



اختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2015-2016

عدد الأسئلة : 3 عدد الصفحات : 4

غير مسموح استخدام القلم الرصاص في الإجابة ويستخدم فقط في الرسم او الاختيار من اجابات متعددة.
أجمل أمنيات التوفيق أ.د. مصطفى محسن رضوان ، د. احمد عبد المطيف

السؤال الأول : (15 درجة) "الاجابة بكراسة الإجابة "

- (1) استنتاج العلاقة لحساب الشغل المبذول لغاز مثالي في عملية ايزوثرمية وارسم شكل للعملية الايزوثرمية على منحنى تغير الانزوي مع درجة الحرارة.
- (2) استنتاج العلاقة بين السعة الحرارية المولية لغاز مثالي تحت حجم ثابت وتحت ضغط ثابت.
- (3) الثبت ان العلاقة بين الحجم والضغط لغاز مثالي في عملية اديباتية هي $PV^Y = \text{const}$ واستنتاج العلاقة بين درجة الحرارة والحجم لهذه العملية ؟

سؤال إضافي (اختياري) : (5 درجات)

خلال الفصل الدراسي تم تكليفك مع زملائك للعمل كمجموعات لإعداد محاضرة حول موضوع أدوات قياس درجات الحرارة (الترمومترات) باستخدام مصادر المعلومات المختلفة وقامت كل مجموعة بإعداد عرض للمحاضرة (PowerPoint) قمت بتقديمه لكل الزملاء بالدفعة

ما هي المهارات التي اكتسبتها خلال هذا العمل إضافة إلى الاستفادة العلمية

$$m = 9.1 \times 10^{-31} \text{ kg} \quad e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C} \quad \text{ثوابت فизيائية: للإلكترون:}$$

$$R = 8.33 \text{ J/mole K} \quad \mu_0 = 4 \pi \times 10^{-7} \text{ T m/A}$$

$$2100 \text{ J/ (kg K)} \quad \text{حرارة النوعية للماء} \quad 4186 \text{ J/ (kg K)}$$

$$2.26 \times 10^6 \text{ J/kg} \quad \text{حرارة البخار للماء} \quad 3.33 \times 10^5 \text{ J/kg}$$

$$g = 9.81 \text{ m/s}^2 \quad \text{الحرارة النوعية للبخار} \quad 2010 \text{ J/ (kg K)}$$

$$1000 \text{ kg/m}^3 \quad \text{كتافة الماء} \quad 234 \text{ J/ (kg K)}$$

$$\text{الضغط الجوي} = 1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$$

السؤال الثاني : 35 درجة)

" حل المسائل بكراسة الاجابة واتكتب الاجابة النهائية بالجداول بهذه الورقة "

ترجم المصطلحات التالية: 1

عملية ثابتة الضغط	درجة الحرارة
Thermal efficiency	Latent heat

2) تدد غاز مثالي درجة حرارته K 300 تحت ضغط ثابت قدره 2.50 kPa فتغير حجمه من 1.00 m^3 إلى 3.00 m^3 بينما انتقلت طاقة حرارية kJ 12.5 إلى الغاز. احسب

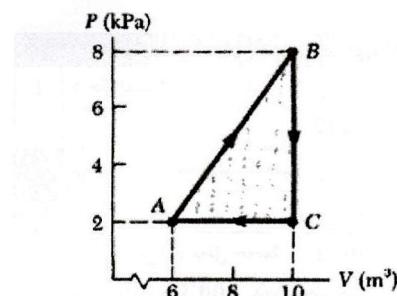
.....	مقدار الشغل الذي يبذل في العملية
.....	مقدار التغير في طاقة الغاز الداخلية
.....	درجة حرارة الغاز النهائية

3) آلة حرارية تعمل بين درجتي حرارة $^{\circ}\text{C}$ 200 و $^{\circ}\text{C}$ 80 ، كفاءتها 25% من أقصى كفاءة ممكنة لها . احسب :

