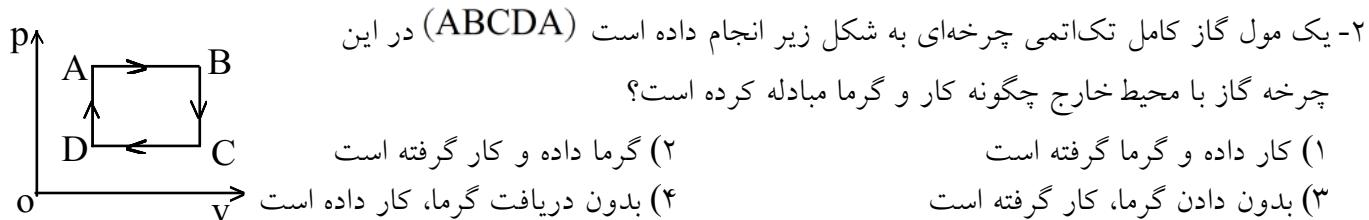


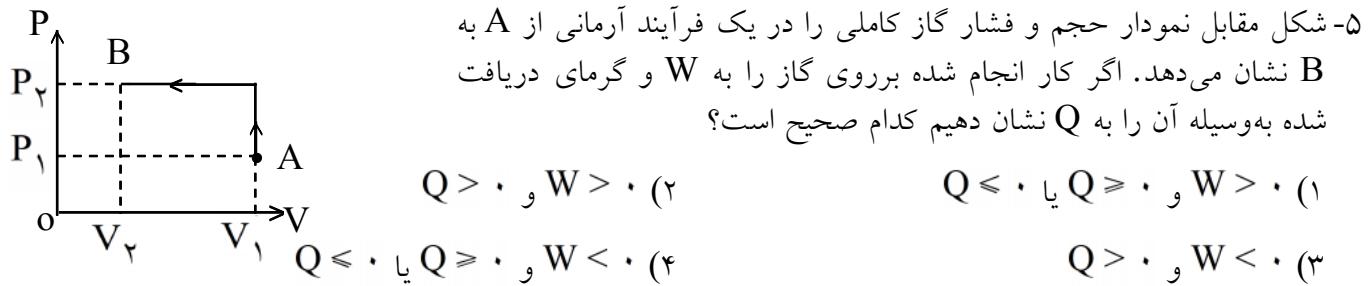
- ۱- شکل مقابل تحول آرمانی یک گاز کامل را از A به B نشان می‌دهد. در این فرآیند دمای گاز چگونه تغییر کرده است؟
- ابتدا کاهش و سپس افزایش یافته است
 - در طول فرآیند ثابت است
 - به تدریج کاهش یافته است
 - ابتدا افزایش و سپس کاهش یافته است



- ۲- یک مول گاز کامل تک‌اتمی چرخه‌ای به شکل زیر انجام داده است (ABCDA) در این چرخه گاز با محیط خارج چگونه کار و گرما مبادله کرده است؟
- گرما داده و گرما گرفته است
 - کار داده و گرما گرفته است
 - بدون دریافت گرما، کار داده است
 - بدون دادن گرما، کار گرفته است
- ۰/۴۷ (۱) ۰/۳۲ (۲) ۰/۶۸ (۳) ۰/۶۰ (۴)

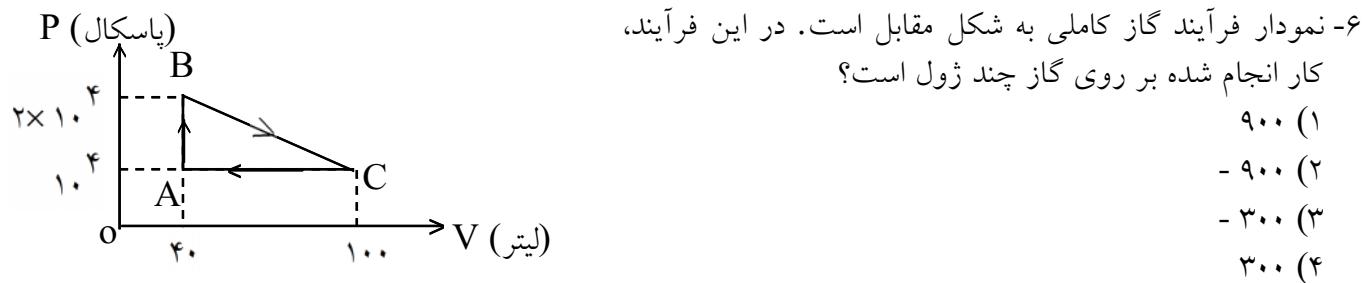
- ۳- یک ماشین گرمایی در هر چرخه $\dot{J}_{\text{نرم}} = 5000$ گرما از چشم گرم می‌گیرد و $\dot{J}_{\text{سرد}} = 3400$ گرما به چشم گرم می‌دهد، راندمان این ماشین کدام است؟
- ۰/۴۷ (۱) ۰/۳۲ (۲) ۰/۶۸ (۳) ۰/۶۰ (۴)

