

$$Q = mc\Delta T$$

$$= \dots \times \dots \times (\dots - \dots) = \dots J$$

السؤال 7 : الاجابة الصحيحة C لأن الاتروبي يزداد في كل مرحلة.
السؤال 8 : الاجابة الصحيحة C ، المعطيات :

$$m = 0.081kg \text{ \& } T_f = 10C \text{ \& } T_i = 0C$$

الحل:

نحسب كمية الحرارة اللازمة لصفير الجليد :

$$Q = mH_f$$

$$= \dots \times \dots = \dots J$$

نحسب كمية الحرارة اللازمة لتسخين الماء من 0 إلى 10 سلزيوس:

$$Q = mc\Delta T$$

$$= \dots \times \dots \times (\dots - \dots) = \dots J$$

كمية الحرارة الكلية :

$$Q_t = \dots + \dots = \dots J$$

السؤال 9 : الاجابة الصحيحة A ، المعطيات :

$$W = 0.05J \text{ \& } T = 338K$$

الحل:

$$Q = \dots \times \dots = \dots J$$

$$\Delta S = \frac{Q}{T} = \frac{\dots}{\dots} = \dots J/K$$

السؤال 10 :

كمية الحرارة اللازمة لصفير الجليد :

$$m = 0.454kg \text{ \& } H_f = 3.34 \times 10^5 J/kg$$

$$Q = mH_f$$

$$= \dots \times \dots = \dots J$$

كمية الحرارة اللازمة لتبخير الماء :

$$m = 0.454kg \text{ \& } H_v = 2.26 \times 10^6 J/kg$$

$$Q = mH_v$$

$$= \dots \times \dots = \dots J$$

الفرق بين الكميتين :

$$Q = \dots - \dots = \dots J$$

كمية الحرارة اللازمة لتسخين الماء من 0 إلى 100 سلزيوس :

$$m = 0.454kg \text{ \& } T_f = 100C \text{ \& } T_i = 0C$$

$$Q = mc\Delta T$$

$$= \dots \times \dots \times (\dots - \dots) = \dots J$$

ونستنتج أن الفرق بين طاقتي الصفير والتبخير (.....جول) من طاقة التسخين مئة درجة (.....جول).

www.lyx.org

السؤال 1 : الاجابة الصحيحة C لأن :

$$T_c = T_k - 273 = \dots - 273 = \dots C$$

السؤال 2 : الاجابة الصحيحة A لأن :

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

السؤال 3 : الاجابة الصحيحة B لأن تدفق الطاقة يصبح متساوي عند الاتزان الحراري.
السؤال 4 : الاجابة الصحيحة D ، المعطيات

$$m = 0.087kg \text{ \& } T_f = 340K \text{ \& } T_i = 14K$$

الحل:

نحسب كمية الحرارة اللازمة لتسخين الميثانول المتجمد من 14 إلى 175.4 :

$$Q = mc(T_f - T_i)$$

$$= \dots \times \dots \times (\dots - \dots) = \dots J$$

نحسب كمية الحرارة اللازمة لصفير الميثانول :

$$Q = mH_f$$

$$= \dots \times \dots = \dots J$$

نحسب كمية الحرارة اللازمة لتسخين الميثانول من 175.4 إلى 337 :

$$Q = mc(T_f - T_i)$$

$$= \dots \times \dots \times (\dots - \dots) = \dots J$$

نحسب كمية الحرارة اللازمة لتبخير الميثانول :

$$Q = mH_v$$

$$= \dots \times \dots = \dots J$$

نحسب كمية الحرارة اللازمة لتسخين بخار الميثانول من 337 إلى 340 :

$$Q = mc(T_f - T_i)$$

$$= \dots \times \dots \times (\dots - \dots) = \dots J$$

كمية الحرارة الكلية :

$$Q_t = \dots + \dots + \dots + \dots + \dots$$

$$= \dots J$$

السؤال 5 : الاجابة الصحيحة C لأن حالات المادة ذات الطاقة الحركية الأكبر يكون لها إنتروبي أكبر.

السؤال 6 : الاجابة الصحيحة A ، المعطيات

$$m = 0.363kg \text{ \& } T_f = 38C \text{ \& } T_i = 24C$$

الحل: