

ضع إشارة (✓) داخل المربع يمين أنسب إجابة لكل مما يلي :-

1- أي الآتية **صحيح** عندما يزداد متوسط الطاقة الحركية لجزيئات جسم ما ؟

- ترتفع درجة حرارة الجسم .  
 يقل عدد التصادمات بين جزيئات الجسم .  
 تنخفض درجة حرارة الجسم .  
 تقل الحركة العشوائية لجزيئات الجسم .

2- أي الآتية **صحيح** عندما يتلامس جسمان درجة حرارة الأول ( $20^{\circ}C$ ) ودرجة حرارة الجسم الثاني ( $30^{\circ}C$ ) ويصلان إلى حالة الاتزان الحراري ؟

- يتوقف انتقال الطاقة الحرارية بين الجسمين .  
 تصبح درجة حرارة الجسمين تساوي  $20^{\circ}C$  .  
 يصبح معدل انتقال الطاقة الحرارية بين الجسمين متساو .  
 تصبح درجة حرارة الجسمين تساوي  $30^{\circ}C$  .

الحرارة النوعية (J/(kg.C))	المادة
897	الألمنيوم
376	النحاس الأصفر
710	الكربون
840	الزجاج

3- أي المواد الواردة في الجدول المجاور **تفقد** أقل مقدار من الطاقة الحرارية عندما تنخفض كتلة ( $2.0 \text{ kg}$ ) منها ( $1.0^{\circ}C$ ) ؟

$$Q = mc\Delta T = 2.0 \times 897 \times 1 = 1794$$

$$Q = mc\Delta T = 2.0 \times 376 \times 1 = 752$$

$$Q = mc\Delta T = 2.0 \times 710 \times 1 = 1420$$

$$Q = mc\Delta T = 2.0 \times 840 \times 1 = 1680$$

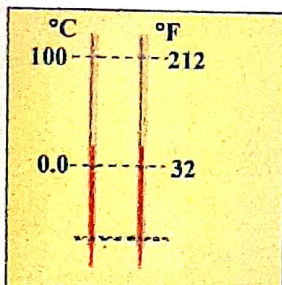
الألمنيوم

النحاس الأصفر

4- سخنت كتلة ( $0.50 \text{ kg}$ ) حديد من درجة  $C$  ( $25$ ) إلى درجة  $C$  ( $90$ )، ما الطاقة الحرارية التي اكتسبتها كتلة الحديد علماً أن ( $c_{Fe} = 450 \text{ J/kg.C}$ ) ؟

$$Q = mc\Delta T = 0.50 \times 450 \times (90 - 25) = 1.46 \times 10^4 \text{ J}$$

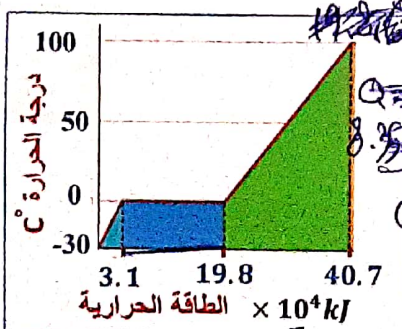
- $2.6 \times 10^4 \text{ kJ}$      $2.0 \times 10^4 \text{ kJ}$      $1.46 \times 10^4 \text{ kJ}$      $5.6 \times 10^3 \text{ kJ}$



5- اعتماداً على مقاييس الحرارة في الشكل المجاور، أي من الآتية علاقة صحيحة بين المقياس السيليزي ( $^{\circ}C$ ) والمقياس الفهرنهايتي ( $^{\circ}F$ ) ؟

$T_F = T_C + 32$      $T_F = T_C$

$T_F = 1.8 T_C - 32$      $T_F = 1.8 T_C + 32$



6- اعتماداً على منحنى الحرارة المجاور لتسخين ( $0.50 \text{ kg}$ ) من مادة ما، ما حرارة انصهار المادة ؟

$1.67 \times 10^5 \text{ J/kg}$      $4.2 \times 10^3 \text{ J/kg}$

$3.34 \times 10^5 \text{ J/kg}$      $2.1 \times 10^3 \text{ J/kg}$

7- يتمدد بالون بداخله غاز ويزداد حجمه عندما يكتسب ( $80 \text{ J}$ ) من الطاقة الحرارية دون ان ترتفع درجة حرارته، ما مقدار الشغل المبذول من البالون ؟

