

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

