|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| المملكة العربية السعودية. |  | الاختبار التشخيصي لمادة العلوم  للصف ثالث متوسط  الفصل الدراسي الثاني  العام 1446ه | |
| وزارة التعليم. |
| إدارة تعليم |
| مكتب / مدرسة |
| اسم الطالب: ................................................................................................................ | |  | 12 |

اختار الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1. جسيمات موجبة الشحنة توجد في نواة الذرة؟ | | | |
| 1. البروتونات | 1. النيوترونات | 1. الإلكترونات | 1. العدد الكتلي |
| 1. النظائر هي ذرات للعنصر نفسه لكنها تختلف في عدد: | | | |
| 1. النيوترونات | 1. الإلكترونات | 1. العدد الذري | 1. الكتلة الذرية |
| 1. عناصر عادة لامعة وموصلة جيدة للتيار الكهربائي؟ | | | |
| 1. اللافلزات | 1. أشباه الفلزات | 1. الفلزات | 1. المصنعة |
| 1. من مفتاح العنصر الذي أمامك يشير الرقم (12.011) إلى: | | | |
| 1. عدد البروتونات | 1. عدد النيوترونات | 1. عدد الإلكترونات | 1. الكتلة الذرية |
| 1. ماهي العناصر الثلاثة التي تتميز بخصائصها المغناطيسية وتسمى بثلاثية الحديد؟ | | | |
| 1. الحديد – الكوبالت – النيكل | 1. الحديد – الكوبالت – الكربون | 1. الحديد – الكوبالت – الألمونيوم | 1. الحديد – الكوبالت – الأكسجين |
| 1. المادة التي تعمل على زيادة سرعة التفاعل الكيميائي دون أن تتغير؟ | | | |
| 1. المتفاعلات | 1. النواتج | 1. العامل المساعد | 1. المذيب |
| 1. مادة نقية تتكون من عنصرين أو أكثر متحدين كيميائيًا؟ | | | |
| 1. المركب | 1. العنصر | 1. المخلوط المتجانس | 1. المخلوط الغير متجانس |
| 1. تنشأ رابطة ..................... نتيجة تجاذب بين الأيونات الموجبة والسالبة؟ | | | |
| 1. القطبية | 1. الأيونية | 1. التساهمية | 1. الغير قطبية |
| 1. احكم على المعادلة التي أمامك: (4Al + 3O2  Al2O). | | | |
| 1. معادلة موزونة | 1. معادلة غير موزونة | 1. تفاعل طارد للحرارة | 1. تفاعل ماص للحرارة |
| 1. المواد التي تتكون في أثناء حدوث التفاعل الكيميائي تسمى؟ | | | |
| 1. النواتج | 1. المتفاعلات | 1. المحفزات | 1. الأنزيمات |
| 1. يعد انصهار الجليد مثال على؟ | | | |
| 1. تغير كيميائي | 1. تغير فيزيائي | 1. تفاعل طارد للحرارة | 1. تفاعل ماص للحرارة |
| 1. يحتاج التفاعل الكيميائي إلى ............................ لكي يبدأ. | | | |
| 1. مذيب | 1. مساعد | 1. محفز | 1. طاقة تنشيط |