بسم الله الرحمن الرحيم

|  |
| --- |
|  المملكة العربية السعودية المادة / كيمياء وزارة جديد وزارة التربية والتعليم الصف/ الأول الثانوي الإدارة العامة للتربية والتعليم بـمنطقة الزمن / ساعتان مكتب التربية والتعليم بمحافظة ثانويـــة  اختبار الفصل الدراسي الثاني للعام الدراسي 1431-1432هـ |
|  **اسم الطالب/** ......................................................................... الفصل : ........................ |
| الدرجة رقماً / | المصحح /  | التوقيع / |
| الدرجة كتابة / | المراجع / | التوقيع / |
| **استعن بالله ثم أجب عن جميع الأسئلة التالية****السؤال الأول :-****( أ ) ضع علامة ( ✓ ) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( 🗴) أمام العبارة الخاطئة في كل مما يلي :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1) | عندما يتفاعل عنصران فان التفاعل يكون دائما ً تفاعل تكوين . | **( )** |
| 2) | من المؤشرات على حدوث تفاعل كيميائي تغير اللون والرائحة . | **( )** |
| 3) | النواتج هي المكونات الابتدائية و المتفاعلات هي المكونات النهائية . | **( )** |
| 4) | استخدم الكيميائيون مصطلح المول كوحدة قياس عملية للمادة . | **( )** |
| 5) | يشترط في الصيغة الكيميائية أن تكون غير متكافئة . | **( )** |
| 6)  | الكتلة المولية هي نفسها الكتلة الذرية ولكن بوحدة الجرام . | **( )** |

 **( ب ) أكتب المصطلح العلمي المناسب للعبارات التالية :**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. هو تغير تركيب المواد المتفاعلة لتعطي مواد ناتجة تختلف خواصها عن مكوناتها .
 | **(** ...............................................**)** |
| 1. هي مجموعة من الرموز تبين نوع الذرات وعددها النسبي في الجزيء.
 | **(** ...............................................**)** |

 **( ج ) ما الغرض من استخدام الرموز التالية في المعادلات الكيميائية :**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **الرمز** | **→** | **( S )** | **+** | **( aq )** |
| **الغرض** |  |  |  |  |

 **( د ) زن المعادلتين الكيميائيتين الآتيتين :****( هـ ) أحسب عدد الجسيمات في 11,5 مول من الماء H2O .**.................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................**اقلب الصفحة** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **السؤال الثاني :****( أ ) اختر الإجابة المناسبة وذلك بتظليل المربع المناسب :**

|  |
| --- |
| **1) المعادلة التالية : AX + BY 🠆 AY + BX هي معادلة لــ :** |
| **[ ]  تفاعلات الإحلال المزدوج** | **[ ]  تفاعلات التفكك** | **[ ]  تفاعلات الاحتراق** | **[ ]  تفاعلات التكوين** |
| **2) رمز عنصر الصوديوم :** |
| **[ ]  Ar** | **[ ]  Ca** | **[ ]  Na** | **[ ]  Cr** |
| **3) عدد ذرات النيتروجين في المركب NH3 :** |
| **[ ]  ذرة واحدة** | **[ ]  ذرتين** | **[ ]  ثلاث ذرات** | **[ ]  أربعة ذرات** |
| **4) أي مما يلي هي صيغة لملح مائي :**  |
| **[ ]  BaCl2** | **[ ]  C3H6O2** | **[ ]  CoCl2 . 6H2O** | **[ ]  H2O** |
| **5) يسمي الماء الملتصق بالملح بـ :** |  |  |
| **[ ]  ماء التبلور** | **[ ]  ماء مقطر** | **[ ]  ماء مالح** | **[ ]  ماء الذهب** |

**( ب ) هل كتلة مول من H تساوي كتلة مول من O ولماذا ؟**......................................................................................................................................................................................................................................................................................................................**( ج ) أحسب الكتلة المولية ( الجزيئية ) لكلاً من :**

|  |  |
| --- | --- |
| **NaOH =**  | **Na = 23****O = 16****H = 1****Ca = 40****Cl = 35,5****C = 12** |
| **CaCl 2 =** |
| **CCl 4 =** |

**( د ) ما عدد مولات كل من الصوديوم و الفسفور و الأكسجين في صيغة فوسفات الصوديوم Na3PO4**  **؟** ................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................. ...........................................................................................................................................................**( هـ ) أحسب التركيب النسبي المئوي للسكروز C12H22O11 علماً بأن الكتلة المولية له تساوي 342,308** **والكتلة المولية ( H= 1,008 ، O = 16 ، C = 12,011 )**................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................. ............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ...........................................................................................................................................................**انتهت الأسئلة وبالله التوفيق****أ /**   |