

$$
\text { Y) بيش از • • } 4 \text { زول كاهش مى يابد. }
$$


ץ- مطابق شكل گاز كاملى سه فرايند CD , BC , AB ,

† ¢ كارى كه گاز روى محيط انجام مىدهد برابر صفر است.

دييرستان و ييش دانشگاهى - سراسرى - رياضى -

 $\left(\right.$ lat $=1 \cdot{ }^{\circ}$ pa, $\left.C_{M P}=\frac{v}{r} R\right)$

$$
\mu \cdot(r \quad \cdots(\mu
$$

V- حجم كاز كاملى در فشار

$$
\left(ع \times \mathrm{l} \cdot{ }^{\mathrm{r}}{ }^{\mu}, \mathrm{R}=\wedge \frac{\mathrm{J}}{\mathrm{~mol} . \mathrm{k}}\right)
$$

$$
\frac{1 \cdot{ }^{r \mu}}{r 4}(4
$$

$$
\frac{1 \cdot{ }^{1 r}}{r 4}(r
$$

$r / \Delta \times 1 .{ }^{19}(\mathrm{r}$

$$
r / \Delta \times 1 \cdot{ }^{r}(1
$$

91 - دييرستان و پيش دانشگًاهى - سراسری - رياضى


 $\left(C_{M V}=\frac{r}{r} R, C_{M P}=\frac{\Delta}{r} R\right)$ جند ليتر است؟

「 (
H. ( 1
$0 \cdot(1)$
$40(\mu$
91- ديبرستان و پيش دانشگاهى - سراسرى - رياضى



$$
\mu \cdot \cdot(\varphi
$$

$$
\cdots(r
$$

$$
\frac{r \cdot}{r}(r
$$

91 - دبيرستان و پيش دانشگاهى - سراسرى - رياضى



$$
\Delta(r \quad r(r \quad r / \Delta(r) \quad 1 / 0()
$$

دبيرستان و پيش دانشگاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - • 9 - جامع 1
Y) فقط فشار و انرزیى درونى

كاز پايين مى آيد. $\qquad$ 11
(Y
(1) فقط دما و انرزّى درونى
r ( نقط دما و فشار
دييرستان و ييش دانشكاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - -9 - جامع
זا- در شكل روبهرو، اندازمى كارى كه گاز در مسير AB انجام مىدهد چند زول است؟


$$
\begin{aligned}
& r o \cdot(1 \\
& r \cdot \cdot(r \\
& i v \cdot(r \\
& i r \cdot(r
\end{aligned}
$$

دبيرستان و پيش دانشكاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - •9 - جامع 1

 درصد برسد؟

$$
\text { ro. } 14
$$


 كار انجام داده است؟
Va... ( 4
r... ( $r$
V/Q ( Y
r ( 1
 R=^ $\frac{\mathrm{J}}{\text { mol.K }}$ باشد، جرم هيدروزن موجود در ظرف پند گرم است؟
$\mu \cdot(\varphi$
$r \cdot(r$
Y ( $Y$
r ( 1



19- نمودار p-v مربوط به n مول كاز كامل تكى اتمى مطابق شكل است. گاز از حالت a به حا توسط گاز 'W باشد و دماى گاز در حالت a برابر , T, كلوين

باشد، مقدار
 ض اV

9 ( 4
$\varphi^{\mu}\left({ }^{\mu}\right.$
$r / Y$ ( $\Gamma$
r/4 (1
 ^ا- در يك مخزن، دارد. اگر فشار اين دو گاز با هم برابر باشد، نسبت حجم گاز هيدروزن به حجم گاز اكسيزن چهـقدر است؟ (هر دو

> گاز، ايدهآل فرض شود.)

$$
10\left(r \quad \frac { 1 0 } { r } \left(r \quad 0 \left(r \quad \frac{0}{r}()\right.\right.\right.
$$