.....	أقصى قيمة ممكنة للكفاءة الآلة
.....	كفاءة الآلة الحقيقية
.....	مقدار الطاقة التي تحتاجها الآلة لتعطي شغلاً قدره J 200

٤) حين يمر غاز في العمليّة الدورّية الموضحة في

الشكل ، احسب:



.....	مقدار التغير في طاقة الغاز الداخلية
.....	مقدار الشغل الذي يبذله الغاز
.....	مقدار الحرارة المختفلة في هذه العملية
.....	مقدار التغير في درجة الحرارة
.....	مقدار التغير في الأنتربي

5) تم تسخين قطعة من الثلج كتلتها 10 g ودرجة حرارتها 30°C - حتى انصهرت

ثم تحولت إلى ماء درجة حرارته 80°C ،

<p>.....</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr> </table>																																																													<p>مقدار الطاقة المستهلكة في هذه العملية</p> <p>رسم منحنى العلاقة بين كمية الحرارة (المحور الافقى) و درجة الحرارة (المحور الرأسى) موضحا على الشكل حالات المادة المختلفة في كل مرحلة من مراحل التسخين</p>

" حل المسائل بكراسة الاجابة واختبر الاجابة النهائية بهذه الورقة "

طلل بوصوج متسطيل واحد فقط لاختيار الاجابة					درجة الصفر المطلق في مقياس كلفن
لاتوجد اجابة صحيحة	- 459	- 373	- 212	- 273	1
ترمومترات تستخدم لضبط جميع أنواع الترمومترات الأخرى والتتأكد من دقتها					2
لاتوجد اجابة صحيحة	الرقمي	المقاومة البلاستيكية	ازدواج حراري	الرئق	3
هواء داخل إناء مغلق حجمة 30 cm^3 وضغطه 101 kPa ودرجة حرارته 23°C . اذا ارتفعت درجة حرارة الهواء بالتسخين الى 200°C فأن ضغطه يصير					4
لاتوجد اجابة صحيحة	878 kPa	159 kPa	64 kPa	12 kPa	5
قانون الديناميكا الحرارية الذي يعبر عن مبدأ حفظ الطاقة هو القانون					6
لاتوجد اجابة صحيحة	الصفرى	الاول	الثاني	الثالث	7
تم بذل شغل مقداره $J = 220$ على غاز مثالي فنقصت طاقته الداخلية بمقدار $J = 500$. مقدار الحرارة المنتقلة في هذه العملية					8
لاتوجد اجابة صحيحة	720 J	280 J	280 J	720 J	9
الكمية الفيزيائية التي ليست دالة حالة هي					10
لاتوجد اجابة صحيحة	الضغط	الطاقة الداخلية	الانتروبي	درجة الحرارة	
إذا اكتسب غاز كمية من الحرارة مقدارها $J = 6000$ مع عدم تغير درجة حرارته عن درجة حرارة الجو الخيطي ومقدارها 30.0°C فان التغير في الانتروبي للغاز مقداره					
لاتوجد اجابة صحيحة	$1.80 \times 10^5 \text{ J/K}$	$1.82 \times 10^6 \text{ J/K}$	19.8 J/K	200 J/K	
حين نصب 100 g من الماء درجة حرارته 100°C في كوب من الالمنيوم كتلته $g = 50$ يحتوي على 20 g من الماء عند درجة حرارة 20°C , كم تكون درجة حرارة اتزان المجموعة					
لاتوجد اجابة صحيحة	85.15°C	88.18°C	96.03°C	82.00°C	
أقصى معامل اداء جهاز تكييف يعمل بين درجتي حرارة 20°C داخل الغرفة و 40°C خارج المنزل					
لاتوجد اجابة صحيحة	0.50	1.0	14.65	0.06	
آلية كاربونت تعمل بين درجتي حرارة 50°C و 250°C . تنقص حرارة قدرها $J = 1200$ اثناء التمدد الايزوثرمي . مقدار الشغل الذي تبذله الآلة					
لاتوجد اجابة صحيحة	240 J	459 J	741 J	960 J	