- $40 \text{ J}$      $80 \text{ J}$      $160 \text{ J}$

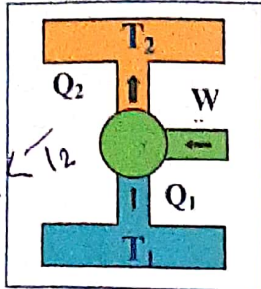
$$\Delta U = Q - W$$

$$0 = 80 - W$$

$$W = 80 \text{ J}$$

8- ما التسمية الفيزيائية التي يمثلها الرمز (X) في المعادلة  $X = \frac{Q}{T}$  لنظام تتغير طاقته الحرارية ، حيث درجة الحرارة بوحدة K ؟

- الحرارة النوعية  التغير في الانتروبي  التغير في الطاقة الحرارية  الشغل الناتج



9- اعتمادا على المنظم البيئي المجاور الذي يوضح نظاما حراريا ، أي من الآتيه صحيح للعلاقة بين درجتى الحرارة  $T_1$  و  $T_2$  ؟

- $T_1 < T_2$    $T_1 = T_2$    
 $T_1 = 2T_2$    $T_1 > T_2$

10- خلط (400 g) من ماء بدرجة (20 °C) مع (800 g) ماء بدرجة (80 °C)، بإهمال الطاقة الحرارية المفقودة ، ما درجة الحرارة النهائية لخليط الماء ؟

- 70 °C  60 °C  50 °C  40 °C

$$Q = -Q$$

$$m_c \Delta T = -m_c \Delta T$$

$$0.4 \times 4180 \times (T_f - 20) = -0.8 \times 4180 \times (T_f - 80)$$

انتبه الأسئلة

$$Q = -Q$$

$$c m \Delta T = -c m \Delta T$$

$$4180 \times 0.4 \times [T_f - 20] = -0.8 \times 4180 \times [T_f - 80]$$

$$T_f = 60$$

$$\frac{3T_f - 180}{3} = 60$$

$$T_f = 60$$

السؤال الأول

30

ضع إشارة (✓) داخل المربع يمين اناسب إجابة لكل مما يلي :-

1- أي الكميات الفيزيائية الآتية خاصة فيزيائية مميزة للمادة ؟

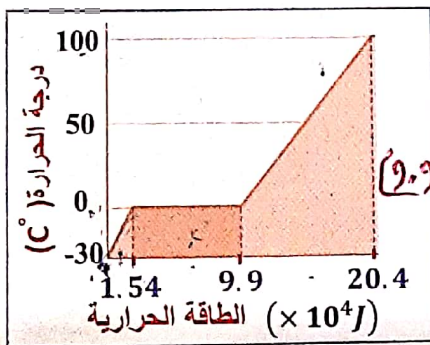
- درجة حرارة المادة .  
 كتلة المادة .  
 الطاقة الحرارية للمادة .  
 الحرارة النوعية للمادة .

2- ما اسم الخاصية التي تمثل ترتيب جسيمات المادة عند انخفاض درجة حرارتها وتوقف حركتها الانتقالية ؟

- التوتر السطحي  
 اللزوجة  
 المرونة  
 النمط البلوري

3- اعتمادا على منحنى الحرارة المجاور لتسخين كتلة من الجليد ، ما كتلة الجليد المستخدمة ؟

- $Q = m \cdot l_f$   
 $(2.9 \times 10^4) = m \times 3.34 \times 10^5$   
 $m = 0.25 \text{ kg}$   
 1.0 kg  
 0.25 kg  
 0.50 kg



المادة	الحرارة النوعية ((J/(kg.C))
الرصاص	130
الالمنيوم	897
الحديد	450
الفضة	235

4- أي المواد الواردة في الجدول المجاور يكون التغير في درجة حرارتها الأكبر عندما تكتسب كتلة متساوية من كل منها المضاف نفسه من الطاقة الحرارية ؟

- $Q = c m \Delta T$   
 الرصاص  
 الالمنيوم  
 الفضة  
 الحديد

5- سخنت كتلة (0.60 kg) من النحاس من درجة (27°C) إلى درجة (100°C) ، ما التغير الحادث في الانتروبي ؟  
 $c_{\text{نحاس}} = 385 \text{ J/kg.C}$

