Predavanja iz Fizike 1 - grupa P7

Kontinuirano praćenje predavanja

4. domaća zadaća (Homework)

	Ime i prezime mat. broj
	<u>primanje zadaće</u> : 9. lipnja 2014. na predavanju - <u>predaja</u> : 11. lipnja 2014. na predavanju
akce na t 132 ₅₄	Zrak je smjesa sastavljena iz 78% N_2 , 21% O_2 , te 1% neona, kriptona, ksenona. U eleratorskom postrojenju u nekoj zatvorenoj komori (poput lađe velike katedrale), ohlađenoj kemperaturu 10K s visokim vakuumom od 10^{-5} Pa u njoj, ima i stabilnih atoma ksenona (Xe u tragovima. Pretpostavimo li da stabilni atomi ksenona ($m_{\rm Xe} = 219,7038 \cdot 10^{-27}$ kg) ede Maxwell-Boltzmannovu razdiobu, odredite: a) Najvjerojatniju brzinu $v_{\rm m}$ razdiobe po brzinama. b) Najvjerojatniju energiju razdiobe $E_{\rm m}$ po energijama.
	Rješenje a):
	Rješenje b) :
(Toč	no rješenje donosi 1 bod)
	SI-definiciji <i>mol</i> , kao mjera za količinu ili množinu neke tvari, ona se odnosi (zaokružite nu tvrdnju):
	sključivo na broj N _A jednoatomnih (plemenitih) plinova u jednadžbi stanja idealnog plina. Isključivo na broj N _A dvoatomnih molekula u modelu bućice u jednadžbi stanja idealnog a.

c) Isključivo na molekule u Van der Waalsovoj jednadžbi stanja realnih plinova.

d) Na broj atoma ili molekula (općenito identičnih čestica) koliko ih ima u 12 grama izotopa ugljika ¹² 6C.

e) Ovisi o užem kontekstu fizike (kinetička teorija plinova, fizika čvrstog stanja, nuklearna fizika, ...).

(Točan odgovor donosi **0,5 bod**)

- **3.** Nacrtajte (kvalitativno) i objasnite fazni *p-T* dijagram vode.
 - a) Što je trojna točka T_3 vode: koje su joj koordinate?
 - b) Objasnite pokus regelacije leda.

(Točan odgovor donosi **0,5 bod**)

Literatura:

- T. Petković, *Uvod u znanost o toplini i termodinamici*, Element, Zagreb 1997.
- Bilo koja knjiga iz osnovne odnosno dopunske lit. za Fiziku 1.