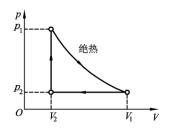
一、选择题

1. 一摩尔单	原子理想气体从	.初态(p_1 、 V_1 、	T_1)可逆的准	静态绝热压缩	至体积为 V2 其熵
()					
(A) 增大	(B) }	咸小	(C) 不变	(D)不能确定
2. 下列说法正	E确的是()			
(A) 功可以完全变成热,但热不能完全变成功;					
(B) 热量只能从高温物体传到低温物体,不能从低温物体传到高温物体;					
(C) 可逆过程	就是能沿反方向	进行的过程;			ANT I
(D) 无摩擦的	准静态过程可以	近似为可逆过程	Ë.		7 Million
3. 一工作在 100℃和 30℃的两个热源之间的热机,其最大的工作效率可为()					
(A) 70%	(B) 81%	(C) 18%	(D) 30%		
4. 一定量的理	里想气体由 V_1 等	温可逆膨胀到ル	′2,则此过程的	勺(()-())	
(A) $\Delta S > 0$; ΔR	$\Xi > 0$ (B	s) $\Delta S > 0$; $\Delta E = 0$)		
(C) $\Delta S < 0$; $\Delta R < 0$	E = 0 (D	$\Delta S < 0; \Delta E < 0$			
5. 若卡诺热机的循环曲线由图中 $abcda$ 变化为 $ab'c'da$,那么循环 $p \uparrow$					
过程中所作的	净功和热机效率	的变化情况是:	X		T_1
()		3/X			T_2 d c c
(A) 净功增加,	效率降低	(B) 净功减少,	效率降低	0	\overrightarrow{V}
(C) 净功增加,效率提高 (D) 净功增加,效率不变					
二、填空题	7/				
1. 热力学第二	二定律的开尔文表			_,它表明了_	
2. "等温线和	绝热线只有一个	相交点",这是	说法对吗?	为仁	十么?
3. 可逆卡诺	热机,逆向循环	时,从低温热源	[吸热,向高温	热源放热,而	且吸的热量和放出
的热量等于它正循环时向低温热源放出的热量和从高温热源吸的热量。设高温热源的温度					
T_1 =450 K ,低温热源温度 T_2 =300 K ,卡诺热机逆向循环时从低温热源吸热 Q_2 =400 J ,则该卡					
	环一次,外界必		<u>-</u>		
4. 熵增加原理	里的数学式表达为	为	,其微观	太质是	0
5. 一制冷机	C作于两个温度分	分别为 500 K 和	200 K 的恒温	热源之间,设	工作物质在每一循
环中,从低温热源吸热 100J,向高温热源放热 800J,问经过一循环后,热源熵的总变化量					
为	0				

三、计算题

1. 设有一以理想气体为工作物质的热机循环,过程曲线如图所示,试求其循环效率。



- 2. 一卡诺热机在1000 K和300 K的两热源之间工作,试计算
- (1)热机效率;
- (2)若低温热源不变,要使热机效率提高到80%,则高温热源温度需提高多少?
- (3)若高温热源不变,要使热机效率提高到80%,则低温热源温度需降低多少?