



# ΔΥΟ ΜΑΘΗΜΑΤΙΚΑ ΘΕΩΡΗΜΑΤΑ

Theorem 1:

Τρεις μεταβλητές  $x, y, z$  συσχετίζονται μεταξύ τους - Ισχύει

$$dz = \underbrace{\frac{\partial z}{\partial x} \Big|_y}_{\equiv M} \cdot dx + \underbrace{\frac{\partial z}{\partial y} \Big|_x}_{\equiv N} \cdot dy$$

$$dz = M dx + N dy$$

Παραγωγίζουμε τους συντελεστές  $M, N$ :

$$\frac{\partial M}{\partial y} \Big|_x = \frac{\partial^2 z}{\partial x \cdot \partial y} \quad \text{και} \quad \frac{\partial N}{\partial x} \Big|_y = \frac{\partial^2 z}{\partial y \cdot \partial x}$$

Τα δεξιά μέλη των δύο προηγούμενων εξισώσεων είναι ίσα, άρα

$$\frac{\partial M}{\partial y} \Big|_x = \frac{\partial N}{\partial x} \Big|_y$$

Μεταξύ άλλων, χρησιμοποιεί πολύ καλά την εξαγωγή των εβ. Maxwell της θερμοδυναμικής

## Theorem 2:

Εάν τα  $x, y, z$  συνεχίζονται μεταξύ τους, μπορούμε να γράψουμε μια συνάρτηση  $f$  ως συνάρτηση οποιονδήποτε ζεύγους από των τριών  $x, y, z$

$$dx = \left. \frac{\partial x}{\partial f} \right|_y df + \left. \frac{\partial x}{\partial y} \right|_f dy$$

$$dy = \left. \frac{\partial y}{\partial f} \right|_z df + \left. \frac{\partial y}{\partial z} \right|_f dz$$

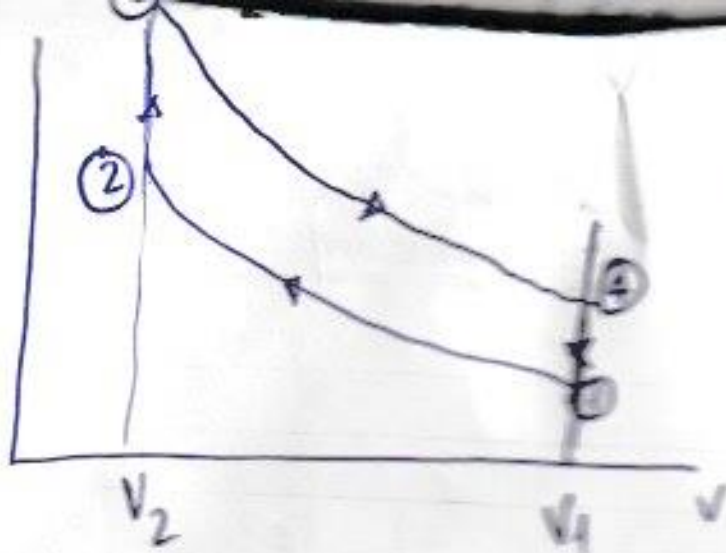
Αντικαθιστούμε την  $dy = \dots$  στην προηγούμενη ως

$$dx = \left[ \dots \right] df + \left[ \dots \right] dz$$

$$\text{Οπώς: } dx = \left. \frac{\partial x}{\partial f} \right|_z df + \left. \frac{\partial x}{\partial z} \right|_f dz$$

Απλ

$$\left( \frac{\partial x}{\partial y} \right)_f \cdot \left( \frac{\partial y}{\partial z} \right)_f \cdot \left( \frac{\partial z}{\partial x} \right)_f = 1$$



Κύκλος  
Οττο

① → ②  $T_1 V_1^{\gamma-1} = T_2 V_2^{\gamma-1}$  Αδιαβατική Συμπίεση  
 $\delta Q = 0$

