متوسطة دحماني دحمان

الفرض الاول في العلوم الفيزيائية

مستوى الثوالث

التمرين الأول : (6ن): أجب بصحيح او خطأ مع تصحيح الخطأ إن وجد :

العبـــــــارة	ص/خ	التصحـــيح
الفرد الكيميائي هو كل دقيقة مجهرية مكونة للمادة (ذرة او جزيء)		
يتكون الفحم الهيدروجيني من عنصرين الكربون و الاكسجين		
يكون لون اللهب ازرق في الاحتراق الغير تام لفحم هيدروجيني		
في وصف التفاعل لكيمائي نذكر كل المواد التي شاركت أم لم تشارك		
نكشف عن غاز ثنائي اكسيد الكربون بعود ثقاب مشتعل فيحد ث فرقعة		
في التفاعل الكيميائي :كتلة المتفاعلات = كتلة النواتج		

التمرين الثاني : (6ن): وازن المعادلات التالية :

$CH_4 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$

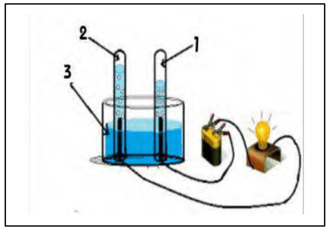
$Fe + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3$

$Zn + HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$

$C_3H_8 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2$

الوضعية الإدماجية : (8ن):

عند إجراء تجربة التحليل الكهربائي للماء(H_2O)لاحظ التلاميذ عدم توهج المصباح فاقترح عليهم الأستاذ اضافة الصودا $NaOH$ للماء ، فحدث تحول نتج عنه غازثنائي الأكسجينO_2 و غاز ثنائي الهيدروجين H_2 مع بقاء الصودا في الأخير.



1- ما نوع هذا التحول ؟ ولماذا

2- ما هو دور الصودا في هذا التفاعل ؟

3- بماذا يتم الكشف عن الغازين المنطلقين:

4- اكمل الجدول التالي :

التحليل الكهربائي للماء	قبل التحول	بعد التحول
بالانواع الكيميائية (عيانيا)		
بالافراد الكيميائية (مجهريا)		

5- اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث و وازنها :

متوسطة دحماني دحمان

الفرض الاول في العلوم الفيزيائية

مستوى الثوالث

التمرين الأول : (6ن): أجب بصحيح او خطأ مع تصحيح الخطأ إن وجد :

العبـــــــارة	ص/خ	التصحـــيح
الفرد الكيميائي هو كل دقيقة مجهرية مكونة للمادة (ذرة او جزيء)		
يتكون الفحم الهيدروجيني من عنصرين الكربون و الاكسجين		
يكون لون اللهب ازرق في الاحتراق الغير تام لفحم هيدروجيني		
في وصف التفاعل لكيمائي نذكر كل المواد التي شاركت أم لم تشارك		
نكشف عن غاز ثنائي اكسيد الكربون بعود ثقاب مشتعل فيحد ث فرقعة		
في التفاعل الكيميائي :كتلة المتفاعلات = كتلة النواتج		

التمرين الثاني : (6ن): وازن المعادلات التالية :

$CH_4 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$

$Fe + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3$

$Zn + HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$

$C_3H_8 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2$

الوضعية الإدماجية : (8ن):

عند إجراء تجربة التحليل الكهربائي للماء(H_2O)لاحظ التلاميذ عدم توهج المصباح فاقترح عليهم الأستاذ اضافة الصودا $NaOH$ للماء ، فحدث تحول نتج عنه غازثنائي الأكسجينO_2 و غاز ثنائي الهيدروجين H_2 مع بقاء الصودا في الأخير.

1- ما نوع هذا التحول ؟ ولماذا

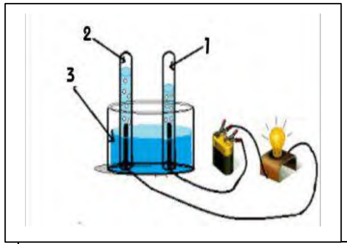
2- ما هو دور الصودا في هذا التفاعل ؟

3- بماذا يتم الكشف عن الغازين المنطلقين:

4- اكمل الجدول التالي :

التحليل الكهربائي للماء	قبل التحول	بعد التحول
بالانواع الكيميائية (عيانيا)		
بالافراد الكيميائية (مجهريا)		

5- اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث و وازنها :



DZPEN.COM | منـصـة القـلـم الجـزائـري