

الاختبار التجريبي (١٤) المحاكى لنماذج نافس

الاسم التاريخ .../.../١٤٤٦ هـ



رقم السؤال	أ	ب	ج	د
١	0	0	0	0
٢	0	0	0	0
٣	0	0	0	0
٤	0	0	0	0
٥	0	0	0	0
٦	0	0	0	0
٧	0	0	0	0
٨	0	0	0	0

رقم السؤال	السؤال
١	ما نوع التفاعل الكيميائي الذي تمثله المعادلة الكيميائية التالية: $2H_2 + O_2 \longrightarrow 2H_2O$ أ- اتحاد ب- إحلال ج- تحليل د- إبدال
2	ما سبب اختلاف خصائص المواد المتفاعلة عن خصائص المواد الناتجة : $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$ كلوريد + ماء + الصوديوم → هيدروكسيد + حمض الهيدروكلوريك أ-زيادة كتلة المواد الناتجة ب- تغير نوع العناصر ج- تغير ترتيب ذرات العناصر د- تغير عدد العناصر
3	أي من التفاعلات التالية ماصة للطاقة؟ أ- عملية البناء الضوئي ب- مشعل كهربائي يستعمل في اللحام ج- احتراق شمعة د- احتراق الحطب
4	أي المواد التالية من المواد المتفاعلة : هيدروجين + كلوريد الهيدروجين ← حمض الهيدروكلوريك + غازين أ- الغازين ب- الهيدروجين ج- كلوريد الصوديوم د- الكلور

المهارات المستهدفة :

١٤- فهم التفاعلات الكيميائية ومؤشرات حدوثها وأنواعها والعوامل المؤثرة في سرعة تفاعلها..

السؤال	رقم السؤال
أَيُّ مِمَّا يَأْتِي مِثَالاً عَلَى تَفَاعُلَاتِ التَّحَلُّلِ :	5
أ- تفاعل الحديد والأكسجين لتكوين أكسيد الحديد	
ب- تفاعل كلوريد الفضة والرصاص لتكوين كلوريد الرصاص والفضة	
ج- تكون ثاني أكسيد الكربون والماء من حمض الكربونيك	
د- تجمد الماء وتكوين الجليد	6
المواد التي تشترك في التفاعل تمثل :	
أ- مواد ناتجة	
ب- مواد متفاعلة	7
ج- مواد مركبة	
د- مواد متحللة	
أَيُّ مِمَّا يَلِي لَا يَعِدُّ مِنَ الْعَوَامِلِ الْمُؤَثِّرَةِ عَلَى سُرْعَةِ التَّفَاعُلِ الْكِيمِيَاءِيِّ؟	8
أ- درجة الحرارة	
ب- الكثافة	
ج- الضغط	
د- التركيز	
أَيُّ مِمَّا يَلِي لَا يَعِدُّ مُؤَشِّرًا عَلَى حَدُوثِ التَّفَاعُلِ الْكِيمِيَاءِيِّ؟	
أ- تغيير اللون	
ب- تصاعد الغاز	
ج- انطلاق الضوء	
د- الذوبان	