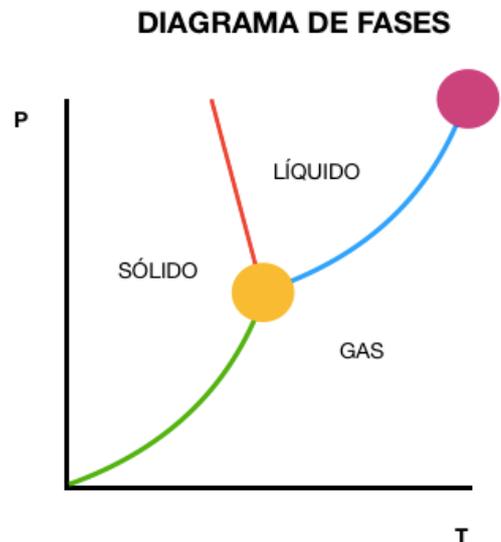


BLOQUE 2: DIAGRAMA DE FASES

DEFINICIONES CLAVE:

- **Punto triple:** determina las condiciones de presión y temperatura (P y T triple) donde coexisten en equilibrio los tres estados de agregación de la materia (sólido, líquido y gaseoso/vapor). Es un punto de equilibrio inestable.
- **Punto crítico:** determina las condiciones de presión y temperatura (P y T críticas) por encima de las cuales la sustancia pura tiene propiedades intermedias de líquido y gas (fluido súper crítico). Es el último punto de la **curva de vaporización**. Por encima de la temperatura crítica es imposible la licitación por muy alta que sea la presión aplicada.
- La **línea verde** es la curva de sublimación (equilibrio entre sólido y gas). Cualquier punto de la curva representa la temperatura de sublimación a una presión determinada.
- La **línea azul** es la curva de vaporización (equilibrio entre líquido y gas). Cualquier punto de la curva representa la temperatura de ebullición a una presión determinada.
- La **línea roja** es la curva de fusión (equilibrio entre sólido y líquido). Cualquier punto de la curva representa la temperatura de fusión a una presión determinada.



CAMBIOS DE FASE

Evaporación: Es el cambio de fase de una sustancia pura de líquido a gas, que se produce a temperatura constante y en equilibrio.

Ebullición: Es el cambio de estado de líquido a gas que se produce a una temperatura determinada y en toda la masa del líquido se forman burbujas.

Condensación: Es el cambio de fase de una sustancia pura de gas a líquido, que se produce a temperatura constante y en equilibrio.

Fusión: Es el cambio de fase de una sustancia pura de sólido a líquido, que se produce a temperatura constante y en equilibrio.

Solidificación: Es el cambio de fase de una sustancia pura de líquido a sólido, que se produce a temperatura constante y en equilibrio.

Deposición: Es el cambio de fase de una sustancia pura de gas a sólido, que se produce a temperatura constante y en equilibrio.

Sublimación: Es el cambio de fase de una sustancia pura de sólido a gas, que se produce a temperatura constante y en equilibrio.