

## JAVÍTÓKULCS

### I. feladat

- 1.) A ballonban levő gáz izoterm átalakuláson megy keresztül:  $PV = \text{állandó}$ .

Mivel a ballon fala rugalmas, a gáz nyomása megegyezik a légnyomással  $P = P_{\text{lev}}$ .

Az Archimédieszi felhajtó erő (a kiszorított levegő súlya)

$$F_A = \rho_{\text{lev}} Vg = \frac{P\mu}{RT} Vg = \text{állandó, mivel } PV = \text{állandó és } T = \text{állandó.} \quad 3 \text{ p}$$

- 2.) A nyomás a molekulák fallal való ütközésének és ebből adódó impulzusváltozásának tulajdonítható (impulzusváltozás  $\rightarrow$  erő  $\rightarrow$  nyomás). A fal hőmérsékletétől függ a visszapattanó molekula sebessége, ha  $T_1 < T$ , akkor kisebb és, ha  $T_1 > T$ , akkor nagyobb sebességgel pattan vissza.

Az impulzusváltozás és ebből adódó nyomás is kisebb ha  $T_1 < T$  és nagyobb, ha  $T_1 > T$ .

3 p

- 3.) Mivel az ideális voltmérő ellenállása  $R_V \rightarrow \infty$ , az ellenállások soros kapcsolásban vannak.

A 300V feszültség egyenlően szétoszlik a három ellenálláson, a voltmérők két soros ellenállás feszültségét mérik, ami 200V. 1 p

Amikor a mérőműszerek ideális ampermérők az  $R_A = 0$ , az ellenállások párhuzamos kapcsolásba kerülnek. Az eredő ellenállás  $R/3$  és az egyes ellenállásokon áthaladó áramerősség 3A. A kapcsolásba belépő áram erőssége 9A, ami szétoszlik az ellenállás és az ampermérő ágában.

Az ampermérőn 6A áram halad át.

3 p

### II. feladat

- 1.) Észrevehetjük, hogy  $P_1 V_1 = P_2 V_2$ , a kezdeti és végső állapot azonos izotermán található és  $T_1 = T_2 = 300\text{K}$ . 1 p

Ha az izotermákat azonos beosztású ( $\frac{V}{V_1}$  és  $\frac{P}{P_2}$ ) koordináta-rendszerben ábrázoljuk, az izotermák tükör-szimmetrikusak a  $45^\circ$ -os szögben húzott egyenesre (szögfelezőre). 1 p

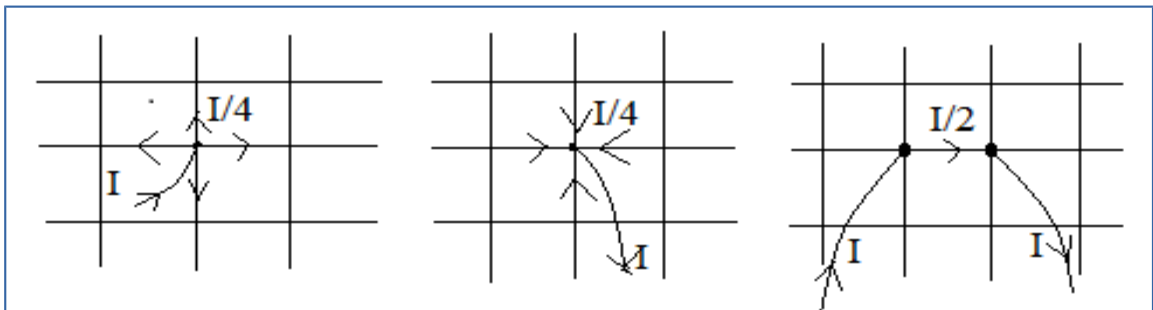
A legmagasabb hőmérsékletnek megfelelő izoterma érinti a folyamatot jellemző egyenest és az érintési pont az 1-es és 2-es pontok közötti szakasz felezőpontján a  $\frac{P}{P_2} = \frac{V}{V_1} = 2,5$  értéknél található, ahol a  $P = 6,25 \cdot 10^4 \text{ Pa}$  és a  $V = 5 \text{ dm}^3$ . 2 p

Az általános átalakulás törvényével kiszámítható ennek az állapotnak megfelelő hőmérséklet  $\frac{PV}{T} = \frac{P_1 V_1}{T_1} \rightarrow T = T_{\text{max}} = \frac{P V T_1}{P_1 V_1} = 468,75 \text{ K} \approx 470 \text{ K}$  2 p

Megjegyzés:

- a.) megoldható matematikai megközelítéssel is, ha a  $P(V) = aV + b$  egyenes egyenletével leírható átalakulást átírjuk  $T(V) = a'V^2 + b'V$  másodfokú egyenletté és ennek keressük a maximumát. Az állandókat meghatározzák az 1-es és 2-es állapotok paraméterei.
- b.) vagy kérjük, hogy a  $PV = c$  izoterma érintője legyen a  $P = aV + b$  egyenesnek, azaz az  $aV^2 + bV = c$  másodfokú egyenletnek egyetlen gyöke legyen. Ez meghatározza  $c$  és  $V$  értékét, melyek ismeretében meghatározható  $P$  és végül a hőmérséklet.

- 2.) Válasszunk ki egy rácspontot, és vezessük be ezen az  $I$  áramot. A lehetséges négy irányba egyforma nagy,  $I/4$  értékű áramok indulnak. A kiválasztott ponthoz képest, egy távoli rácspontból kivezetett  $I$  áram a rácspontba futó négy  $I/4$  erősségű áramból adódik össze. Végül, ha a két rácspont egymás mellett vesszük, a két eset összetevődéseként, szuperpozíciójaként kell tekintenünk. Az áramok algebrai összegződnek. Egy  $U$  feszültség mellett az egyik ponton belépő  $I$  áram a másikon távozik. A két szomszédos rácspont összekötő ágban az áramerősség  $I/2$ . Az  $U = RI/2$ , illetve  $U = R_e I$ , ahonnan az eredő ellenállás  $R_e = R/2$ .



4 p

### III. feladat

- a) Grafikus ábrázolás  $P$ - $V$  és  $P$ - $T$  koordinátákban (1-2 izobár, 2-3 izochor, 3-1 izoterm) 2 p
- b) A felvett hő az 1-2 izobár folyamatban  $Q_1 = \nu C_p (T_2 - T_1)$ , a leadott hő 2-3 és 3-1

folyamatokban  $|Q_2| = \nu C_v (T_2 - T_3) + \nu RT_1 \ln \frac{V_3}{V_1}$ . 2 p

Ugyanakkor  $\epsilon = \frac{V_3}{V_1} \frac{V_2}{V_1} = \frac{T_2}{T_1}$ , ( $T_3 = T_1$ ), a hatásfok

$\eta = 1 - \frac{|Q_2|}{Q_1} = 1 - \frac{C_v(T_2 - T_1) + \nu RT_1 \ln \epsilon}{C_p(T_2 - T_1)}$  Az egyenletet elosztjuk a  $C_v T_1$ -el és

figyelembe vesszük, hogy  $C_p - C_v = R$  a hatásfok  $\eta = \frac{(\gamma - 1)(\epsilon - 1 - \ln \epsilon)}{\gamma(\epsilon - 1)} = 8,8$  4 p

c)  $\eta_C = 1 - \frac{T_1}{T_2} = 1 - \frac{1}{\epsilon} = 50$  2 p