

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