- $\Delta S = \frac{Q}{T_i} = \frac{c m \Delta T}{T_i}$   
 $= \frac{385 \times 0.60 \times (100 - 27)}{300}$   
 $= 56.21$   
 $= 5.6 \times 10^1 \text{ J/K}$   
  $6.1 \times 10^1 \text{ J/K}$   
  $2.7 \times 10^2 \text{ J/K}$   
  $5.6 \times 10^1 \text{ J/K}$   
  $4.5 \times 10^1 \text{ J/K}$

6- أي الآتية معادلة صحيحة وفق القانون العام للغازات ؟

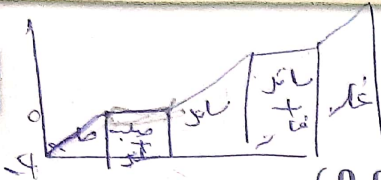
- $\frac{V_1 T_1}{p_1} = \frac{V_2 T_2}{p_2}$   
  $p_1 V_1 T_1 = p_2 V_2 T_2$   
  $\frac{p_1 V_1}{T_2} = \frac{p_2 V_2}{T_1}$   
  $p_1 V_1 T_2 = p_2 V_2 T_1$

$\frac{p_1 V_1}{T_1} = \frac{p_2 V_2}{T_2}$

$p_1 V_1 T_2 = p_2 V_2 T_1$

السؤال الثاني

21 - قطعة من الجليد كتلتها (2,0 kg) بدرجة حرارة (-4.0 °C) ، احسب الطاقة الحرارية اللازمة لتحويل قطعة الجليد إلى ماء بدرجة (0.0 °C) .



$$Q = Q_1 + Q_2$$
$$= cm\Delta T + mH_f$$
$$= 2063 \times 2 \times [0 - (-4)] + 2 \times 3.34 \times 10^5$$
$$= 10412 + 1336000$$

السؤال الأول

ضع إشارة ( ✓ ) داخل المربع يمين انسب إجابة لكل مما يلي :-

1- أي الكميات الفيزيائية الآتية يعتمد عليها مقدار التغير في درجة حرارة جسم ما عندما يكتسب طاقة حرارية ؟

- الحرارة النوعية لمادة الجسم .  
 حرارة الانصهار لمادة الجسم .  
 حرارة التبخير لمادة الجسم .  
 درجة انصهار مادة الجسم .

2- ما اسم الخاصية التي تمكن حشرة صغيرة من المشي على سطح سائل بسهولة ؟

- اللزوجة  
 التوتر السطحي  
 المرونة  
 النمط البلوري

3- عندما تتغير درجة حرارة جسم بمقدار  $(1^\circ C)$  ، ما مقدار تغير درجة حرارة الجسم بمقياس فهرنهايت ؟

- $1^\circ F$   
  $32^\circ F$   
  $0.55^\circ F$   
  $1.8^\circ F$

4- عندما تكتسب كتلتان متساويتان من الرصاص والخارصين المقدار نفسه من الطاقة الحرارية وترتفع درجة حرارة كتلة الرصاص  $(10^\circ C)$  ،

المادة	الحرارة النوعية (J/kg.C)
الرصاص	130
الخارصين	388

ما مقدار ارتفاع درجة حرارة كتلة الخارصين ؟ وظف بيانات الجدول المجاور الرصاص

- $Q = c m \Delta T$   
 $130 \times 10 = 388 \times \Delta T$   
 $\Delta T = \frac{1300}{388} = 3.35^\circ C$
- $29.8^\circ C$   
  $3.35^\circ C$   
  $10^\circ C$   
  $2.6^\circ C$

5- سخنت كتلة  $(0.50 \text{ kg})$  من الفضة من درجة  $(27^\circ C)$  إلى درجة  $(100^\circ C)$  ، ما التغير الحادث في الانتروبي ؟

$c_{\text{فضة}} = 235 \text{ J/kg.C}$

$$\Delta S = \frac{Q}{\Delta T} = \frac{c m \Delta T}{T_1}$$

$$= \frac{235 \times 0.50 \times [100 - 27]}{27 + 273}$$

- $23 \text{ J/K}$   
  $32 \text{ J/K}$   
  $82.6 \text{ J/K}$   
  $28.6 \text{ J/K}$

