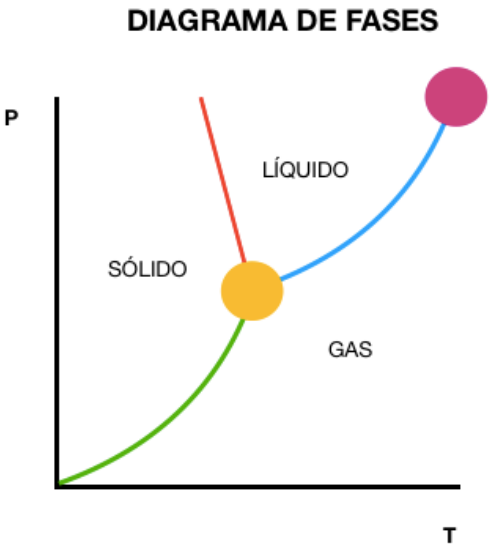
BLOQUE 2: DIAGRAMA DE FASES

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.

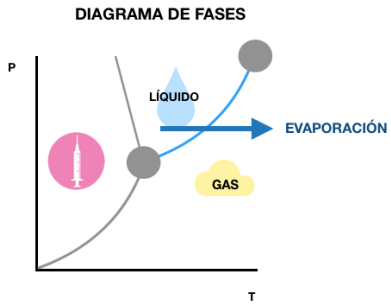
- La **línea verde** es la curva de sublimación (equilibrio entre sólido y gas). Cualquier punto de la curva representa la temperatura de sublimación a una presión determinada.

- 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.

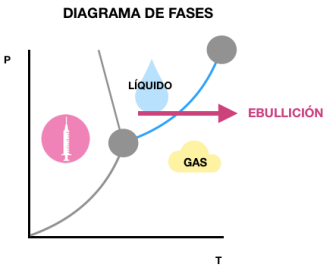
- La **línea roja** es la curva de fusión (equilibrio entre sólido y líquido). Cualquier punto de la curva representa la temperatura de fusión a una presión determinada.

CAMBIOS DE FASE

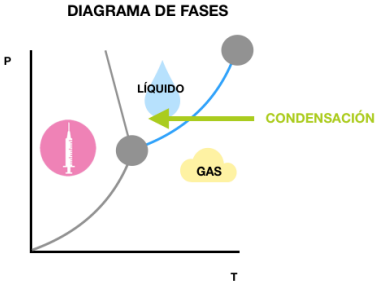
Evaporación: Es el cambio de fase de una sustancia pura de líquido a gas, que se produce a temperatura constante y en equilibrio.



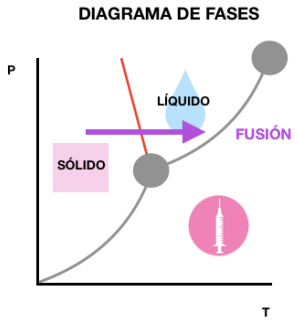
Ebullición: Es el cambio de estado de líquido a gas que se produce a una temperatura determinada y en toda la masa del líquido se forman burbujas.



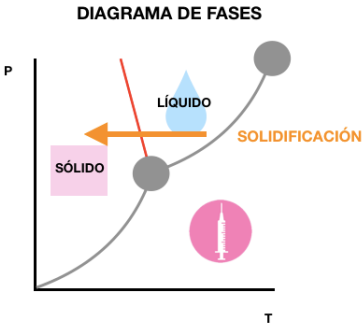
Condensación: Es el cambio de fase de una sustancia pura de gas a líquido, que se produce a temperatura constante y en equilibrio.



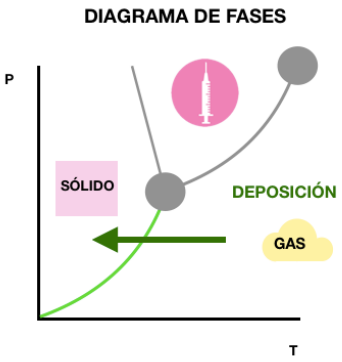
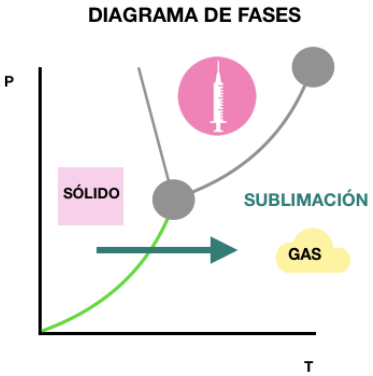
Fusión: Es el cambio de fase de una sustancia pura de sólido a líquido, que se produce a temperatura constante y en equilibrio.



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.