

## Setul 5 - Clasa a XI-a

---

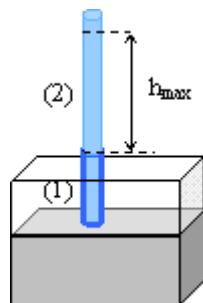
<b>Item Response Analysis</b>					
<b>Question:</b>	<b>Q-1</b>	<b>Q-2</b>	<b>Q-3</b>	<b>Q-4</b>	<b>Q-5</b>
<b>Correct Response:</b>	5	3	3	4	1
<b>M/C #1</b>	52	18	28	27	47
<b>M/C #2</b>	36	69	24	81	25
<b>M/C #3</b>	21	88	27	18	25
<b>M/C #4</b>	10	35	32	12	29
<b>M/C #5</b>	123	5	10	24	22
<b>Percent Correct:</b>	<b>40.7</b>	<b>29.1</b>	<b>8.9</b>	<b>3.9</b>	<b>15.5</b>
<b>Discrim. Index:</b>	8.7 (78/9)	13.5 (54/4)	2.8 (17/6)	9 (9/1)	6.8 (27/4)

### QUIZ: Setul 5 - Clasa a XI-a -- Listing of Items in Quiz with Summary Statistics

<b>Q-1</b>	<p>Un vas este impartit in doua compartimente cu ajutorul unui perete fix termoizolator. In primul compartiment de volum 3l se afla heliu la presiunea de 1 atm. In al doilea compartiment de volum 1,5l se afla o aceeasi cantitate de heliu la presiunea de 2 atm. Raportul dintre energia cinetica medie de translatie a unei molecule din primul compartiment si energia cinetica medie de translatie a unei molecule din al doilea compartiment este:</p>		
52 (17.2%)	<b>A-</b> <b>1</b>	1/4	
36 (11.9%)	<b>A-</b> <b>2</b>	1/2	
21 (6.9%)	<b>A-</b> <b>3</b>	2/3	
10	<b>A-</b>	3/4	

(3.3%)	<b>4</b>	
123 (40.7%)	<b>A-</b> <b>5</b>	1
<b>Q-2</b>	Un densimetru este constituit dintr-un mic balon de sticla care are volumul exterior $V$ si se continua cu o tija cilindrica divizata al carui volum total exterior este $2V$ . Introducand densimetru in apa distilata se constata ca tija patrunde in apa pana la jumatatea ei. Raportul dintre densitatea maxima si densitatea minima ce se poate determina cu acest densimetru este:	
18 (5.9%)	<b>A-</b> <b>1</b>	
69 (22.8%)	<b>A-</b> <b>2</b>	2
88 (29.1%)	<b>A-</b> <b>3</b>	3
35 (11.5%)	<b>A-</b> <b>4</b>	4
5 (1.6%)	<b>A-</b> <b>5</b>	5
<b>Q-3</b>	Un tub capilar se introduce foarte putin intr-un lichid a carui vascozitate este atat de mica incat poate fi neglijata. Tubul este format din lipirea a doua tuburi confectionate din materiale diferite, dar avand acelasi diametru (vezi figura alaturata). Lichidul uita perfect materialele tubului capilar. Lungimea portiunii (1) este egala cu jumata din ascensiunea capilara corespunzatoare acestei portiuni. Lungimea portiunii (2) este suficient de mare pentru ca in timpul urcarii lichidul sa nu ajunga la marginea superioara a tubului. Intre coeficientii de tensiune superficiala corespunzatori celor doua materiale exista relatia: $\sigma_1 = 2\sigma_2$ . Suprafata vasului este mult mai mare in comparatie cu suprafata tubului capilar, astfel ca se poate neglaja variatia inalitimii lichidului din vas.	

Raportul dintre inaltimea maxima la care urca lichidul in tubul (2) si ascensiunea capilara corespunzatoare acestui tub este:



28 (9.2%)	<b>A-</b> <b>1</b>	1
24 (7.9%)	<b>A-</b> <b>2</b>	1,41
27 (8.9%)	<b>A-</b> <b>3</b>	1,73
32 (10.5%)	<b>A-</b> <b>4</b>	0,5
10 (3.3%)	<b>A-</b> <b>5</b>	2,5

**Q-4** Într-un tub vertical cu lungimea  $L$ , închis la capatul inferior, se află o coloana de aer (considerată gaz ideal) cu înaltimea  $L/2$ , izolată de aerul atmosferic printr-o coloană de mercur. Initial coloana de mercur este în echilibru iar aerul din tub se află la o presiune egală cu dublul presiunii atmosferice. Raportul dintre temperatura la care trebuie încalzit aerul din tub și temperatura initială a acestuia, pentru ca tot mercurul să iasa din tub, este:

27 (8.9%)	<b>A-</b> <b>1</b>	4/3
81 (26.8%)	<b>A-</b> <b>2</b>	1
18 (5.9%)	<b>A-</b> <b>3</b>	5/4
12	<b>A-</b>	9/8

(3.9%)	<b>4</b>	
24 (7.9%)	<b>A-</b> <b>5</b>	7/4
<b>Q-5</b>	Un gaz perfect efectueaza un ciclu compus dintr-o izobara, o adiabata si o izoterma la temperatura minima a ciclului. Temperatura absoluta variaza de K ori in fiecare ciclu. Randamentul ciclului este:	
47 (15.5%)	<b>A-</b> <b>1</b>	$1 - \frac{\ln K}{K-1}$
25 (8.2%)	<b>A-</b> <b>2</b>	$1 - \frac{\ln K}{K+1}$
25 (8.2%)	<b>A-</b> <b>3</b>	$1 - \frac{\ln K}{K}$
29 (9.6%)	<b>A-</b> <b>4</b>	$1 - \frac{K \ln K}{K-1}$
22 (7.2%)	<b>A-</b> <b>5</b>	$1 - \frac{K \ln K}{K+1}$