

Aujourd'hui

Systèmes ouverts

-Potentiel chimique

Équilibre entre phases

-Transitions de phases: règle de Gibbs

$$f=c-p+2$$

-Ex. les phases de l'eau

Relation entre P et T à la transition de phase

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

