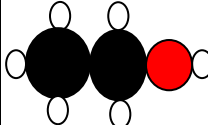


الاختبار الأول في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا

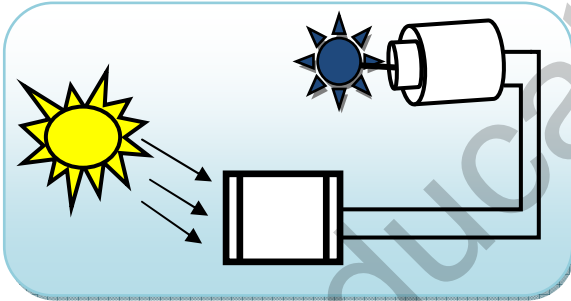
التمرين الاول: (6 نقاط)

تتحرق كتلة من الكحول الايثيلي C_6H_6O بغاز الأوكسجين فينتج غاز ثنائي أكسيد الكربون و الماء

- 1) برأيك هل الكحول الايثيلي هو فحم هيدروجيني ؟ علل .
- 2) ما نوع و عدد الذرات المشكلة لجزيء الكحول الايثيلي ؟ .
- 3) أكمل الجدول الآتي:

| التعبير عن التحول الكيميائي | المتفاعلات | النواتج |
|-----------------------------|--|-------------|
| الأنواع الكيميائية |+..... |+..... |
| الأفراد الكيميائية |+..... |+..... |
| النموذج الجزيئي |  |+..... |

التمرين الثاني: (6 نقاط)



لاحظ عمر ارتفاع درجة حرارة غرفته في فصل الصيف ففكر في تبريد غرفته باستخدام التركيب الآتي:

- 1/ اشرح مبدأ عمل التركيب الموضحة في الشكل المقابل .
- 2/ شكل السلسلة الوظيفية ثم الطاقة الموافقة لهذه التركيب .

الوضعية الإدماجية: (8 نقاط)

من اجل دراسة بعض التفاعلات الكيميائية قام تلاميذ السنة الثالثة متوسط في حصة الأعمال المخبرية بانجاز التركيب التجريبي الموضح في الشكل المقابل .

- 1) برأيك ما هو التفاعل الكيميائي المراد دراسته من خلال هذا التركيب ؟ .
 - 2) سم المتفاعلات و النواتج و كيف يمكن الكشف عنهما ؟ .
 - 3) عبر عن هذا التفاعل بمعادلة كيميائية مع ذكر االة الفيزيائية لكل فرد كيميائي ثم وزنها .
 - 4) برأيك ما هو العامل المؤثر في هذا التفاعل ؟ ماذا نسميه ؟ و ما هو دوره ؟ .
- اذكر أربعة عوامل أخرى تؤثر في بعض التفاعلات الكيميائية .