- ۴- ضریب عملکرد یک یخچال ۳ و توان موتور آن ۴۰۰ وات است، این یخچال در مدت ۵ دقیقه چند ژول گرما به محیط بیرون می‌دهد؟
- ۱۲۰ (۴) ۴۸۰ (۳) ۳۶۰ (۲) ۶۰۰ (۱)



- ۵- شکل مقابل نمودار حجم و فشار گاز کاملی را در یک فرآیند آرمانی از A به B نشان می‌دهد. اگر کار انجام شده بر روی گاز را به W و گرمای دریافت شده به وسیله آن را به Q نشان دهیم کدام صحیح است؟

- $W > 0$ و $Q < 0$ یا $W < 0$ و $Q > 0$
- $W > 0$ و $Q > 0$ یا $W < 0$ و $Q < 0$
- $W > 0$ و $Q \leq 0$ یا $W < 0$ و $Q \geq 0$



- ۶- نمودار فرآیند گاز کاملی به شکل مقابل است. در این فرآیند، کار انجام شده بر روی گاز چند ژول است؟
- ۹۰۰ (۱) - ۹۰۰ (۲) - ۳۰۰ (۳) ۳۰۰ (۴)
- ۵۰۰ K (۴) ۴۰۰ K (۳) ۶۲۵ K (۲) ۸۰۰ K (۱)

طرح سوالات: وحدتی محبوب
وب سایت شخصی

- ۸- حجم گاز کاملی یک بار به طور بی دررو و بار دیگر به طور همدم از ۵ لیتر به ۸ لیتر افزایش پیدا می کند، انرژی درونی گاز به ترتیب در فرآیندهای بی دررو و همدم چگونه تغییر می کند؟
- (۱) افزایش می یابد، تغییر نمی کند.
 - (۲) کاهش می یابد، تغییر نمی کند.
 - (۳) تغییر نمی کند، کاهش می یابد.

- ۹- دمای چشممه سرد یک ماشین گرمایی که با چرخه کارنو کار می کند 300 K و راندمان آن $4/0$ است. اگر دمای چشممه گرم آن 100 K افزایش یابد راندمان آن چقدر خواهد بود؟
- (۱) $0/44$
 - (۲) $0/3$
 - (۳) $0/5$

- ۱۰- حجم گاز کاملی را یکبار به طور همدم و بار دیگر به طور بی دررو از ۵ لیتر به ۳ لیتر می رسانیم، انرژی داخلی گاز به ترتیب چگونه تغییر می کند؟
- (۱) تغییر نمی کند، کم می شود
 - (۲) زیاد می شود، تغییر نمی کند
 - (۳) کم می شود، تغییر نمی کند

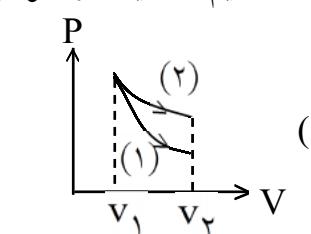
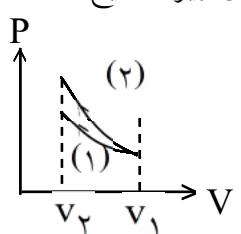
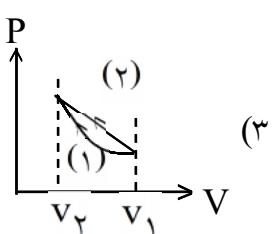
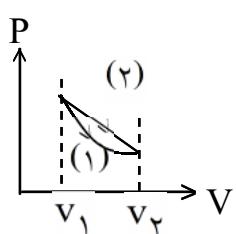
- ۱۱- نمودار فرآیند گاز کاملی به شکل مقابل است. در این فرآیند گاز از محیط خارج چقدر کار و چقدر گرما گرفته است؟
-
- $$Q = -50\text{ J} \quad (1)$$
- $$Q = 0 \quad (2)$$
- $$Q = 50\text{ J} \quad (3)$$
- $$Q = -50\text{ J} \quad (4)$$