في أي الحالات الآتية يزداد حجم كتلة معينة من غاز مثالي ؟

- يزداد ضغطه و تقل درجة حرارته  
 يزداد ضغطه و تزداد درجة حرارته  
 يقل ضغطه و تقل درجة حرارته  
 يقل ضغطه و تزداد درجة حرارته

20

 $n = 1, 3, 5, 7, 9$  $n = 1, 2, 3, 4, \dots$  $F_5 = 5 \times 5$ 

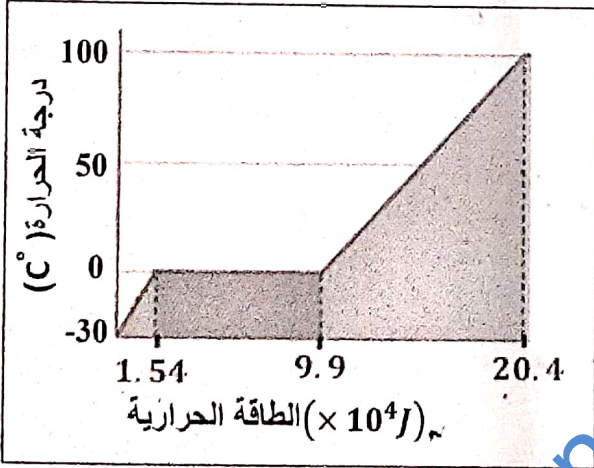
السؤال الثاني

رقم الرتبة

21- يظهر الرسم البياني المجاور منحنى الحرارة لتسخين (0.250 kg)

من مادة ما ،

- أوجد الحرارة النوعية للمادة في الحالة السائلة .



$$Q = cm\Delta T$$

$$(20.4 - 9.9) \times 10^4 \times c = 0.250 \times (100 - 0)$$

$$c = \frac{2500}{4250} \text{ J/kg}\cdot\text{C}^\circ$$

- أوجد حرارة الانصهار للمادة .

$$Q = mH_f$$

$$[9.9 - 1.54] \times 10^4 = 0.250 \times H_f$$

$$H_f = 33440 \text{ J/kg}$$

$$f_n = n \cdot f_1$$

$$f_n = n \cdot \frac{v}{2L}$$

الترتيب الأول

الترتيب الثاني

صفحة 5

الترتيب الثالث

17- يزود سائل كتلته ( 0.02 kg ) بطاقة حرارية ( 1666 J ) خلال دقيقة واحدة عند درجة الغليان ( 85° C )

فيتحول السائل بالكامل إلى بخار. أي الآتية يعطي حرارة التبخير لمادة السائل ؟

$$Q = m H_v$$
$$1666 = 0.02 H_v$$

$$H_v = \frac{1666}{0.02}$$

$$\frac{1666 \times 85}{0.02} \text{ J/kg} \quad \square$$

$$\frac{1666}{0.02} \text{ J/kg} \quad \square$$

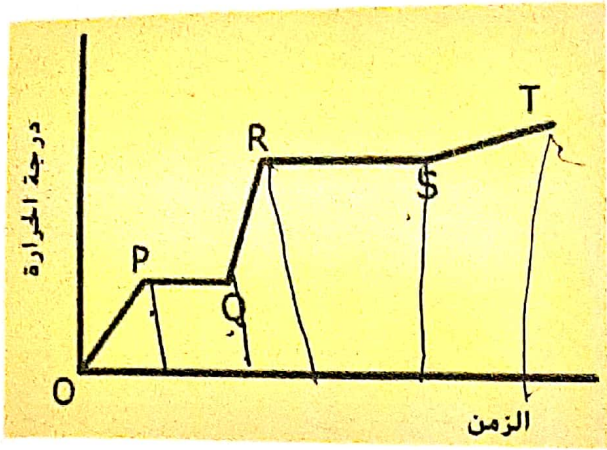
$$\frac{1666 \times 60}{0.02 \times 85} \text{ J/kg} \quad \square$$

$$\frac{0.02}{1666 \times 85} \text{ J/kg} \quad \square$$

( 4 )

- يحظر تصوير أو تداول الورقة الامتحانية قبل أو أثناء أو بعد الامتحان من خلال البريد الالكتروني أو وسائل التواصل الاجتماعي أو أي وسيلة أخرى ومن يخالف ذلك سيتخذ في حقه الإجراءات القانونية المتبعة.  
- على إدارات المدارس ولجان الامتحانات ومراكز التقدير مراعاة ذلك، ورصد المخالفات، واتخاذ الإجراءات اللازمة.

