|  |
| --- |
|  الشعار**المملكة العربية السعودية المادة : كيمياء 1 – السنة المشتركة** **وزارة التعليم****ادراة التعليم ...........**30درجات**مدرسة......................****اختبار كيمياء 1 – الدور الاول – الفصل الدراسي الثالث**  **اسم الطالب : رقم الجلوس :** 13درجات |

السؤال س س1 : أ - اختر الإجابة الصحيحة للعبارات الآتية :

|  |
| --- |
| **1. فرع من فروع علم الكيمياء يدرس المادة والبيئة :** |
|  أ / الكيمياء العضوية | ب / الكيمياء البيئية | ج / الكيمياء غير العضوية | د / الكيمياء التحليلية |
| **2 - شحنة الإلكترون :** |
|  أ / موجبة | ب / سالبة | ج / متعادلة  | د / لاشحنة لها |
| **3 - ...............هي التي لها عدد البروتونات نفسه لكنها تختلف في عدد النيترونات :**  |
| أ / النظائر | ب / الاملاح  | ج / الجسيمات | د / العناصر |
| **4 – الحالة .................لها شكل وحجم ثابت وغير قابلة للانضغاط :** |
|  أ / السائلة  | ب / الغازية  | ج / الصلبة  | د / البخارية  |
| **5 - مزيج مكون من مادتين نقيتين أو اكثر تحتفظ كل مادة بخواصها الأصلية هو :** |
|  أ / السائل  | ب / المخلوط  | ج / المركب | د / الماء |
| **6- عند تفاعل 12gm مغنيسيوم مع كمية كافية من الأكسجين ونتج 20gm من أكسيد المغنيسيوم , فإن نسبة الأكسجين .. :** |
|  أ / 60 % | ب / 40 % | ج / 4 % | د / 32 % |
| **7 - عنصر عدد بروتوناته 11 وعدد نيوتروناته 12, فإن عدده الكتلي ... :** |
|  أ / 11 | ب / 12 | ج / 22  | د / 23 |

|  |
| --- |
| **8– احسب عدد الجزيئات في 11.5 mol من الماء H2O :** |
| أ / 6.9 x 10 24  | ب / 11.5 x 10 10  | ج / 9.8 | د/ 13.7 x10 12  |
| **9- ألمعامل x في المعادلة الموزونة تكون قيمته : N2 + xH2 2NH3 ..** |
| أ / 2 | ب/ 3 | ج / 5 | د/ 1 |
| **10- التوزيع الإلكتروني للصوديوم 11 Na :** |
| أ / 1S22S2 2P6 3S1 | ب / 3S1 1S12S32P4 | ج/ 1S22S22P63S2 | د/ 1S12P6 |
| **11- وضح نوع التفاعل التالي : CH4 + 2O2 CO2 + 2 H2O**  |
| أ / تكوين  | ب / احتراق | ج / تفكك  | د / تحلل |
| **12 - الصيغة الكيمائية لمركب كلوريد المغنسيوم حيث ان Cl-1 و Mg+2  :** |
| أ / CaCl  | ب / MgCl2 | ج/ CaCl2 | د / MgCl |

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 ب – **علل : يعتبر جزي الماءH2O من المركبات**

 يتبع

س2 /أ - ضع أمام العبارة الصحيحة عبارة ( صح ) وأمام العبارة الخاطئة عبارة ( خطأ )

10درجات

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **العبارة** |  | **صح** |  | **خطأ** |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **1 – تسمى الأعمدة في الجدول الدوري "المجموعات .** |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **2 – الذرة متعادلة كهربائياً .**  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **3 – جسيم بيتا عبارة عن جسيم ذو شحنة موجبة .** |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **4 – يوجد غاز الاوزون في طبقة الميزوسفير .**  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **5 – من الادلة على حدوث التفاعل الكيميائي تغير درجة الحرارة .**  |  |  |  |  |

 ب - اختر من القائمة ( الثانية ) ما يناسب القائمة ( الاولى ) ثم ظلل في ورقة الاجابة

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **رقم العبارة** | **القائمة الاولى**  | **حرف الكلمة المناسبة للعبارة** |  | **حرف الكلمة** | **القائمة الثانية** 10درجات |
| **1** | **............... هو مقياس كمية المادة ولقوة جذب الارض للمادة .** |  |  | **أ** | **تغير كيميائي**  |
| **2** | **طريقة لفصل المخاليط**  |  |  | **ب** | **قانون حفظ الكتلة** |
| **3** |  **احتراق الخشب مثال على .......................**  |  |  | **ج** | **الوزن**  |
| **4** | **كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة**  |  |  | **د** | **الترشيح**10درجات |
| **5** | **من الخواص المميزة التي لا تعتمد على كمية المادة .** |  |  | **ه** |  **درجة الانصهار** 10درجات |

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**س3 / أ – عند تفاعل محلول حمض الهيدروكلوريك HCIمع محلول هيدروكسيد الكالسيوم Ca(OH)2 لا نتاج جزي الماء ومحلول كلوريد الكالسيوم CaCI2**

7درجات

**1 - اكتب المعادلة الرمزية الموزونة محدد الايون المتفرج**

**2 – بين نوع التفاعل**

**ب- عدد اجزاء الذرة**

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**ج – اذكر فرق واحد بين المخلوط المتجانس وغير المتجانس ؟**

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

 **انتهت الأسئلة**