Relations generales

I Principe $\Delta U = W + Q$ 2 Principe $\Delta S = Se + Sc$ le Premier pincipe système ouveit en ecoul-permant. $\Delta h = uv + q$ I es prais le pression

I e travail des forces de prepaien SW = -Pest dVI entropie echangée Se = Q To temperature

Enthalpie H = U + PVTo de la source

au moment de l'echange

Pour une phase condensée $\Delta U = nc\Delta T$ Pour une phase condensée $\Delta H = nc\Delta T$ Pour une phase condensée $\Delta H = nc\Delta T$

le travail des Parces de pression: SW=-Peat dV

ronobace Peat = cot W=-Peat (VF-VI)

mecaniquement reversible SW=-PdV mais il faut
loochore W=OJ (V=cot) P=g(V)

Adiabatique Q=OJ

I principe DU=W+Q=W

equal d'dat SW=-nRTdV

equal d'dat SW=-nRTdV

Teanofeet thermique

Adiabatique Q=OJ

Isotherme: pour GP comme pour la phase condensée

SU=OJ par la 1 pinair Q=-W

changement d'etat T, P cot $Q_{1} \longrightarrow Q_{2} (total) \Delta H = \Delta A . m$ $\Delta S = \Delta_{-2} \Delta m$ $= \Delta_{-2} A . m$ $\Delta U = \Delta H - P \Delta V$ $Q_{1} = Q_{2}$ $\Delta H = m (x_{1f} - x_{2f}) \Delta h$ $\Delta S = m (x_{1f} - x_{2f}) \Delta A$ $\Delta S = m (x_{1f} - x_{2f}) \Delta A$