

المدة: ساعة واحدة.المستوى: ثلاثة متوسط**فرض الثاني الأول في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا****التمرين الأول:**

جسم نقي سائل جزيئه يحتوي على الكربون والهيدروجين والأكسجين. صيغته الكيميائية تعطى بالشكل $C_xH_yO_z$. عند احتراق جزيء واحد من هذا الجسم مع ثلاثة جزيئات من غاز الأكسجين نحصل على جزيئتين من غاز ثاني أكسيد الكربون وثلاث جزيئات ماء.

- ❖ أكتب معادلة التفاعل الكيميائي لاحتراق هذا الجسم.
- ❖ استنتج الصيغة الكيميائية لهذا الجسم.
- ❖ كيف يتم الكشف عن نواتج هذا التفاعل.

التمرين الثاني:

أراد أحمد شراء قارورة غاز لاستعمالها للطهي في رحلة سياحية. فوجد عند البائع قارورتين: إحداهما تحتوي على غاز الميثان (CH_4) والأخرى على غاز البروبان (C_3H_8).

ساعد احمد في الاختيار و ذلك بالإجابة على الأسئلة التالية:

- ❖ أكتب معادلة الاحتراق التام لغاز الميثان والبروبان. مع ذكر الحالة الفيزيائية لكل عنصر.
- ❖ بالاعتماد على نواتج احتراق كلا الغازين. ما هو الغاز الذي تتصحّح أحمد باستعماله. و لماذا.

طلب البائع من أحمد إرجاع قارورة الغاز للمحل و عدم استعمالها إذا لاحظ أن اللهب لونه برتقالي.

في رأيك:

- ❖ ما هو سبب ظهور اللهب باللون البرتقالي.
- ❖ كيف نسمى هذا النوع من الاحتراق و ما هي نواتجه.

التمرين الثالث:

أثناء التحليل الكهربائي لكمية من الماء كتلتها 27 g. نتجت كمية من غاز الأكسجين وكمية من الهيدروجين كتلتها 3 g.

- ❖ حدد عناصر الجملة الكيميائية قبل و بعد التفاعل
- ❖ أكتب معادلة التفاعل الكيميائي لهذا التحول و وزنها ، مبينا الحالة الفيزيائية لكل عنصر
- ❖ استنتاج كتلة غاز الأكسجين الناتج .
- ❖ ما هو المبدأ الذي استعملناه لاستنتاج كتلة غاز الأكسجين

بتوفيق