

## (02 ن) نظافة الورقة و تنظيم الإجابة

التمرين الأول (06 نقاط)

I- انقل وأكمل الفقرة بلون احمر .

\* في عملية تحليل الماء كهربائيا ..... هو الجسم الابتدائي , أما نواتج هذا التحول ..... فهي غاز ..... و غاز الهيدروجين . (1.5 ن)

\* ..... الكيميائي نموذج لتحول الكيميائي يحدث لجسم او اجسام متواجدة في الحالة ..... تسمى مواد ..... (1.5 ن)

II- وازن المعادلات الكيميائية التالية (03 ن)

- $C_3H_8 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$
- $Na + Cl_2 \longrightarrow NaCl$
- $C_6H_{14} + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$

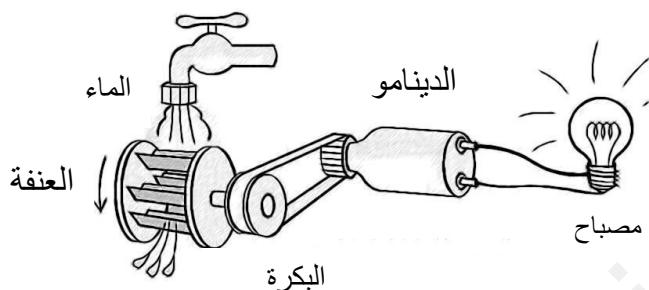
التمرين الثاني (06 نقاط)

نريد اشعال مصباح باستعمال غزارة الماء نحقق التركيب المقابل .

(1) ما هو الفعل النهائي ؟ (0.5 ن)

(2) هل هذا الفعل مباشر مع التعليل . (02 ن)

(3) شكل السلسلة الوظيفية لأشعال المصباح . (3.5 ن)

الوضعية الادماجية (08 نقاط)

أثناء تحضير سعاد لوجة الغذاء استعملت طنجرة (قدر الضغط) و قارورة غاز البوتان .

انظر الشكل, لاحظت سعاد تشكل طبقة سوداء على جدران الطنجرة ولون اللهب اصفر .

(1) ساعد سعاد على تفسير سبب : (02 ن)

\* ظهور اللون الاسود على جدران الطنجرة مع التعليل .

(2) ما نوع التحول الحادث ؟ مع التبرير . (02 ن)

(3) اقترح حل لتفادي اسوداد اواني الطبخ عند الاستعمال مع التعليل (01 ن)

(4) تبين الوضعية عاملين يؤثران في حدوث و توجيه التفاعل الكيميائي ذكرهما . (01 ن)



الصفحة 1/1

انتهى  
بالتوقيفالإجابة المقترحةالتمرين الأول (06 نقاط)

I- انقل وأكمل الفقرة بلون احمر .

\* في عملية تحليل الماء كهربائيا الماء . هو الجسم الابتدائي , أما نواتج هذا التحول الكيميائي فهي غاز الأكسجين و غاز الهيدروجين . (1.5 ن)\* التفاعل الكيميائي نموذج لتحول الكيميائي يحدث لجسم او اجسام متواجدة في الحالةالابتدائية . تسمى مواد ناتجة (1.5 ن)

- $C_3H_8 + 5 O_2 \longrightarrow 3 CO_2 + 4 H_2O$
- $2 Na + Cl_2 \longrightarrow 2 NaCl$
- $C_6H_{14} + \frac{19}{2} O_2 \longrightarrow 6 CO_2 + 7 H_2O$

### التمرين الثاني (06 نقاط)

- (1) الفعل النهائي توهج المصباح . (0.5 ن)
- (2) هذا الفعل غير مباشر لأنه يشترك فيه عدة أجسام . (01 ن)
- (3) تمثل السلسلة الوظيفية لأشعال المصباح .



### الوضعية الإدماجية(08 نقاط)

- (1) السبب :  
- ظهور اللون الأسود على جدران الطنجرة يعود إلى وجود الكربون الناتج عن تفاعل كيميائي . (01ن)  
التعليق: حدث احتراق غير تام ( أي كمية غاز الأكسجين غير كافية ) (01ن)
- (2) نوع التحول كيميائي (01ن)  
البرير: ظهور مواد جديدة ( حدوث احتراق ) (01ن)
- (3) الحل :  
لتقدي اسوداد اواني الطبخ نقوم بتسرير فتحة دخول الهواء تصبح كمية غاز الأكسجين كافية(01ن)
- (4) عاملين يؤثران في حدوث و توجيه التفاعل الكيميائي هما : الضغط و درجة الحرارة(01ن)