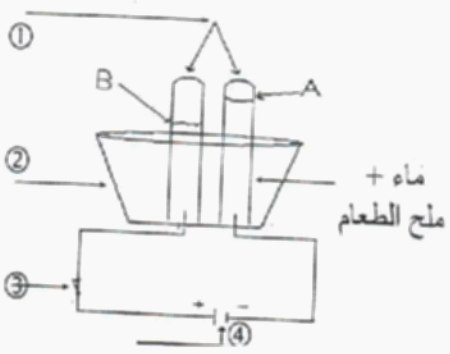
المستوى: الثاني متوسط (2AM)	ديسمبر 201
اختبار الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية	المدة: 1سا0

التمرين الأول : 6ن

للحصول على غاز الأكسجين و غاز الهيدروجين نحقق التجربة المبينة في الشكل (لاحظ الشكل)

1 - ما اسم التجربة ؟.

2 - سمي العناصر المرقمة ؟.



- كيف يمكننا الكشف عن غاز الأكسجين و غاز الهيدروجين ؟.

4 - إذا علمت أن كمية غاز الأكسجين المتجمعة في الأنبوب المتصل بالقطب الموجب حجمها 2 سم فما هو حجم غاز الهيدروجين المتجمع في الأنبوب الثاني ؟.

5 - ما هو دور ملح الطعام ؟.

التمرين الثاني :6ن

أكمل الجدول التالي

الجزيء	عدد و نوع الذرات في الجزيء	المجسم الذي يمثل الجزيء	الصيغة الكيميائية
غاز الأكسجين			
	ذرة من الكربون و ذرتان من الأكسجين		
		أحمر رمادي	
			CH_4
غاز كلور الهيدروجين	ذرة من الكلور و ذرة من الهيدروجين		
غاز الهدروجين			

التمرين الثالث : الوضعيـــة الإدمـــاجية ـن

التركيب الضوئي هو عملية تقوم بها النباتات الخضراء تستعمل فيها الطاقة الضوئية من أجل إنتاج الغلوكوز (مركب سكري يتكون من 6 ذرات كربون -12 ذرة من الهيدروجين – و 6 ذرات من الأكسجين) وغاز الأكسجين انطلاقا من غاز ثنائي أكسيد الكربون و الماء .

* ما نوع هذا التحول ؟ علل

* ما هي الأجسام الابتدائية و الأجسام النهائية في هذا التحول ؟

* عبر حرفيا عن هذا التحول.

Dzlibrary.com

المستوى: الثاني متوسط (2AM)	ديسمبر 201
تصحيح اختبار الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية	

التمرين الأول : 6ن

1 -اسم التجربة : هي تجربة التحليل الكهربائي للماء

2 -تسمية العناصر المرقمة :1- أنبوب اختبار 2- وعاء فولطا 3- قاطعة كهربائية 4- مولد

3 -الكشف عن غاز الهيدروجين : يكفي أن نقرب عود ثقاب من فوهة الأنبوب الذي يحتوي على هذا الغاز فتحدث فرقعة خفيفة و أما بالنسبة لغاز الأكسجين فيزداد توهجا .

4 -حجم غاز الهيدروجين المتجمع في الأنبوب الثاني :هو ضعف حجم غاز الأكسجين و هو 4 سم ^{3}

5 -دور ملح الطعام هو : لكي يصبح الماء النقي ناقل للتيار الكهربائي

التمرين الثاني :6ن

أكمل الجدول التالي

الجزيء	عدد و نوع الذرات في الجزيء	المجسم الذي يمثل الجزيء	الصيغة الكيميائية
غاز الأكسجين	ذرتان من الأكسجين		O_2
غاز ثنائي أكسيد الكربون	ذرة من الكربون و ذرتان من الأكسجين		CO_2
الماء	ذرة من الأكسجين و ذرتين من الهيدروجين		H_2O
غاز الميثان	ذرة من الكربون و 4 ذرات من الهيدروجين		CH_4
غاز كلور الهيدروجين	ذرة من الكلور و ذرة من الهيدروجين		HCl
غاز الهدروجين	ذرتان من الهيدروجين		H_2

التمرين الثالث : الوضعيـــة الإدمـــاجية 8ن

* نوع هذا التحول هو : تحول كيميائي لأنه نتجت مواد جديدة تختلف عن المواد الابتدائية (حدث اتحاد بين الذرات بطريقة مختلفة عن ما كانت عليه من قبل)

* الأجسام الابتدائية هي : ثنائي أكسيد الكربون CO_2 و الماء H_2O ;و الأجسام النهائية هي الغلوكوز $C_6H_{12}O_6$ و غاز الأكسجين O_2

* التعبير عن هذا التحول حرفيا :

غاز ثنائي أكسيد الكربون + الماء ⟵ الغلوكوز+ غاز الاكسجين

Dzlibrary.com