## **SOLUTION QUIZ 2**

Date: 26/10/2023 Duration: 15 minutes

## **Close Book and Offline**

## SUBJECT: PHYSICS 2 (FLUID MECHANICS AND THERMAL PHYSICS)

**INSTRUCTIONS:** the total of point is 100

## All of you must be remember that:

On the system  $\rightarrow$  >0 ( công được thực hiện LÊN khí, thì khí nhận thêm năng lượng do đó công dương).

By the system → <0 ( công được thực hiện BỞI khí, thì khí mất đi một phần năng lượng, mà mất đi nghĩa là âm).

To the system → >0 ( nhiệt lượng THÊM VÀO hệ, nghĩa là hệ nhận thêm nhiệt, mà nhận thêm là dương).

From the system  $\rightarrow$  <0 ( nhiệt lượng TÙ hệ thất thoát ra ngoài, nghĩa là hệ đã mất đi một lượng nhiệt, mà mất đi làm âm).

- a) 1) The heat transfer of 40J to a system  $\rightarrow Q_1=40J$ 
  - 2) The system **does** of 10J of work  $\rightarrow$  W<sub>1</sub>= -10J
  - 3) The heat transfer of 25J out of the system  $\rightarrow Q_2=-25J$
  - 4) While 4J of work is done on the system  $\rightarrow$  W<sub>2</sub>= 4J

$$\rightarrow \Delta E = \sum Q - \sum W = (40-25) - (-10+4) = 21J (50pts).$$

- **b)** 1) total of 150J of heat transfer occurs out of the system  $\rightarrow$  Q= -150J
  - 2) 159J of work is done on the system  $\rightarrow$  W=159J

$$\rightarrow \Delta E = \Sigma Q - \Sigma W = -150-159 = -309J (50pts).$$