

الاختبار الأول في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا

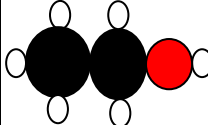
التمرين الاول: (6 نقاط)

نحرق كتلة من الكحول الايثيلي C_6H_6O بغاز الأكسجين فينتج غاز ثنائي أكسيد الكربون و الماء

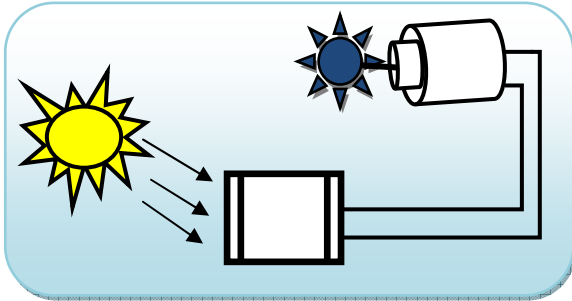
(1) برأيك هل الكحول الايثيلي هو فحم هيدروجيني ؟ علل .

(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 التركيبة الموضحة في الشكل المقابل .

2/ شكل السلسلة الوظيفية ثم الطاقة الموافقة لهذه التركيبة .

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 وازنهما .

(4) برأيك ما هو العامل المؤثر في هذا التفاعل ؟ ماذا نسميه ؟ و ما هو دوره ؟ .

• اذكر أربعة عوامل أخرى تؤثر في بعض التفاعلات الكيميائية .

