حل إختبار الفصل الأول في العلوم الفيزيائية

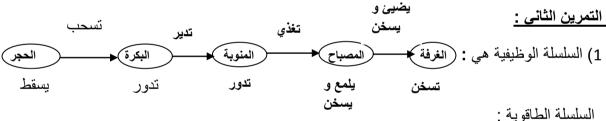
التمرين الأول

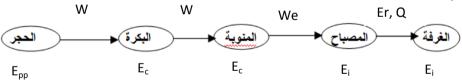
- 1) مبدأ إنحفاظ الكتلة في التفاعل الكيميائي: هو إنحفاظ نوع و عدد الذرات.
 - 2) إيجاد الصيغة الكيميائية للفحم الهيدروجيني : لدينا معادلة التفاعل هي :

$$13/2 \ O_{2(g)} + C_x H_y \longrightarrow 4CO_{2(g)} + 5H_2 O_{(l)}$$
 * انحفاظ ذرات الكربون $X=4$ الميدروجن $Y=10$: $Y=10$ الميدروجيني هي : C_4H10

3) موازنة المعادلات الكيميائية:

$$C_{3}H_{8 (g)} + 5O_{2(g)} \longrightarrow 3CO_{2(g)} + 4H_{2}O_{(I)}$$
 $C_{(s)} + 2 CuO_{(s)} \longrightarrow 2Cu_{(s)} + CO_{2(g)}$
 $4AI_{(s)} + 2Fe_{2}O_{3(s)} \longrightarrow 4 Fe_{(s)} + 2AI_{2}O_{3(s)}$







2) الحصيلة الطاقوية

3) التركيبة الموافقة هي:

Web site : www.ets-salim.com /021.87.16.89 : الفاكس : Tel-Fax : 021.87.10.51 : 🕾

الوضعية الإدماجية:

1)الحوادث التي يمكن أن تقع هي :

- * تنفس غاز سام أحادي أكسيد الكربونCO الذي قد يؤدي إلى الإختناق ، فقدان الوعي و الموت في حالة حدوث إحتراق غير تام .
 - * ترك حنفية الغاز مفتوحة أو تسرب الغاز الذي قد يؤدي إلى التسمم و الإنفجار حالة إشتعال الضوء أوحدوث شرارة .
 - 2)كتابة معادلة الإحتراق الغير التام لغاز الميثان:

 $4CH_{4(g)} + 6 O_{2(g)} \longrightarrow 8 H_2O_{(I)} + CO_{2(g)} + 2 CO_{(g)} + C_{(s)}$

يحدث الإحتراق الغير التام حالة عدم توفر غاز الأكسجين بكمية مناسبة ، نتيجة إنسداد فتوحات التهوية أو فتوحات دخول الهواء مسدودة .

- 3) * ترك فتوحات دخول الهواء
- * تنظيف و صيانة أجهزة التدفأة قبل دخول فصل الشتاء
 - * قبل النوم تحقيق أن حوانف الغاز مغلوقة
- * في حالة شم رائحة الغاز عدم إشعال المصباح أو إحداث شرارة كهربائية للتجنب الإنفجار .

حي قعلول -برج البحري- الجزائر

Web site : www.ets-salim.com /021.87.16.89 : الفاكس Tel-Fax : 021.87.10.51 : 🕾