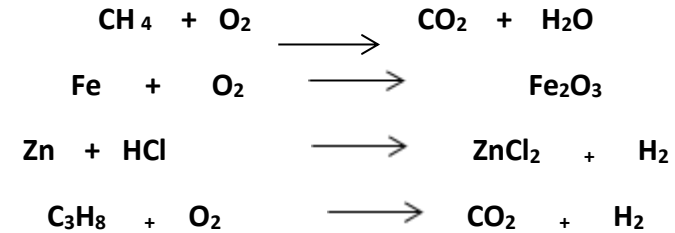


متوسطة دحماني دحمان الفرض الاول في العلوم الفيزيائية مستوى الثوالت

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

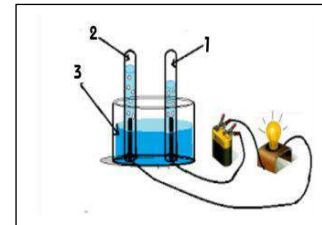
العبارة	ص/خ	التصحيح
الفرد الكيميائي هو كل دقيقة مجهرية مكونة للمادة (ذرة او جزيء)		
يتكون الفحم الهيدروجيني من عنصرين الكربون و الاكسجين		
يكون لون اللهب ازرق في الاحتراق الغير تام لفحم هيدروجيني		
في وصف التفاعل لكيماي نذكر كل المواد التي شاركت أم لم تشارك		
نكشف عن غاز ثنائي اكسيد الكربون بعود ثقاب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

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



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 غاز ثنائي الأكسجين O_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 :

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

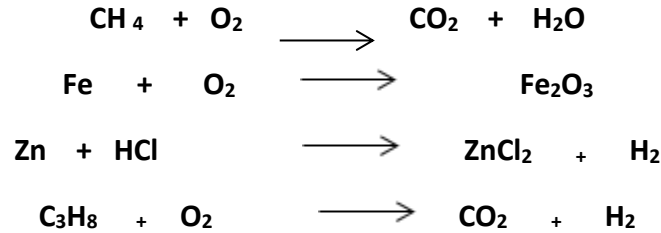
5- اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث و وازنها :

متوسطة دحماني دحمان الفرض الاول في العلوم الفيزيائية مستوى الثوالت

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

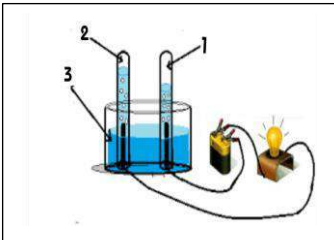
العبارة	ص/خ	التصحيح
الفرد الكيميائي هو كل دقيقة مجهرية مكونة للمادة (ذرة او جزيء)		
يتكون الفحم الهيدروجيني من عنصرين الكربون و الاكسجين		
يكون لون اللهب ازرق في الاحتراق الغير تام لفحم هيدروجيني		
في وصف التفاعل لكيماي نذكر كل المواد التي شاركت أم لم تشارك		
نكشف عن غاز ثنائي اكسيد الكربون بعود ثقاب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

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



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 غاز ثنائي الأكسجين O_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 :

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

5- اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث و وازنها :