

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 الكيميائي يعطي مواد جديدة		
02	صدأ الحديد تحول فيزيائي		
03	الكتلة محفوظة في التحول الكيميائي فقط		
04	نمثل التحول الكيميائي بالنموذج الحبيبي		
05	يحترق الكربون بوجود الأزوت		
06	غاز البوتان صيغته الكيميائية C_2H_{10}		

التمرين الثاني 06

أكمل الفراغات بما يناسب.

اسم الجزيء	المجسم الذي يمثل الجزيء	عدد و نوع الذرات في الجزيء	الصيغة الكيميائية
الماء			
.....		ذرة كربون ذرة أكسجين	
.....			H_2
.....			FeS

التمرين الثالث 08



في مدفأة يحترق غاز المدينة (غاز الميثان) مع غاز ثنائي الأكسجين
ليعطي غاز ثنائي أكسيد الكربون و بخار الماء (الوثيقة).

1- حدّد نوع التحول الحاصل
علّل إجابتك.

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

بعد التحول	قبل التحول	احتراق الميثان
ثاني أكسيد الكربون + بخار الماء	غاز الميثان + غاز الأكسجين	بالأنواع الكيميائية
.....		النموذج الجزيئي
..... + ...		الصيغ الكيميائية

تصحيح الفرض المحروس الأول

العلامة		عناصر الإجابة	
مجموع	مجزأة	التمرين الأول 06ن	
06	×0.5 12	الفرضيات	الإجابة
		التحول الكيميائي يعطي مواد جديدة	ص
		صدأ الحديد تحول فيزيائي	خ
		الكتلة محفوظة في التحول الكيميائي فقط	خ
		نمثل التحول الكيميائي بالنموذج الجزيئي	خ
		يحترق الكربون بوجود الأزوت	خ
		غاز البوتان صيغته الكيميائية C_2H_{10}	خ
		غاز البوتان صيغته الكيميائية C_4H_{10}	خ
06	×0.5 12	التمرين الثاني 06ن	
		اسم الجزيء	المجسم الذي يمثل الجزيء
		الماء	
		أحادي أكسيد الكربون	
		الهيدروجين	
		كبريت الحديد	
		عدد و نوع الذرات في الجزيء	الصيغة الكيميائية
		ذرة أكسجين و ذرتين هيدروجين	H_2O
		ذرة كربون ذرة أكسجين	CO
		ذرتين هيدروجين	H_2
		ذرة حديد و ذرة كبريت	FeS
03	1.5 1.5	التمرين الثالث 08ن	
		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	
		بعد التحول	قبل التحول
		ثاني أكسيد الكربون + بخار الماء	غاز الميثان + غاز الأكسجين
		$H_2O(l) + CO_2(g)$	$O_2(g) + CH_4(g)$
05	×0.5 8 1+	النموذج الجزيئي	الصيغ الكيميائية
		$H_2O(l) + CO_2(g)$	$O_2(g) + CH_4(g)$