

1	إذا كانت الحرارة النوعية للخارصين 388 J/kg.g فإن 776 J من الحرارة تكفي		
a	لرفع درجة حرارة 776 kg من الخارصين 1 k	c	لرفع درجة حرارة 2.0 kg من الخارصين 1 k
b	لرفع درجة حرارة 1 kg من الخارصين 776 k	d	لرفع درجة حرارة 1 kg من الخارصين 1 k
2	اثناء انصهار المادة او غليانها فان درجة حرارتها :		
a	تقل	c	تزداد
b	تبقى ثابتة	d	لا يمكن التنبؤ
3	عندما يصبح معدل التدفق الطاقة الحرارية متساويا بين الجسمين نقول عنهما انهما في حالة اتزان:		
a	سكوني	c	دوراني
b	انتقالي	d	حراري
4	عند حدوث اتزان حراري بين جسمين متلامسين فان درجة حرارة الجسم الاول..... من الجسم الثاني:		
a	اكبر	c	اصغر
b	تساوي	d	لا يمكن التنبؤ
5	اي العبارات الاتية المتعلقة بالاتزان الحراري غير صحيحة؟		
a	عندها يكون جسمان في حالة اتزان فان الاشعاع الحراري بين الجسمين يستمر في الحدوث	c	عندما لا يكون الجسمين في حالة اتزان فان الحرارة ستتدفق من الجسم الساخن الى الجسم الابرد منه
b	يستخدم الاتزان الحراري في توليد الطاقة الحرارية في المحرك الحراري	d	يستخدم مبدأ الاتزان الحراري في الحسابات المسعرية
6	تتوقف جزيئات المادة عن الحركة عند الصفر:		
a	المئوي	c	الفهرنهايتي
b	الرانكن	d	المطلق



7 الطاقة الحركية:

a	دائما سالبة	c	سالبة او موجبة
b	دائما موجبة	d	سالبة وموجبة معا

8 درجة تجمد و غليان الماء النقي على مقياس السلسيوس هي :

a	0.00,100	c	273,373
b	0.00,273	d	0.00,373

9 درجة 300 k = سلفيوس

a	573	c	127
b	450	d	27

10 كل 1k يعادل على مقياس السيلسيوس:

a	273	c	$\frac{5}{9}$
b	1	d	$\frac{9}{5}$

11 لقياس مقدار التغير في الطاقة الحرارية نستخدم :

a	الهيدروميتر	c	ميزان الحرارة
b	الباروميتر	d	المسعر

12 درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة الصلبة الى الحالة السائلة :

a	درجة الانصهار	c	درجة التجمد
b	درجة الغليان	d	درجة التكثف



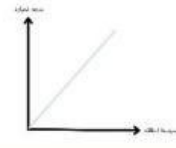
13 درجة الحرارة التي تتغير عندها المادة من الحالة السائلة الى الحالة الغازية

a	درجة التجمد	c	درجة الانصهار
b	درجة الغليان	d	درجة التبخر

14 من اجل تحويل كيلوجرام واحد من المادة من الحالة السائلة الى الحالة الغازية فانه يلزم تزويده بكمية من الحرارة تسمى الحرارة الكامنة

a	للتجمد	c	للتكثف
b	للتبخر	d	للانصهار

15 اي الرسومات البيانية التالية توضح العلاقة بين متوسط الطاقة الحركية للجسيمات ودرجة حرارة؟

a		c	
b		d	