18- يستن جسم صلب بمعدل ثابت حتى يصل إلى حالة البخار وتتغير درجة حرارة مادة الجسم مع الزمن كما في الشكل البياني المجاور، أي أجزاء الخط البياني يمثل المادة في الحالة (الصلبة) و الحالة (السائلة - البخار)؟



- الحالة (الصلبة) و  $PQ$  الحالة (السائلة - البخار)  
 الحالة (الصلبة) و  $QR$  الحالة (السائلة - البخار)  
 الحالة (الصلبة) و  $RS$  الحالة (السائلة - البخار)  
 الحالة (الصلبة) و  $ST$  الحالة (السائلة - البخار)

19- درجة انصهار مادة  $(90.0^\circ C)$  ، ما مقدار الطاقة الحرارية اللازمة لتحويل  $(2.5 \text{ kg})$  من المادة في درجة  $(50.0^\circ C)$  إلى سائل؟  
 علما أن الحرارة النوعية للمادة  $(390 \text{ J/kg})$  و حرارة الانصهار  $(4000 \text{ J/kg})$

$$\begin{aligned}
 Q_2 &= Q_1 + Q_2 \\
 &= cm\Delta T + m H_f \\
 &= 390 \times 2.5 \times [90 - 50] + 2.5 \times 4000
 \end{aligned}$$

- $5.9 \times 10^4 \text{ J}$   
  $4.9 \times 10^4 \text{ J}$   
  $1.0 \times 10^4 \text{ J}$   
  $5.0 \times 10^4 \text{ J}$

20- ما مقدار التغير في الانتروبي عندما ينصهر  $(0.040 \text{ kg})$  من الجليد في درجة  $(0.0^\circ C)$  ؟  
 علما أن حرارة انصهار الجليد  $(3.36 \times 10^5 \text{ J/kg})$

$$\begin{aligned}
 \Delta S &= \frac{Q}{T_1} \\
 &= \frac{m H_f}{T_1} \\
 &= \frac{0.040 \times 3.36 \times 10^5}{273}
 \end{aligned}$$

- $0.0 \text{ J/K}$   
  $12.3 \text{ J/K}$   
  $24.6 \text{ J/K}$   
  $49.2 \text{ J/K}$

انتهت الأسئلة



17- يزود سائل كتلته ( 0.06 kg ) بمخاطة حرارية ( 5000 J ) خلال دقيقة واحدة عند درجة الغليان ( 85° C )

فيتحول السائل بالكامل إلى بخار ، أي الآتية يعطي حرارة التبخير لمادة السائل؟

$$\frac{5000 \times 85}{0.06} \text{ J/kg} \quad \square$$

$$\frac{0.06}{5000 \times 85} \text{ J/kg} \quad \square$$

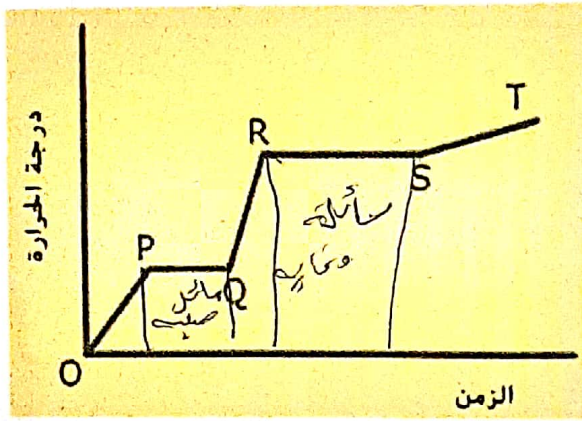
$$\frac{5000 \times 60}{0.06 \times 85} \text{ J/kg} \quad \square$$

$$\frac{5000}{0.06} \text{ J/kg} \quad \square$$

( 4 )

- يحظر تصوير أو تداول الورقة الامتحانية قبل أو أثناء أو بعد الامتحان من خلال البريد الالكتروني أو وسائل التواصل الاجتماعي أو أي وسيلة أخرى ومن يخالف ذلك سيقض في حقه الإجراءات القانونية المعمول بها.