چنـد زول گرما به محيط بيرون مى دهد؟

$$
\text { HY.. } \quad 19 \cdots(r \quad 9 \cdots(r \quad 4 \cdots(1)
$$

، سنجش - رياضى - سال تحصيلى


- • نمودار روبهرو مربوط به يك كاز كامل است. كار انجام شده

r... (
r... ( $r$
V... (r

Ir... ( ${ }^{( }$


${ }^{\mu}(4$
$r\left({ }^{\mu}\right.$
1 (r
$\frac{1}{r}(1$

YY- نمودار فشار بر حسب دماى مطلق كاز كاملى مطابق شكل است. اگر گاز از حالت A به حالت B بروده پگگالى آن پیند برابر میشود؟


$\frac{1}{r}(r$
$1(r$
r ( ${ }^{r}$
 זץ- در يی فرايند هم دماى انبساطى، كار انجام شده روى گاز و گرمای داده شده به گاز بهترتيب پگگونهاند؟



مىشود. ضريب عملكر د يخخال چقدر است؟

$$
r(r \quad r(r \quad r(r) \quad 1
$$




ها- در مقدار معيّنى از گاز كامل تکى اتمى، فرايندى مطابق شكل انجام مى شود. گرماى داده شده به گاز در كل فرايند از a و b چند زو

1^... (Y
YY... (
ra... (

צY- در تراكم تدريجى مقدار معينى گاز كامل، دماى گاز چگگونه تغيير مى كند؟
Y) كاهش مى يابد
() افز ايش مى يابد.

「
 YV


$$
\begin{aligned}
& \text { كامل R=^1 }
\end{aligned}
$$




 درجه سلسيوس تبديل كند. اگر موتور فريزر چجند وات است؟

$$
v \cdots(r \quad r \cdots(r
$$

$$
V \cdots(r \quad r \cdots()
$$

(


$$
1<\mathrm{k}<\frac{r}{r}\left(\mathrm{r} \quad 1>\mathrm{k}>\frac{1}{r}\left(r \quad \mathrm{k}<\frac{1}{r}\left(r \quad \mathrm{k}=\frac{1}{r}()\right.\right.\right.
$$

دبيرستان و ييش دانشكاهي - آزمايشى سنجش - رياضى - سال تحصيلى ry-9 -9 - مرحله ششم



$$
19 \cdots(r \quad 1 r \cdot(r \quad 1 \cdot(r \quad 9 \cdots(1)
$$





(1)
10.. (
r... ( $r$
$40 . .(4$

دييرستان و ييش دانشگاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - سال تحصيلى 9Y-91-9 - مرحله ششم
MV

آب

$$
\Lambda \cdot(r \quad V r / \wedge(r) \quad 94 / 9(r) \quad 1)
$$



K

$$
\Delta \times 1 .^{\mu r}\left(r \quad \Delta \times 1 .^{19}\left(r \quad r / \Delta \times 10^{r r}\left(r \quad r / \Delta \times 1 .^{19}(1\right.\right.\right.
$$










VV
درونى گاز در اين فرايند چند زول تغيير مى كند؟ (R
rv.. (1
40... ( Y

人)... ( $r$
$9 \ldots(r$



دبيرستان و ييش دانشكاهى - سراسرى - رياضى - זף (سراسرى - آزاد)


دييرستان و يشش دانشكاهى - سراسرى - رياضى - Y

$$
\begin{align*}
& \text { به . ب + } \\
& \text { YYV ( } \Gamma \text { r.. ( } \Gamma  \tag{1}\\
& \text { ryv ( } Y
\end{align*}
$$

