

ΘΕΜΑ 2ο

- A. Δώστε τη βασική σχέση της θερμομετρίας και περιγράψτε τους δύο βασικούς τύπους θερμομέτρων.
- B. Ορισμός εσωτερικής πίεσης p_T και φυσική του σημασία βάσει διαγραμμάτων U vs. V .
- Γ. 3 mol διοξειδίου του άνθρακα εκτονώνονται αντιστρεπτά και αδιαβατικά από 57,4 kPa και 1,0 dm³ σε τελικό όγκο 3,0 dm³. Αν $\gamma=1.4$, υπολογίστε την τελική πίεση του δείγματος.