

Aujourd'hui

Relation entre P et T à la transition de phase

-Clausius-Clapeyron $dP/dT = mL/[T(V_v - V_L)]$

-Pression de vapeur saturante $P = P_0 e^{-LM/(RT)}$



Mélanges et osmose

-Lien entre potentiel chimique et S

-Osmose : loi de Van't Hoff

