

Nr.	Treść zadania	Tak	Nie	Punkty
1.	Jaką objętość zajmuje 0,1 mola gazu w warunkach normalnych?	⋮	⋮	⋮⋮⋮
a)	22,4 dm <sup>3</sup>		X	
b)	2,24 dm <sup>3</sup>	X		
c)	22,4 l		X	
d)	2,24 l	X		
2.	Ciśnienie powietrza w oponie samochodowej, przy tym samym nacisku na opony	⋮	⋮	⋮⋮⋮
a)	latem będzie wyższe niż zimą	X		
b)	zimą będzie wyższe niż latem		X	
3.	W atmosferze przemiana adiabatyczna zachodzi w wyniku wznoszenia lub opadania mas powietrza, zatem	⋮	⋮	⋮⋮⋮
a)	podczas wznoszenia mas powietrza, w wyniku spadku ciśnienia, powietrze ochładza się.	X		
b)	podczas opadania mas powietrza, w wyniku wzrostu ciśnienia, powietrze ogrzewa się.	X		
4.	Sprężanie i rozprężanie gazu	⋮	⋮	⋮⋮⋮
a)	Sprężanie gazu to proces, w którym wzrasta ciśnienie gazu.	X		
b)	Sprężanie gazu to proces, w którym maleje ciśnienie gazu.		X	
c)	Rozprężanie gazu to proces, w którym maleje objętość gazu.		X	
d)	Rozprężanie gazu to proces, w którym rośnie objętość gazu.		X	
5.	Ekspansja i kompresja gazu	⋮	⋮	⋮⋮⋮
a)	Ekspansja gazu to proces, w którym wzrasta objętość gazu.	X		
b)	Ekspansja gazu to proces, w którym maleje objętość gazu.		X	
c)	Ekspansja gazu to proces, w którym maleje ciśnienie gazu.		X	
d)	Ekspansja gazu to proces, w którym rośnie ciśnienie gazu.		X	
6.	W wyniku sprężenia gazu doskonałego izotermicznie, ciśnienie wzrosło dwukrotnie, wtedy	⋮	⋮	⋮⋮⋮
a)	Objętość gazu maleje dwukrotnie	X		
b)	Objętość gazu wzrasta dwukrotnie		X	
c)	Nad gazem musiała zostać wykonana praca	X		
7.	W wyniku przemiany izochorycznej, gaz doskonały został sprężony a jego ciśnienie wzrosło dwukrotnie, wtedy	⋮	⋮	⋮⋮⋮
a)	Energia gazu wzrasta	X		
b)	Temperatura gazu wzrasta dwukrotnie	X		
c)	Nad gazem musiała zostać wykonana praca		X	
d)	Gaz pobrał pewną ilość ciepła	X		
8.	W wyniku przemiany adiabatycznej, gaz doskonały został sprężony, a jego ciśnienie wzrosło dwukrotnie, wtedy	⋮	⋮	⋮⋮⋮
a)	Temperatura gazu wzrasta	X		
b)	Temperatura gazu maleje		X	
c)	Nad gazem musiała zostać wykonana praca	X		
d)	Gaz pobrał pewną ilość ciepła		X	

Nr.	Treść zadania	Tak	Nie	Punkty
9.	W wyniku przemiany izotermicznej, gaz doskonały został poddany ekspansji, a jego objętość wzrosła dwukrotnie, wtedy	☐	☐	☐☐☐☐
a)	Temperatura gazu wzrasta		X	
b)	gaz wykonał pewną pracę	X		
c)	ciśnienie gazu maleje dwukrotnie	X		
d)	energia gazu wzrasta	X		
10.	W wyniku przemiany izobarycznej, gaz doskonały został poddany kompresji, a jego objętość maleje dwukrotnie, wtedy	☐	☐	☐☐☐☐
a)	Temperatura gazu dwukrotnie maleje	X		
b)	nad gazem musiała zostać wykonana pewna praca	X		
c)	energia gazu wzrasta	X		
11.	Gaz został ogrzany w wyniku przemiany izobarycznej, wtedy	☐	☐	☐☐☐☐
a)	Objętość gazu wzrasta	X		
b)	gaz wykonał pewną pracę	X		
c)	ciśnienie gazu maleje		X	
d)	energia gazu wzrasta	X		
12.	Gaz został ogrzany w wyniku przemiany izochorycznej, wtedy	☐	☐	☐☐☐☐
a)	Objętość gazu wzrasta		X	
b)	gaz wykonał pewną pracę	X		
c)	ciśnienie gazu maleje		X	
d)	energia gazu wzrasta	X		
13.	Gaz został ogrzany w wyniku przemiany adiabatycznej, wtedy	☐	☐	☐☐☐☐
a)	nad gazem musiała zostać wykonana praca	X		
b)	objętość gazu zmalała	X		
c)	ciśnienie gazu wzrosło	X		