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 /** |