② → ③ Ισόχωρη θέρμανση και αύξηση πίεσης

③ → ④ αδιαβατική εκτόνωση ( $\delta Q = 0$ )  
 $T_3 V_3^{\gamma-1} = T_4 V_1^{\gamma-1}$

④ → ① Ισόχωρη μείωση T και P

4 TIS 100xwpe (αρα έχει συντη C<sub>v</sub>)

② → ③

$$|Q_H| = \int_{T_2}^{T_3} C_v dT = C_v (T_3 - T_2)$$

Ενδοθ w=0

$$\delta Q = dU = C_v dT$$

④ → ①  $|Q_L| = \dots = C_v (T_4 - T_1)$

$$\eta = \frac{|Q_L|}{|Q_H|} = 1 - \frac{T_4 - T_1}{T_3 - T_2} \quad (*)$$

Αδριαβατικές

$$\left\{ \begin{array}{l} T_4 V_1^{\gamma-1} = T_3 V_2^{\gamma-1} \\ T_1 V_1^{\gamma-1} = T_2 V_2^{\gamma-1} \end{array} \right\} \text{αδριαβ. κατά μέγ.} \rightarrow$$

$$\rightarrow (T_4 - T_1) V_1^{\gamma-1} = (T_3 - T_2) V_2^{\gamma-1} \quad \xrightarrow{\text{χιαστί}}$$

$$\rightarrow \frac{T_4 - T_1}{T_3 - T_2} = \left( \frac{V_2}{V_1} \right)^{\gamma-1} \quad (\#)$$

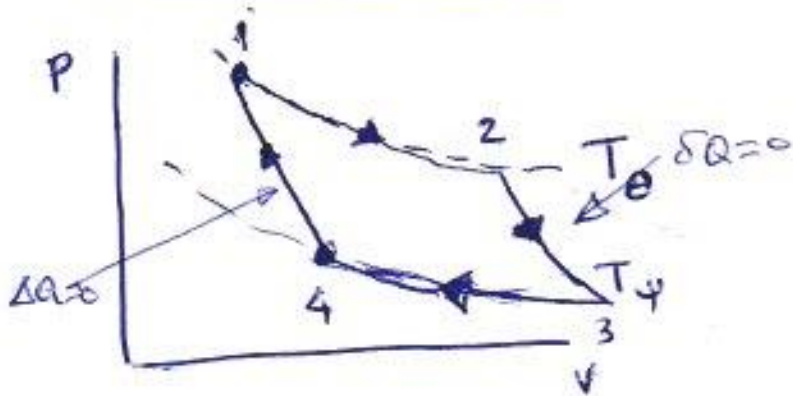
① ποζω ① →  $\eta = 1 - \frac{1}{\left( \frac{V_1}{V_2} \right)^{\gamma-1}} \rightarrow \eta = 1 - \frac{T_1}{T_2}$

απο  $\left( \frac{V_1}{V_2} \right)^{\gamma-1} = \left( \frac{V_1}{V_3} \right)^{\gamma-1} = \frac{T_3}{T_1}$

$$\eta = 1 - \frac{T_{\text{max}}}{T_{\text{min}}}$$

$PV^\gamma = \text{const} = T V^{\gamma-1}$  αδριαβ. κατά μέγ.

# ΚΥΚΛΟΣ CARNOT



Τ\_θ ΕΡΜΟ

↓ Q<sup>+</sup>

Q

↓ Q<sup>-</sup>

Τ\_ψ ΨΥΧΡΟ

Εξ ορισμού Αδριαβατικός (δQ=0)  
και (P V<sup>γ</sup> = σταθ)

και C<sub>αδρια</sub> = 0

• Θερμότητα που προσλαμβάνει η "μηχανή" κατά τη διεύθυνση ① → ② (ισόθερμη):

$$Q^+ = \int_{①}^{②} \delta Q = \int_{①}^{②} du + \int_{①}^{②} p dv = 0 + \int_{①}^{②} \frac{nRT_1}{V} dV = nRT_1 \ln \frac{V_2}{V_1}$$

