

اللقب:
الاسم:
القسم: 2م....

التمرين الأول 06

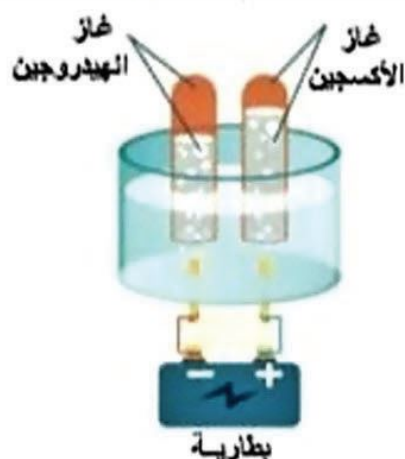
اجب بصحيح أو خطأ عن الفرضيات المعطاة
صحح الخطأ إن وجد.

الرقم	الفرضيات	الإجابة	تصحيح الخطأ
01	التحول الفيزيائي يعطي مواد جديدة		
02	انحلال الملح في الماء تحول كيميائي		
03	نوع الذرات غير محفوظ في التحول الكيميائي		
04	غاز البوتان صيغته الكيميائية C_4H_6		
05	يحترق غاز الميثان بوجود غاز الكلور		
06	نمثل التحول الكيميائي بالنموذج الجزيئي		

التمرين الثاني 06

أكمل الفراغات بما يناسب

اسم الجزيء	المجسم الذي يمثل الجزيء	عدد و نوع الذرات في الجزيء	الصيغة الكيميائية
غاز الميثان			
.....		ذرتين كلور	
.....			FeS
.....			CO



التمرين الثالث 08

في تجربة التحليل الكهربائي للماء، لاحظت انطلاق فقاعات
من غاز ثنائي الأكسجين و غاز ثنائي الهيدروجين (الوثيقة).

1- حدّد نوع التحول الحاصل
علّل إجابتك.

2- عبّر عن التحول الحاصل بالنموذج المتراص ثم بالصيغ الكيميائية وفق الجدول التالي:

تحليل الماء	قبل التحول	بعد التحول
بالأنواع الكيميائية	الماء	غاز الهيدروجين + غاز الأكسجين
النموذج الجزيئي		
الصيغ الكيميائية		 +

تصحيح الفرض المحروس الأول

العلامة		عناصر الإجابة	
مجموع	مجزأة	التمرين الأول 06	
06	×0.5 12	الفرضيات	الإجابة
		التحول الفيزيائي يعطي مواد جديدة مختلفة	خ
		انحلال الملح في الماء تحول كيميائي	خ
		نوع الذرات غير محفوظ في التحول الكيميائي	خ
		غاز البوتان صيغته الكيميائية C_4H_{10}	خ
		يحترق غاز الميثان بوجود غاز الكلور	خ
		تمثل التحول الكيميائي بالنموذج الجزيئي	ص
06	×0.5 12	التمرين الثاني 06	
		اسم الجزيء	المجسم الذي يمثل الجزيء
		عدد و نوع الذرات في الجزيء	الصيغة الكيميائية
		غاز الميثان	
		غاز الكلور	
		كبريت الحديد	
		أحادي أكسيد الكربون	
03	1.5 1.5	التمرين الثالث 08	
		1- نوع التحول الحاصل كيميائي	
		التعليل: أعطى مواد جديدة تختلف في طبيعتها عن المواد الأصلية	
		2- التعبير عن التحول الحاصل بالنموذج المتراص ثم بالصيغ الكيميائية	
05	×0.5 8 1+	تحويل	قبل التحول
		غاز الأكسجين + غاز الهيدروجين	الماء
		$H_2O(l) \rightarrow H_2(g) + O_2(g)$	