

اللقب:
الاسم:
القسم: 2م....

التمرين الأول 06

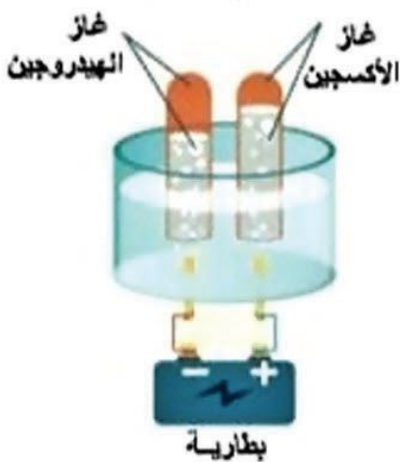
أجب بصحيح أو خطأ عن الفرضيات المعطاة
صحح الخطأ إن وجد.

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 الأوكسجين 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 الأوكسجين
النموذج الجزيئي
الصيغ الكيميائية +

تصحيح الفرض المحروس الأول

العلامة		عناصر الإجابة	
مجموع	مجزأة	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="border: 1px solid black; border-radius: 50%; padding: 5px; font-weight: bold; color: red;">06</div> <div style="text-align: right;">التمرين الاول</div> </div>	
06	×0.5 12	تصحيح الخطأ	الإجابة
		التحول الفيزيائي لا يغير من طبيعة المادة	خ
		انحلال الملح في الماء تحول فيزيائي	خ
		نوع الذرات محفوظ في التحول الكيميائي	خ
		غاز البوتان صيغته الكيميائية C_4H_{10}	خ
		يحترق غاز الميثان بوجود غاز الأوكسجين	خ
		نمثل التحول الكيميائي بالنموذج الجزيئي	ص
06	×0.5 12	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="border: 1px solid black; border-radius: 50%; padding: 5px; font-weight: bold; color: red;">06</div> <div style="text-align: right;">التمرين الثاني</div> </div>	
		الصيغة الكيميائية	عدد و نوع الذرات في الجزيء
		المجسم الذي يمثل الجزيء	اسم الجزيء
		CH_4	ذرة كربون و 4 ذرات هيدروجين
		Cl_2	ذرتين كلور
		FeS	ذرة حديد و ذرة كبريت
		CO	ذرة كربون ذرة أكسجين
			غاز الميثان
			غاز الكلور
			كبريت الحديد
			أحادي أكسيد الكربون
03	1.5 1.5	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="border: 1px solid black; border-radius: 50%; padding: 5px; font-weight: bold; color: red;">08</div> <div style="text-align: right;">التمرين الثالث</div> </div>	
		<p>1- نوع التحول الحاصل كيميائي</p> <p>التعليل: أعطى مواد جديدة تختلف في طبيعتها عن المواد الأصلية</p> <p>2- التعبير عن التحول الحاصل بالنموذج المتراس ثم بالصيغ الكيميائية</p>	
05	×0.5 8 1+	تحليل الماء	قبل التحول
		بالأنواع الكيميائية	الماء
		النموذج الجزيئي	
		الصيغ الكيميائية	$H_2O (l) \longrightarrow H_2(g) + O_2(g)$
		بعد التحول	غاز الأوكسجين + غاز الهيدروجين
		