$$
\begin{aligned}
& \xrightarrow[\sim]{\text { C/ }}
\end{aligned}
$$

$$
\begin{aligned}
& \mathrm{Q}_{\mathrm{c}}>\mathrm{Q}_{\mathrm{b}}>\mathrm{Q}_{\mathrm{a}}>\text {. } \\
& \mathrm{Q}_{\mathrm{a}}>\mathrm{Q}_{\mathrm{b}}>\mathrm{Q}_{\mathrm{a}}>\text {. ( } \mathrm{r} \\
& \Delta \mathrm{u}_{\mathrm{a}}=\Delta \mathrm{u}_{\mathrm{b}}=\Delta \mathrm{u}_{\mathrm{c}}<\cdot(\Gamma \\
& \Delta \mathrm{u}_{\mathrm{a}}=\Delta \mathrm{u}_{\mathrm{b}}=\Delta \mathrm{u}_{\mathrm{c}}=\cdot(\varphi
\end{aligned}
$$

$$
\begin{aligned}
& \text { (Y (Y ( } \\
& \text { (1) ( ) ( } \\
& \text { ••• ( } \\
& \text { r }
\end{aligned}
$$




$$
\begin{array}{ll}
\mu r \cdot \cdot(r & \| \cdots() \\
\frac{r r \cdot \cdot}{r}(\varphi & \frac{1 v \cdot \cdot}{r}(r
\end{array}
$$

دييرستان و ييش دانشكاهى - سراسرى - رياضى - r 9 (سراسرى - آزاد)
درصد $\qquad$
 ، كافته است. $\qquad$




$$
\cdots\left(\begin{array}{llll}
1 & 0 \cdot \cdot(r & -\infty \cdots()
\end{array}\right.
$$


 مورد n و k كدام رابطه درست است؟

$$
\left\{\begin{array} { l } 
{ . < n < \frac { 1 } { r } } \\
{ 1 < \mathrm { K } < r }
\end{array} \left(r \quad \left\{\begin{array} { l } 
{ \frac { 1 } { r } < \mathrm { n } < 1 } \\
{ \frac { 1 } { r } < \mathrm { K } < 1 }
\end{array} \quad \left\{\begin{array} { l } 
{ . < \mathrm { n } < \frac { 1 } { r } } \\
{ \frac { r } { r } < \mathrm { K } < r }
\end{array} \left(r \quad \left\{\begin{array}{l}
\frac{1}{r}<\mathrm{n}<1 \\
1<\mathrm{K}<r
\end{array}\right.\right.\right.\right.\right.\right.
$$




$$
10 \cdot(4 \quad 10(r \quad 1 r \cdot(r \quad 1 r(1)
$$



$\frac{\Delta}{r}(4$
$\frac{\Delta}{\mathrm{V}}$ (r
$\frac{r}{\omega}(r$
$\frac{\mathrm{r}}{\mathrm{v}}$ (
 צY- دماى Y مول گاز كامل، در فشار ثابت از •r درجه سلسيوس به •^ درجهى سلسيوس افزايش مى يابد، كار انجام شده

$$
\begin{align*}
& \text { روى گاز در اين فرآيند چند زول است؟ } \\
& \text { 人r. ( }{ }^{\mu} \\
& \text {-410 (Y }
\end{align*}
$$

دبيرستان و ييش دانشگاهى - سراسرى - رياضى - سף (سراسرى - آزاد)


مر－FV در مورد اين فرآيند مى توان كفت：

1）فر آيند هم دما اسن است．
ץ
ץ
Y

دبيرستان و ييش دانشگاهى－سراسرى－رياضى－ّه（سراسرى－آزاد）
 تبديل كرده است．يخچحال در اين فر آيند چند كيلوزول گرما پـ به محيط بيرون داده است؟

$$
\left(\mathrm{L}_{\mathrm{f}}=\mu \mu q \frac{\mathrm{~kJ}}{\mathrm{~kg}}, \mathrm{C}_{4}=r \mathrm{C}_{\mathrm{i}}=\mu r \cdot \cdot \frac{\mathrm{~J}}{\mathrm{~kg} \cdot{ }^{\circ} \mathrm{C}}\right)
$$

9ヘV（ $\uparrow$ N9V（ $\uparrow$
qar（r
MrN（1）
دبيرستان و ييش دانشكاهى－سراسرى－رياضى－سף（سراسرى－آزاد）
 مى دهد．توان يخخال چچند كيلووات است؟
$1 / Y(Y$
－／0（ Y