- ۱۲- با توجه به قانون دوم ترمودینامیک کدام گزینه صحیح است؟
- (۱) مقدار معینی گرما را می توان تماماً به کار تبدیل کرد.
 - (۲) مقدار معینی کار را می توان تماماً به گرما تبدیل کرد.
 - (۳) راندمان ماشینهای گرمایی که با چرخه کارنو کار می کنند برابر ۱ است.
 - (۴) ماشینهای گرمایی درون سوز فقط با یک چشممه گرما کار می کنند.

- ۱۳- درون ظرفی به حجم $44/8$ لیتر 8 گرم هیدروژن و 28 گرم نیتروژن در دمای صفر درجه سلسیوس وجود دارد، فشار مخلوط این دو گاز چند آتمسفر است؟
- (۱) 5
 - (۲) $4/5$
 - (۳) $2/5$
 - (۴) 9

- ۱۴- در یک تحول همدم 400 ژول کار بر روی دستگاه که یک گاز کامل است انجام می شود، انرژی درونی دستگاه چگونه تغییر می کند؟
- (۱) 400 ژول افزایش می یابد
 - (۲) 400 ژول کاهش می یابد
 - (۳) بیشتر از 400 ژول تغییر می کند

۱۵- اگر نمودار تغییرات فشار و حجم یک گاز کامل را در فرآیند همدما با شماره (۱) و در فرآیند بی‌دررو با شماره (۲) نشان دهیم، کدامیک از نمودارهای زیر صحیح است؟



۱۶- بازده یک ماشین گرمایی که با چرخه کارنو کار می‌کند 27°C دمای چشمی سرد آن است. دمای چشمی گرم

این ماشین چند درجه سلسیوس است؟

(۴) ۵۱۹

(۳) ۲۷۰

(۲) ۳۲۷

(۱) ۵۴

۱۷- توان موتور یک یخچال ۵۰۰ وات و ضریب عملکرد آن ۴ است. این یخچال در هر ثانیه چند ژول گرما به محیط خارج می‌دهد؟

(۴) ۱۲۵

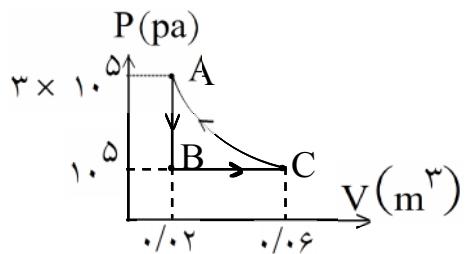
(۳) ۲۵۰۰

(۲) ۱۵۰۰

(۱) ۲۰۰۰

۱۸- حجم یک مول گاز کامل تکاتمی را به طور بی‌دررو نصف می‌کنیم. اگر در این عمل 150 J کار روی گاز انجام شده باشد، تغییرات انرژی درونی و دمای مطلق گاز در SI به ترتیب از راست به چپ کدامند؟ ($R = 8\text{ J/mol.K}$)

(۱) $12/5$ و 150 (۲) $12/5$ و 75 (۳) 50 و 75 (۴) 50 و 150



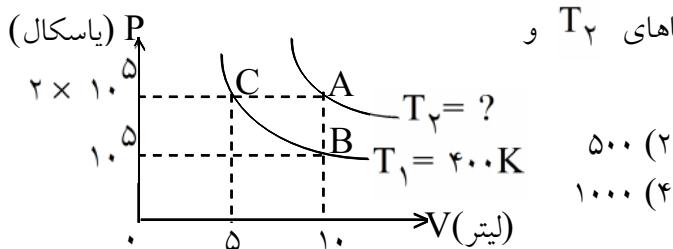
۱۹- هرگاه یک گاز تکاتمی چرخه‌ای مطابق شکل را بپیماید، تغییر انرژی درونی آن در مسیر $C \rightarrow A$ چند ژول می‌شود؟

(۱) ۲۰۰۰

(۲) صفر

(۳) ۴۰۰۰

(۴) ۶۰۰۰



۲۰- فرآیند آرمانی و هم‌دمای مقداری گاز کامل در دمای T_2 و $T_1 = 400\text{ K}$ به شکل زیر است. T_2 چند کلوین است؟

(۱) 600

(۲) 500

(۳) 800

(۴) 1000