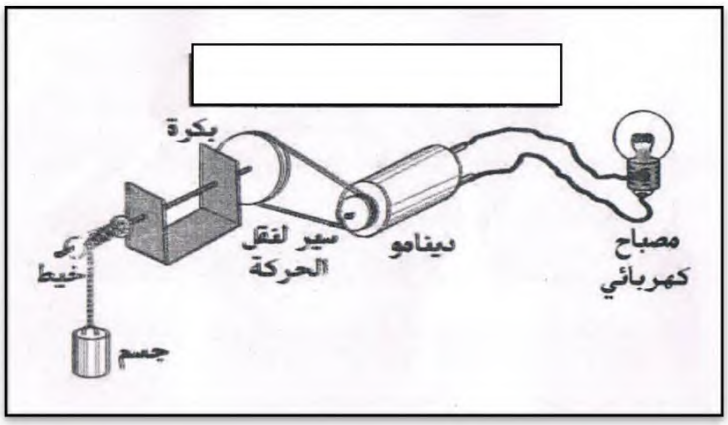
اختبار الفصل الأوّل في مادّة العلوم الفيزيائيّة والتكنولوجيّة

النموذج رقم: 01

التمرين الأوّل:

لاحظ التركيب المقابل :



1- ما هو الفعل النهائي المراد تحقيقه ؟

2-اشرح طريق الوصول لهذا الفعل النهائي .

3-شكل السلسلة الوظيفية للتركيبة .

4-اقترح طريقة اخرى لتحقيق هذا الفعل .

التمرين الثاني:

- قصد اجراء التحليل الكهربائي للماء النقي (H_2O) نضيف له مادة الصودا $(NaOH)$

فنلاحظ انطلاق غاز الاكسجين (O_2)و غاز الهيدروجين (H_2)

1-لماذا اضفنا مادة الصودا للماء النقي ؟

2- كيف نكشف عن الغازين الناتجين؟

3-حدد مكونات الجملة الكيميائية قبل وبعد التحول الكيميائي الحاصل في الجدول التالي :

مكونات الجملة ا لكيميائية بعد التحول	مكونات الجملة الكيميائية قبل التحول	التعبير عن التحليل الكهربائي للماء النقي
		عيانيا (بالأنواع الكيميائية)
		مجهريا(بالأفراد الكيميائية)

4- نمذج هذا التحول بمعادلة كيميائية مبرزا فيها الحالة الفيزيائية و موازنتها

5-اعط بروتوكولا تجريبيا لعملية التحليل الكهربائي (رسم التجربة)

Follow me TajuElwafa

الوضعيّة الإدمـاجيّة

رحل امين و عائلته الى بيتهم الجديد ولما اقترب فصل الشتاء قام الاب بشراء سخان الماء و مدفأة من نفس العلامة المصنعة يشتعلان بغاز المدينة (**غازالميثان CH_4**) . بعد مرور **5** اشهر لاحظت الام ان لون لهب المدفأة اصبح اصفرا واحيانا لما تسهر بجانب المدفأة لتشاهد التلفاز تصاب بدوار ولما تفحصت السخان وجدت ان لون لهبه لم يتغير وبقي ازرق اللون .

1- قدم تفسيرا علميا تبين من خلاله سبب الاختلاف بين لون لهب كل من سخان الماء و المدفأة رغم انهما من نفس العلامة المصنعة .

2- صف في جدول نواتج الاحتراق الذي حدث لغاز الميثان **(CH_4)** في الحالة الاولى **(اللهب الاصفر)** و الحالة الثانية **(اللهب الازرق).**

3- اكتب معادلة التفاعل الكيميائي لاحتراق غاز الميثان في سخان الماء مع الموازنة .

4ما هي النصائح التي تقدمها لكل من يستعمل هذا الوقود للطهي او للتدفئة ؟

معلمي نصاح الصفحات

بالتوفيق أبنائي الأعزّاء

Follow me TajuElwafa