

المادة:	الكيمياء ٢	بسم الله الرحمن الرحيم  وزارة التعليم Ministry of Education	المملكة العربية السعودية وزارة التعليم منطقة جازان مدرسة: الثانوية الرابعة مسارات
الاختبار:	ورقة عمل الفصل الاول		
الصف:	الثاني ثانوي		
الزمن:	ساعتان		
الفترة:	الثاني ١٤٤٧		

اسم الطالب	
١٠	

السؤال ١: ضع علامة (✓) أو (X) أمام العبارات التالية:	١٠
--	----

#	العبارة	الإجابة
١	الحرارة النوعية للماء أقل من الحرارة النوعية للأسمنت، ولذلك يسخن الماء أسرع من الأسمنت.	()
٢	تعتمد الخلايا الكهروضوئية في عملها على تحويل الإشعاع الشمسي مباشرة إلى كهرباء.	()
٣	تكتب المعادلة الكيميائية الحرارية في صورة معادلة كيميائية موزونة تشتمل على الحالات الفيزيائية والتغير في الطاقة.	()
٤	التغير في المحتوى الحراري ΔH_{rxn} للتفاعلات الطاردة للحرارة يكون دائماً قيمة سالبة.	()
٥	ينص قانون حفظ الطاقة على أن الطاقة لا تفتى ولا تُستحدث من العدم، ولكن تتحول من شكل إلى آخر.	()
٦	تنقل الحرارة دائماً من الجسم الأبرد إلى الجسم الساخن.	()
٧	تعرف الطاقة بأنها القدرة على بذل شغل أو إنتاج حرارة.	()
٨	في التفاعل الماص للحرارة، تنتقل الحرارة من النظام إلى المحيط.	()
٩	النظام هو جزء معين من الكون يحتوي على التفاعل أو العملية التي نريد دراستها.	()
١٠	تنتقل الحرارة تلقائياً من الجسم الأبرد إلى الجسم الأسخن.	()

انتهت الأسئلة ... بالتوفيق