

№1	Ученик подержал монетку в руке и она нагрелась. Каким способом была изменена внутренняя энергия монетки?		
a	<input type="checkbox"/>	a. Над монетой совершили работу	
b	<input type="checkbox"/>	b. Монета совершила работу	
c	<input type="checkbox"/>	c. Теплопередачей	
d	<input type="checkbox"/>	d. Среди ответов нет верного	
№2	Какой процесс называют адиабатным?		
a	<input type="checkbox"/>	a. Процесс, происходящий при постоянном объёме	
b	<input type="checkbox"/>	b. Процесс, происходящий при постоянном давлении	
c	<input type="checkbox"/>	c. Процесс, происходящий при постоянной температуре	
d	<input type="checkbox"/>	d. Процесс, происходящий без теплопередачи	
№3	Какая(-ие) формула(-ы) являются Первым законом термодинамики?		
a	<input type="checkbox"/>	a. $Q = \Delta U + A_T$	
b	<input type="checkbox"/>	b. $Q = Cm \Delta t^\circ$	
c	<input type="checkbox"/>	c. $\Delta U = Q + A$	
d	<input type="checkbox"/>	d. Среди ответов нет верного	
№4	В случае изохорного процесса первый закон термодинамики выглядит		
a	<input type="checkbox"/>	a. $A_T = -\Delta U$	
b	<input type="checkbox"/>	b. $Q = A_T$	
c	<input type="checkbox"/>	c. $\Delta U = Q$	
d	<input type="checkbox"/>	d. Среди ответов нет верного	
№5	Какими способами можно изменить внутреннюю энергию тела?		
a	<input type="checkbox"/>	a. Посредством совершения работы	
b	<input type="checkbox"/>	b. Посредством теплопередачи	
c	<input type="checkbox"/>	c. Внутреннюю энергию тела изменить нельзя	
d	<input type="checkbox"/>	d. Среди ответов нет верного	
№6	При очень быстром сжатии газ нагревается и может воспламенить топливную смесь. В каких двигателях используют это явление?		
a	<input type="checkbox"/>	a. В бензиновых	
b	<input type="checkbox"/>	b. В дизельных	
c	<input type="checkbox"/>	c. В газовых турбинах	
d	<input type="checkbox"/>	d. Это явление в двигателях не используют	
№7	В каких реакциях выделяется наибольшее количество энергии?		
a	<input type="checkbox"/>	a. В химических реакциях	
b	<input type="checkbox"/>	b. В ядерных реакциях	
c	<input type="checkbox"/>	c. При кристаллизации	
d	<input type="checkbox"/>	d. При конденсации	
№8	В случае адиабатного процесса первый закон термодинамики выглядит		
a	<input type="checkbox"/>	a. $A_T = -\Delta U$	
b	<input type="checkbox"/>	b. $Q = A_T$	
c	<input type="checkbox"/>	c. $\Delta U = Q$	
d	<input type="checkbox"/>	d. Среди ответов нет верного	
№9	При химических реакциях (горение, взрыв) изменяется ...		
a	<input type="checkbox"/>	a. Потенциальная энергия атомов, входящих в состав молекул	
b	<input type="checkbox"/>	b. Кинетическая энергия молекул	
c	<input type="checkbox"/>	c. Потенциальная энергия частиц, входящих в состав атомного ядра	
d	<input type="checkbox"/>	d. Среди ответов нет верного	
№10	При изменении температуры тела изменяется ...		
a	<input type="checkbox"/>	a. Кинетическая энергия хаотического движения атомов и молекул	
b	<input type="checkbox"/>	b. Потенциальная энергия частиц, входящих в состав атомного ядра	
c	<input type="checkbox"/>	c. Потенциальная энергия взаимодействия атомов и молекул в жидкостях и твёрдых телах	
d	<input type="checkbox"/>	d. Среди ответов нет верного	

№11	В случае изотермического процесса первый закон термодинамики выглядит		
a		a.	$A_T = -\Delta U$
b		b.	$Q = A_T$
c		c.	$\Delta U = Q$
d		d.	Среди ответов нет верного
№12	При изменении агрегатного состояния вещества изменяется ...		
a		a.	Потенциальная энергия атомов, входящих в состав молекул
b		b.	Кинетическая энергия молекул
c		c.	Потенциальная энергия частиц, входящих в состав атомного ядра
d		d.	Среди ответов нет верного
№13	Сумму кинетической энергии хаотического движения всех частиц, входящих в состав данного тела, и потенциальной энергии их взаимодействия друг с другом называют ...		
a		a.	Внутренней энергией
b		b.	Внешней энергией
c		c.	Атомной энергией
d		d.	Ядерной энергией
№14	При ядерных реакциях изменяется ...		
a		a.	Потенциальная энергия атомов, входящих в состав молекул
b		b.	Кинетическая энергия молекул
c		c.	Потенциальная энергия частиц, входящих в состав атомного ядра
d		d.	Среди ответов нет верного