|  |
| --- |
| 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**