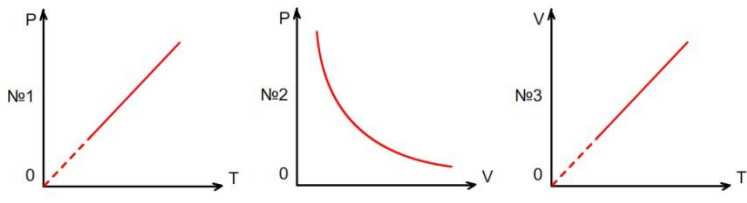


№1	Какая из формул является следствием уравнения Клапейрона?	
a	a. $PV = kN$	
b	b. $PV = k/N$	
c	c. $PV = N/k$	
d	d. Среди формул нет верной	
№2	Какой график верно отображает изотермический процесс?	
a	a. №1	
b	b. №2	
c	c. №3	
d	d. Среди графиков нет верного	
№3	Изобарный процесс – это такой газовый процесс, при котором ...	
a	a. $T = \text{const}$	
b	b. $P = \text{const}$	
c	c. $V = \text{const}$	
d	d. Такого процесса не существует	
№4	Какая формула верно отображает закон Шарля? (газовый процесс, протекающий при постоянном объёме)	
a	a. $\frac{T_1}{P_1} = \frac{T_2}{P_2}$	
b	b. $\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$	
c	c. $P_1 \cdot T_1 = P_2 \cdot T_2$	
d	d. Среди формул нет верной	
№5	Какой график верно отображает изобарный процесс?	
a	a. №1	
b	b. №2	
c	c. №3	
d	d. Среди графиков нет верного	
№6	Изохорный процесс – это такой газовый процесс, при котором ...	
a	a. $T = \text{const}$	
b	b. $P = \text{const}$	
c	c. $V = \text{const}$	
d	d. Такого процесса не существует	
№7	Какая формула верно отображает закон Гей-Люсака? (газовый процесс протекающий при постоянном давлении)	
a	a. $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$	
b	b. $\frac{T_1}{V_1} = \frac{T_2}{V_2}$	
c	c. $T_1 \cdot V_1 = T_2 \cdot V_2$	
d	d. Среди формул нет верной	
№8	Какая из формул является следствием уравнения Клапейрона?	
a	a. $P = nk/T$	
b	b. $P = nT/k$	
c	c. $P = nkT$	
d	d. Среди формул нет верной	

№9	<b>Какой график верно отображает изохорный процесс?</b>	
a	а. №1 б. №2 в. №3 г. Среди графиков нет верного	
b		
c		
d		
№10	<b>Изотермический процесс – это такой газовый процесс, при котором ...</b>	
a	а. $T = \text{const}$ б. $P = \text{const}$ в. $V = \text{const}$ г. Такого процесса не существует	
b		
c		
d		
№11	<b>Какая формула верно отображает закон Бойля-Мариотта? (газовый процесс протекающий при постоянной температуре)</b>	
a	а. $\frac{V_1}{P_1} = \frac{V_2}{P_2}$ б. $\frac{P_1}{V_1} = \frac{P_2}{V_2}$	в. $P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2$ г. Среди формул нет верной
b		
c		
d		
№12	<b>Какая формула верно отображает закон Клапейрона?</b>	
a	а. $\frac{T_1 V_1}{P_1} = \frac{T_2 V_2}{P_2}$ б. $\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$	в. $\frac{T_1 P_1}{V_1} = \frac{T_2 P_2}{V_2}$ г. Среди формул нет верной
b		
c		
d		
№13	<b>Какая формула верно отображает закон Менделеева-Клапейрона?</b>	
a	а. $PV = \frac{m}{M}RT$ б. $PV = \frac{M}{m}RT$	в. $PV = \frac{m}{M}R/T$ г. Среди формул нет верной
b		
c		
d		
№14	<b>Что обозначено буквой R в формуле закона Менделеева-Клапейрона?</b>	
a	а. Масса газа б. Объем газа в. Температура газа г. Универсальная газовая постоянная	
b		
c		
d		