 درصد است؟

$$
r \cdot(r \quad \text { ro (r } \quad \text { ro (r }
$$


الها شكل روبهرو، نمودار V－مربوطبه مقدار معينى گاز كامل است．اگر كار انجام شده روى گاز در فرايندهاى BC و


$$
\begin{aligned}
& \frac{W_{B C}}{W_{D A}}=K \text { نشان دهيم و W } W_{D A}, ~ W_{B C} \text {, را DA } \\
& \mathrm{K}=-1 \text { ( } \\
& 1<\text { K }^{(r} \\
& -1<\mathrm{K}<\cdot(\uparrow \\
& \mathrm{K}<-1(\varphi
\end{aligned}
$$


（－ با（ ）هم فشار「「 Y）همدما 1）همحجم
دA－دييرستان و ييش دانشگاهی－سراسرى－رياضى




$$
\begin{array}{ll}
\left|Q_{C}\right|=4 \times 10^{0},|W|=1 r \times 10^{9}(r & \left|Q_{C}\right|=\Lambda / \psi \times 10^{9},|W|=r / r \times 10^{9}(1 \\
\left|Q_{C}\right|=1 r \times 10^{9},|W|=9 \times 10^{0}(r & \left|Q_{C}\right|=r / r \times 10^{9},|W|=\kappa / r \times 10^{9}(r
\end{array}
$$

دA－دييرستان و پيش دانشگاهى－سراسرى－رياضى

P


دA - دييرستان و ييش دانشگاهي - سراسرى - رياضى
هQ - حداكثر بازده ماشين حرارتى كه بين دماهاى جوش و انجماد آب (."ا و صفر درجهى سلسيوس) كار مى كند، تقريباً چچند درصد است؟

$$
\mu \cdot(Y \quad \mu r(r \quad r v(r \quad 10()
$$

ديرستان و ييش دانشگاهی - سراسرى - رياضى - 19



$$
\begin{array}{r}
\left(C_{M V}=\frac{\Delta}{r} R, C_{M P}=\frac{V}{r} R\right) \quad \text { چند زول است؟ } \\
9 \cdots(1 \\
\wedge \cdots(r \\
1 r \cdots(r \\
19 \cdots(r
\end{array}
$$

دييرستان و ييش دانشگاهى - سراسرى - رياضى - 19


$$
\text { است؟ }\left(C_{M P}=\frac{\phi}{r} R\right)
$$

$$
0 . .
$$

$$
\mu \cdot(r
$$

$$
r \ldots(r
$$

$$
\text { r... } 1
$$

ديبرستان و ييش دانشگاهى - سراسرى - رياضى -



د ديرستان و ييش دانشكاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - -9 - جامع r

$$
\begin{aligned}
& \left(\mathrm{R}=\wedge \frac{\mathrm{J}}{(\mathrm{~mol} . \mathrm{k})}\right) \text { (SI } \mathrm{Z} \text { ) } \\
& r \cdot \frac{J}{\left(m^{\mu} \cdot k\right)}(1 \\
& r \cdot \frac{J}{k}(r \\
& r \cdot \frac{\mathrm{~J}}{\left(\mathrm{~m}^{\mu} \cdot \mathrm{k}\right)}(\mu \\
& r \cdot \frac{J}{k}(\varphi
\end{aligned}
$$



 كند؟

1. ${ }^{4}$
${ }_{4}(r$
I (r
.$/ 1(1$




دهيم؟

 ضريب عملكرد آن كدام است؟
$\psi(\varphi \quad r / \Delta(r$
ديرستان و ييش دانشگاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - - 9 - جامع r







 كاهش يابند، باز ده ماشين جیگونه تغيير مى كند؟
Y) ثابت مى ماند. .
ب) بستغى به دماى اوليّى دو چشهه دارد.
( ) كاهش مى يابد.
r) افزايش میی يابد.