μηνδεν  
δu

$V = \frac{3}{2} nRT$

$\Delta U(\text{ισόθερμη}) = 0$

• Θερμότητα που αποδίδεται κατά την ③ → ④ (ισόθερμη):

$$Q^- = \int_{③}^{④} \delta Q = \dots = nRT_2 \ln \frac{V_4}{V_3}$$

• Οι ② → ③ και ④ → ① είναι αδιαβατικές

$$\delta Q = 0 \Rightarrow \begin{cases} T_1 V_2^{\gamma-1} = T_2 V_3^{\gamma-1} \\ T_1 V_1^{\gamma-1} = T_2 V_4^{\gamma-1} \end{cases} \Rightarrow \frac{V_2}{V_1} = \frac{V_3}{V_4}$$

⇒  $\ln(V_2/V_1) = -\ln(V_4/V_3)$

Για έναν κύκλο (ΔU=0)

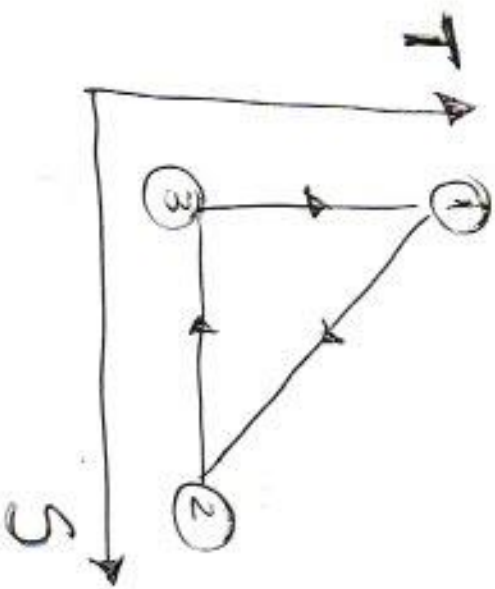
$$\eta_{\text{CARNOT}} = \frac{W}{Q^+} = \frac{Q^+ - Q^-}{Q^+} = 1 - \frac{Q^-}{Q^+} = \dots = 1 - \frac{T_2}{T_1}$$

ΤΕΛΟΣ

Αβωμεν

Χημολογικός

$n = 1 - \frac{1}{|a^+|}$



ΑΙΕΡΜΑΤΙ Δ	ΔQ	ΑΙΤΙΟΛΟΓΗΤΗ
① → ②	> 0	αυξάνει S
② → ③	< 0	μειώνει T ...
③ → ④	0	

Προσέφευγε συνέφθια

αφά

στην

κωνική

,  $\delta n_2$

$\Delta Q > 0 \Leftrightarrow \Delta S > 0$

υατα

των

①

→

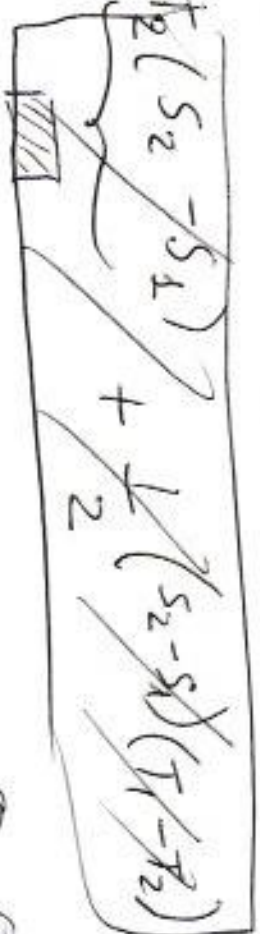
②

$$|Q^+| =$$



$$= \frac{T_1 + T_2}{2}$$

$$= T_2 (S_2 - S_1)$$



$$(S_2 - S_1)$$

$$|Q^-| = \text{υατα των } \textcircled{2} \rightarrow \textcircled{3}$$

απο.