**السؤال الأول : ( أ ) ضع علامه ( √ ) امام العبارة الصحيحة وعلامه ( × ) امام العبارة الخاطئه :**

 13

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **المملكة العربية السعودية** |  |  |  **اسم الطالب الثلاثي** |
| **وزارة التعليم** |  |
| **الإدارة العامة للتعليم بمحافظة ..................** | **30** | **رقم الجلوس : رقم اللجنه :** |
| **مدرسة .............** | **الصف : الثاني الثانوي مسار عام ( اول – ثاني – ثالث )**  |
| **الدرجة كتابه** |  فقط | **زمن الاختبار / ............** |
| **اسم المصحح** | **أ /**  | **توقيعه** | **المادة / كيمياء 2**  |
| **اسم المراجع** | **أ /** | **توقيعه** | **المدقق وتوقيعه /**  |

**اختبار الفصل الدراسي الأول – الدور الاول لعام 1444 هـ**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **م**  |  **العــــبـــاره** |  **العلامة** 10  |
| **1** | **الصيغة التي تبين العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في الجزيء الواحد من المادة هي الصيغة الأولية**  |  |
| **2** | **مستوى الطاقة 4s أقل طاقة من المستوى الطاقة 3d** |  |
| **3** | **اسم العالم الذي رتب العناصر في الجدول الدوري تصاعديا حسب العدد الذري هو هنري موزلي** |  |
| **4** | **نصف قطر 12Mg اعلى من نصف قطر 65Ba** |  |
| **5** | **تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون حفظ الكتلة**  |  |
| **6** | **نوع الرابطة في جزيء الماء H2O تساهمية قطبية اذا كان 1H ,16O** |  |
| **7** | **التمثيل النقطي للاكترونات في 20Ca هو .Ca.** |  |
| **8** | **اذا كانت نسبة عنصر البروم 65% من LiBr فان نسبة عنصر الليثيوم تساوي 35%** |  |
| **9** | **اسم المركب HCIO3 حمض الهيدروكلوريك** |  |
| **10** | **تختلف خواص السبائك قليلا عن خواص العناصر المكونه لها**  |  |
| **11** | **الشكل الهندسي للمركب CH4 هو رباعي الأوجه المنتظم** |  |
| **12** | **اذا كان لديك المركب كتلته المولية 78.12g ⁄ moI صغيته الاولية CH كتلتها 13.g ⁄ moI فان الصيغة الجزيئية C6H6** |  |
| **13** | **تتكون الرابطة سيجما عندما تتشارك ذرتان في الالكترونات في الرابطة التساهمية بتداخل المستويات بشكل راسي** |  |

**السوال الثاني :اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :-**

**1 – .............عناصر قابلة للطرق والسحب وموصلة للكهرباء والحرارة بشكل جيد : -**

**أ ) اللافلزات ب ) الفلزات ج ) الغازات النبيله د ) الاشباه الفلزات**

 9

**2 – عدد مولات غاز الهيدروجين H2 المتفاعل لانتاج 6moI من HBr حسب التفاعل H2 + Br2 → 2HBr تساوي**

**أ ) 6 ب ) 3 ج ) 12 د ) 1.5**

**3 – عند اتحاد أيونات الالومينيوم AI3+ مع ايونات الهيدروكسيد OH- ينتج مركب صيغته الكيميائية هي : -**

**أ ) AICI3 ب ) AIPO4 ج ) AI2O3 د ) AI(OH)3**

**4– ينتج من خلط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مهجنه جديدة ممثالة في عملية : -**

**أ ) التميؤ ب ) التحليل ج ) التهجين د) الرنين**

**5– اذا كان لديك التوزيع الالكتروني 30Zn:[Ar]18 4s23d10 فان عنصر ............-**

**أ ) انتقالي وفلز ب ) مماثل لافلز ج ) مماثل وفلز د) مماثل وشبه فلز**

**6– نوع الرابطة التي تكون قوة التجاذب بين الايونات الموجبة للفلزات والالكترونات الحرة في الشبكة الفلزية: -**

**أ ) الأيونية ب ) التساهمية ج ) الفلزية د ) الهيدروجينية**

**7 ) أي المركبات التالية لها طاقة شبكة بلورية عالية -**

**أ ) NaCI ب) CUCI ج ) MgCI2 د) KCI**

**8 – يتم حساب عدد النسب المولية لاي تفاعل موزن بالعلاقة : -**

**أ ) 2n2 ب ) n-1 ج) n(n+1) د) n(n-1)**

 **9 - تردد الاشعة السينية ذات طول موجي 8.72×10-2m وسرعه الضوء 3×108m ⁄ s يساوي Hz ............**

**أ ) 3.44 ×109 ب ) 4.33×109 ج) 34 د 67.7×105(**

 **اقلب الورقه**

 6

**السؤال الثالث ( أ ) ضع المصطلح العلمي في الفراغ الصحيح :-**

 **المادة المحددة – حالة الاسقرار – الالكتروليت – الفوتون – تركيب لويس**

**1 – المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي.........................**

**2 – ترتيب إلكترونات التكافؤ في الجزيء .....................................**

**3 – المادة التي تستهلك كليا في التفاعل وتحدد كمية المادة الناتجة................................**

**4 – جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة .................................**

**5 - الوضع الذي تكون الإلكترونات الذرة فيها أدنى طاقة ..........................**

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

 **( ب ) علل لمايلي : ذرات الفلزات نشطة كيميائيا ً.**

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

**السؤال الرابع : اذا كان المردود النظري 0.685g والمردود الفعلي 0.433g للناتج ما نسبة المردود المئوية حسب التفاعل: 2NH2 N2 + 3H2 →**

 2

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

 **انتهت الاسئلة**