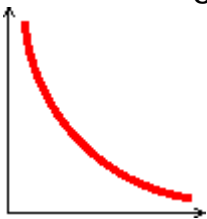


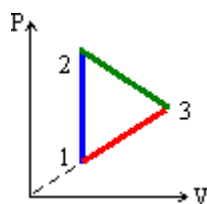
Setul 1 - Clasa a X-a

Item Response Analysis					
Question:	Q-1	Q-2	Q-3	Q-4	Q-5
Correct Response:	2	1	1	5	3
M/C #1	159	140	226	68	40
M/C #2	157	24	33	85	108
M/C #3	39	50	17	19	118
M/C #4	19	54	100	30	58
M/C #5	25	25	14	90	36
Percent Correct:	37.8	33.7	54.4	21.6	28.4
❓ Discrim. Index:	11.4 (103/9)	5.5 (94/17)	4.8 (115/24)	12.2 (61/5)	15.6 (78/5)

QUIZ: Setul 1 - Clasa a X-a -- Listing of Items in Quiz with Summary Statistics		
Q-1	Pentru un gaz ideal graficul din figura reprezinta: 	
159 (38.3%)	A-1	variatia densitatii in functie de presiune intr-un proces izoterm
157 (37.8%)	A-2	variatia densitatii in functie de temperatura intr-un proces izobar
39 (9.3%)	A-3	variatia energiei interne a unui gaz ideal cu temperatura
19 (4.5%)	A-4	variatia presiunii in functie de temperatura intr-un proces izocor
25 (6%)	A-	variatia volumului in functie de temperatura intr-

	5	un proces izobar
Q-2	Un gaz ideal are masa molară μ . O fractiune k disociază în atomi. O moleculă este formată din n atomi. Masa molară medie a amestecului format din atomi și molecule nedisociate se calculează cu ajutorul relației:	
140 (33.7%)	A-1	$\mu_m = \frac{\mu k}{k(n-1)+1}$
24 (5.7%)	A-2	$\mu_m = \frac{\mu k}{k(n-1)-1}$
50 (12%)	A-3	$\mu_m = \frac{\mu k}{k(n-1)}$
54 (13%)	A-4	$\mu_m = \frac{\mu k}{k(n+1)}$
25 (6%)	A-5	$\mu_m = \frac{\mu k}{k(n+1)} + 1$
Q-3	Un termometru cu lichid este gradat într-o scară de temperatură liniară, necunoscută. Introducând termometrul în apă cu gheață, la presiune atmosferică normală, el indică $+25^{\circ}\text{C}$ iar în apă care fierbe, $+75^{\circ}\text{C}$. Temperatura reală atunci când termometrul indică 10° este:	
226 (54.4%)	A-1	-30°C
33 (7.9%)	A-2	-12°C
17 (4%)	A-3	$+12^{\circ}\text{C}$
100 (24%)	A-4	$+30^{\circ}\text{C}$
14 (3.3%)	A-5	-4°C
Q-4	? moli de gaz ideal monoatomic efectuează ciclul din	

figura. In procesul 1-2 gazul primeste o cantitate de caldura Q si temperatura lui creste de 4 ori. Temperaturile starilor 2 si 3 sunt egale. Lucrul mecanic efectuat de gaz in acest proces ciclic, este:



68 (16.3%)	A- 1	$3Q$
85 (20.4%)	A- 2	$2Q/3$
19 (4.5%)	A- 3	$2Q/9$
30 (7.2%)	A- 4	$8Q/9$
90 (21.6%)	A- 5	$Q/3$
Q-5	<p>Un kmol de gaz ideal monoatomic efectueaza o transformare 1-2 a carui grafic in coordonate (p, V) este un semicerc. Gazul evolueaza intre valorile presiunii si volumului indicate in figura. NU este corecta afirmatia:</p>	
40 (9.6%)	A- 1	$? U = 3p_0 V_0$
108 (26%)	A- 2	$L = p_0 V_0 \left(\frac{\pi}{2} + 2 \right)$
118 (28.4%)	A- 3	pe portiunea MN caldura specifica a gazului este pozitiva

58 (13.9%)	A-4	temperatura maxima a gazului este atinsa in punctul M
36 (8.6%)	A-5	variatia relativa a temperaturii in procesul 1-2 este: $\frac{\Delta T}{T_0} = 2$