$$
\begin{align*}
& \left(\mathrm{M}_{\mathrm{He}}=\uparrow \frac{\mathrm{g}}{\mathrm{~mol}}, \mathrm{C}_{\mathrm{MV}}=1 r / a \frac{\mathrm{~J}}{\mathrm{~mol} \cdot \mathrm{k}}\right) \text { نشار آن به نصف فشار اوليه برسد؟ } \\
& \text { 4... (r ran (r }
\end{align*}
$$

99- شكل روبهرو، نمودار (P-V) براى مقدارى گاز كامل است. نمودار (V-T) آن پرخه كدام است؟





 9V كولر چند كيلووات است؟
9. ( 4
$r \cdot(\Gamma$
o (r
1 (1
دييرستان و ي يشش دانشگاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - •9 - مرحله اول


دبيرستان و ييش دانشگاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - • 9 - مرحله اول
99- در ماشينى كه با چرخهى كارنو كار مى كند دماى مطلق هر يکى از چشمههاى سرد و گرم را دو برابر مى كنيم. بازده ماشين چچند برابر مىشود؟
$r(r \quad)(r$
$\frac{1}{r}(r$
$\frac{1}{f}(1)$

دبيرستان و يِش دانشگاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - •9 - مرحله اول



B باشد، n چچقدر است؟

$$
\frac{1}{r}>\mathrm{n}_{( } \quad \mathrm{n}>r\left(r \quad 1>\mathrm{n}>\frac{1}{r}(r \quad r>\mathrm{n}>1)\right.
$$

دبيرستان و ييش دانشگاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - •9 - مرحله دوم






دييرستان و ييش دانشگاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - • 9 - مرحله دوم
K

دبيرستان و ويش دانشًاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - • 9 - مرحله دوم
 كاهش و دماى چششمهى گرم را •

ديبرستان و ويش دانشگاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - • 9 - مرحله سوم


## V(Lit)

دييرستان و ويش دانشگاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - - 9 - مرحله سوم
-Vه
 دريرستا

 درجهى سلسيوس است؟

$$
v \cdots(r \quad q \cdots(r
$$

hrv (r
mrv (1
دبيرستان و ييش دانشگاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - - 9 - مرحله چهارم

$\qquad$
Y Y (

+ Y افزايش مى يابد و انرزیى درونى گاز 9V (1
9V ( ${ }^{(1)}$
دبيرستان و ييش دانشگاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - - 9 - مرحله چهارم

(پ^ مادمى كارى، بيشترين گرما را از دست می دهوهـ؟
r r با با
r يا Y (Y
$r(r$

دييرستان و پيش دانشگاهى - آزمايشى سنجش - رياضى - - 9 - مرحله چهارم
ra. دو -Va

9. - ديريرستان و ييش دانشگاهى - سراسرى - رياضى


 محيط در فر آيند بىدرروو، برابر با كدام است؟ 1) كار انجامشده در كل پر Y) گرماى مبادلهشار r ¢

دبيرستان و ييش دانشگاهى - سراسرى - رياضى - 9


$$
\frac{r \cdot}{r}(r
$$

$$
\frac{\Delta}{Y \mu}(\mu
$$

$$
\begin{array}{r}
\left(\mathrm{R}=\wedge \frac{\mathrm{J}}{\mathrm{~mol} \cdot \mathrm{k}}, \mathrm{M}_{\mathrm{Or}}=r r \frac{\mathrm{~g}}{\mathrm{~mol}}\right) \\
\frac{\mathrm{\omega}}{\mathrm{r}}(r
\end{array}
$$

9.     - دييرستان و ييش دانشگاهى - سراسرى - رياضى

$$
\begin{aligned}
& \text { است؟ }
\end{aligned}
$$

$$
\begin{aligned}
& \text { r g V99 (r } \\
& \text { rg...(1) }
\end{aligned}
$$