18- يسخن جسم صلب بمعدل ثابت حتى يصل إلى حالة البخار وتتغير درجة حرارة مادة الجسم مع الزمن كما في الرسم البياني المجاور، أي أجزاء الخط البياني تمثل المادة في الحالة (الصلبة - السائلة) و الحالة (السائلة - البخار)؟



OP الحالة (الصلبة - السائلة) و PQ الحالة (السائلة - البخار)

OP الحالة (الصلبة - السائلة) و QR الحالة (السائلة - البخار)

PQ الحالة (الصلبة - السائلة) و RS الحالة (السائلة - البخار)

OP الحالة (الصلبة - السائلة) و ST الحالة (السائلة - البخار)

19- درجة انصهار مادة (  $90.0^{\circ}\text{C}$  ) ، ما مقدار الطاقة الحرارية اللازمة لتحويل (  $2.5\text{ kg}$  ) من المادة في درجة (  $40.0^{\circ}\text{C}$  ) إلى سائل ؟

علما أن الحرارة النوعية للمادة (  $390\text{ J/kg}$  ) و حرارة الانصهار (  $4000\text{ J/kg}$  )

$5.0 \times 10^4\text{ J}$

$4.9 \times 10^4\text{ J}$

$1.0 \times 10^4\text{ J}$

$5.9 \times 10^4\text{ J}$

20- ما مقدار التغير في الانتروبي عندما ينصهر (  $0.020\text{ kg}$  ) من الجليد في درجة (  $0.0^{\circ}\text{C}$  ) ؟

علما أن حرارة انصهار الجليد (  $3.36 \times 10^5\text{ J/kg}$  )

$0.0\text{ J/K}$

$12.3\text{ J/K}$

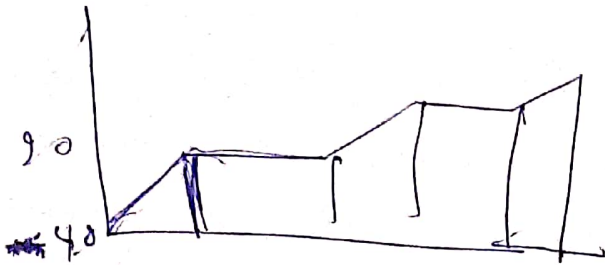
$24.6\text{ J/K}$

$6720\text{ J/K}$

انتهت الأسئلة

(18)

المسألة رقم 18 (PQ) المثلثية



(19)

$$\begin{aligned}
 Q &= Q_1 + Q_2 \\
 &= cm \Delta T + m H_f \\
 &= 390 \times 2.5 \times [90 - 40] + 4000 \times 2.5 \\
 &= 58750 \text{ J} \\
 &= 5.9 \text{ KWh} \text{ J}
 \end{aligned}$$

(20)

$$\begin{aligned}
 \Delta S &= \frac{Q}{T_i} = \frac{cm \Delta T}{T_i} \\
 &= \frac{m H_f}{T_i} = \frac{4000 \times 2.5 \times 3.36 \times 10^5}{273} = 24.6 \text{ J/K}
 \end{aligned}$$

almanahj.com/ae

السؤال الأول

ضع إشارة (✓) داخل المربع يمين انساب إجابة لكل مما يلي :-

30

1- أي من الكميات الفيزيائية الآتية ليست خاصية فيزيائية مميزة لجسم ما ؟

- الحرارة النوعية لمادة الجسم .  
 الحرارة التبخير لمادة الجسم .  
 الطاقة الحرارية للجسم .  
 حرارة الانصهار لمادة الجسم .

