

الفرض الأول للثلاثي الثاني في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول (12ن):

- 1- يبلغ حجم كمية من غاز O_2 في الشرطين النظاميين $\{P_0 = 1atm ; \theta_0 = 0^\circ C\}$ القيمة $V_0 = 16L$. أحسب كمية هذا الغاز واستنتج كتلته. (2ن).....
- 2- توجد كمية الغاز المذكور محصورة داخل أسطوانة من حديد حجمها $V_1 = 5L$ عند درجة الحرارة $\theta_0 = 0^\circ C$. أحسب P_1 ضغط هذا الغاز. (1ن).....
- 3- يوجد بداخل الأسطوانة خيط صغير من المغنيزيوم Mg نسخته حتى يتوهج عند درجة الحرارة $240^\circ C$ يحدث تفاعل كيميائي بين غاز O_2 المحصور داخل الأسطوانة وهذا الشريط الذي تبلغ كتلته $4,8g$ وينتج جسم صلب هو أكسيد المغنيزيوم MgO .
 - أ- أحسب P_2 ضغط غاز O_2 لحظة بداية التفاعل. (1ن).....
 - ب- أكتب معادلة التفاعل المنمجة للتحويل الحادث ثم وازنها. (1ن).....
 - ج- أحسب كمية المادة الابتدائية للمغنيزيوم. (1ن).....
 - د- أنجز جدولاً لتقدم التفاعل. (2ن).....
 - هـ- أحسب التقدم الأعظمي x_{max} ثم استنتج المتفاعل المحد. (2ن).....
 - و- أحسب كمية الغاز المتبقي في الأسطوانة بعد انتهاء التفاعل وأوجد ضغطه الجديد. (2ن).....

يعطى: $R = 8,31 JK^{-1}mol^{-1}$ ، $V_M = 22,4L/mol$ ، $M_{Mg} = 24g/mol$ ، $M_O = 16g/mol$

التمرين الثاني (8ن):

الحجرة 13 المخصصة لقسم ع2 تج1 تقع في الطابق الثاني أبعادها: $8m, 5m, 3m$ ولأنها باردة أراد تلاميذ هذا القسم استخدام جهاز تدفئة كهربائي. بإهمال كل التبادلات الحرارية مع الوسط الخارجي.

- 1- أحسب كتلة الهواء في الحجرة. (1.5ن).....
- 2- أحسب التحويل الحراري الواجب تقديمه لرفع درجة حرارة الحجرة من $10^\circ C$ إلى $35^\circ C$. (1.5ن).....
- 3- إذا كانت مقاومة الجهاز $R = 3000\Omega$. أحسب شدة التيار الكهربائي اللازمة لبلوغ هذه الحرارة خلال $30min$. (2ن).....
- 4- ما هي تكلفة استخدام هذه المدفأة خلال شهر علماً أن متوسط اشتغالها في اليوم هو 6 ساعات وأن ثمن واحد كيلو واط ساعي (1KWh) من الكهرباء هو $4,8DA$. (3ن).....

يعطى: الكتلة الحجمية للهواء: $\rho = 1,3 Kg/m^3$ ، السعة الحرارية الكتلية للهواء: $c = 1003 J/Kg^\circ C$.

بالتوفيق / أستاذ المادة : ع - رواج