VERMES MIKLÓS Fizikaverseny 2013. március 4. I. forduló



Vermes Miklós (1905-1990) Kossuth-díjas középiskolai fizika-, kémia- és matematikatanár, kiváló tankönyvíró és kísérletező.

X. osztály

I. feladat

a) Mi lehet a kapcsolat egy test hőkapacitása és azon tény között, ahogy a testet melegnek vagy hidegnek érzékeljük? Mit mondhatunk ezen érzékelés és a test anyagának hővezetőképessége közötti kapcsolatról?

2,5 p

b) Tökéletesen hőszigetelt hengert két egyenlő részre oszt egy rögzített, *m* tömegű, csappal ellátott dugattyú. Az egyik részben normál állapotú gáz található, a másik rész légüres. Hogyan változik meg a gáz hőmérséklete, amikor a csapot nyitjuk meg, illetve amikor a dugattyút engedjük súrlódásmentesen mozogni?

4 p

c) Adjunk példát olyan átalakulásra, amelyben termikus kapcsolat nélkül változik a rendszer hőmérséklete. Mikor nő és mikor csökken a hőmérséklet? Értelmezzük energetikailag is az átalakulást.

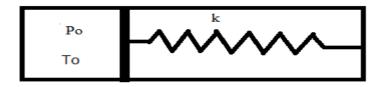
3,5 p

II. feladat

Vízszintes, mindkét végén zárt hengerben egy jól illeszkedő, rögzített dugattyú található *(ábra)*. A baloldali rekeszben *v* mólnyi ideális gáz található P₀ nyomáson és T₀ hőmérsékleten, a másik rekesz légritkított és egy nyújtatlan rugót tartalmaz. A rendszer a környezetétől hőszigetelt. A dugattyú, rögzítését feloldva, súrlódásmentesen mozogni kezd. Amikor az egyensúlyi helyzetén halad át a gáz épp megkétszerezi térfogatát. Számítsuk ki a gáz nyomását, hőmérsékletét és a rugó rugalmas helyzeti energiáját, abban a pillanatban, amikor a dugattyú egyensúlyi helyzetén halad át. Mekkora ebben a pillanatban a dugattyú mozgási energiája?

Ismert: a gáz $C_V = 3R/2$ izochor mólhője, R = 8,31 J/molK, v = 1 mol, $p_0 = 1,013x10^5$ Pa $T_0 = 273,15$ K.

10 p



III. feladat

Egy kmól ideális gáz egy olyan körfolyamatban vesz részt, amely két izochor $V_1 = 25 \ m^3$ és $V_2 = 50 \ m^3$, valamint két izobár $p_1 = 10^5 \ N/m^2$ és $p_2 = 2 \times 10^5 \ N/m^2$ egyenletű átalakulásokból áll. Egy, ugyanazon maximális és minimális hőmérsékletek között dolgozó, Carnot ciklusban a felvett hő egyenlő az adott körfolyamatban felvett hővel.

Számítsátok ki:

a) a két ciklus maximális és minimális hőmérsékletét,	3 r
,	- F
b) a körfolyamatokban felvett hőt,	2 p
c) a körfolyamatban végzett mechanikai munkát,	2 p
d) a két körfolyamatban végzett mechanikai munkák hányadosát (L/L _C).	
$(C_V = 3R/2 \text{ és } R = 8.31 \text{ J/molK}).$	3 r