2-- ما اسم الخاصية التي تمثل مقياسا للاحتكاك الداخلي بين جزيئات المائع ؟

- التوتر السطحي  
 اللزوجة  
 المرونة  $[0 - (-3.9)]$   
 النمط البلوري  
 $= 2.053 \times 10^3 \text{ J/kg.C}$

3- اعتمادا على منحنى الحرارة المجاور لتسخين  $(0.250 \text{ kg})$  من مادة ما ،

ما الحرارة النوعية للمادة في الحالة الصلبة ؟

- $2.05 \times 10^3 \text{ J/kg.C}$   
  $3.4 \times 10^5 \text{ J/kg}$   
  $4.2 \times 10^3 \text{ J/kg.C}$   
  $3.3 \times 10^3 \text{ J/kg.C}$

4- أي المواد الواردة في الجدول المجاور يكون التغير في درجة حرارتها الأقل

عندما تكتسب كتلة  $(2.0 \text{ kg})$  من كل منها المقدار نفسه من الطاقة الحرارية ؟

- الرصاص  
 الخارصين  
 الزجاج  
 الفضة

5- سخنت كتلة  $(3.0 \text{ kg})$  من النحاس من درجة  $(27^\circ\text{C})$  إلى درجة  $(100^\circ\text{C})$  ، ما التغير الحادث في الانتروبي ؟

$$c_{\text{نحاس}} = 385 \text{ J/kg.C}$$

- $8.4 \times 10^2 \text{ J/K}$   
  $2.1 \times 10^2 \text{ J/K}$   
  $2.81 \times 10^2 \text{ J/K}$   
  $3.1 \times 10^3 \text{ J/K}$

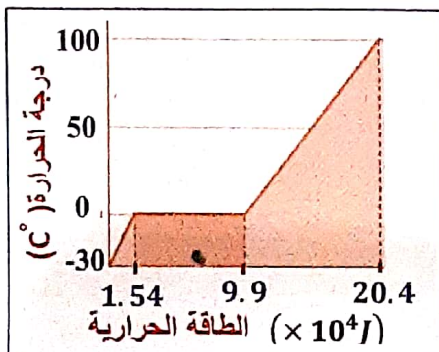
6- أي الآتية معادلة صحيحة وفق القانون العام للغازات ؟

- $\frac{p_1 T_1}{V_1} = \frac{p_2 T_2}{V_2}$   
  $p_1 V_1 T_2 = p_2 V_2 T_1$   
  $p_1 V_1 T_1 = p_2 V_2 T_2$   
  $\frac{p_1 V_1}{T_2} = \frac{p_2 V_2}{T_1}$

$$Q = c m \Delta T$$

$$(1.54 - 0) \times 10^4 = c \times 0.250 \times [0 - (-3.9)]$$

$$c = 2053 \text{ J/kg.C}$$



المادة	الحرارة النوعية ((J/(kg.C))
الرصاص	130
الخارصين	388
الفضة	235
الزجاج	840

$$\Delta S = \frac{Q}{\Delta T}$$

$$= \frac{c m \Delta T}{\Delta T}$$

$$= \frac{385 \times 3 \times (100 - 27)}{27 + 273}$$

$$= 2.81 \times 10^2 \text{ J/K}$$

① الطاقة الحرارية للجسيم

② التردد

③

$$Q = c m \Delta T$$

$$\cancel{1.54 \times 10^4} = c \times 0.25 \times (100 - 0)$$

$$c = \frac{\cancel{1.54} \times 10^4}{0.25 \times (100 - 0)} = 4000$$

$$= 2053 \text{ J/K}$$

~~التردد~~ ④

$$Q_3 = c m \Delta T$$

$$\Delta T = \frac{Q}{c m}$$

$$\textcircled{5} \Delta S = \frac{Q}{T} = \frac{c m \Delta T}{T}$$

$$= \frac{13.85 \times 3 \times (100 - 27)}{300} = 281$$

⑥

$$P_1 V_1 T_2 = P_2 V_2 T_1$$

21- قطعة من الجليد كتلتها (0.30 kg) بدرجة حرارة (0.0 °C) ،  
احسب الطاقة الحرارية اللازمة لتحويل قطعة الجليد إلى ماء بدرجة (5.0 °C)

$$Q = m \cdot H_f + m \cdot c \cdot \Delta T$$

$$Q = 0.30 \times 3.3 \times 10^5 + 0.30 \times 4.2 \times 10^3 \times 5$$

$$Q = 1.06 \times 10^5$$