|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **المملكة العربية السعودية** |  | **المجموع الكلي** |
| **وزارة التعليم** |  |
| **الإدارة العامة للتعليم بمحافظة الاحساء** |
| **مدرسة ..................** | **30** |
| **اختبار -الدور الأول -الفصل الدراسي الأول - للعام الدراسي 1445 – 1445 هـ** | | |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **المادة** | **كيــــمــــياء 2** | | | **الصف** | **الثاني الثانوي**  **مسارعام** |
| **اليوم** |  | **التاريخ** | **/11/14445 هـ** | **زمن الإجابة** | **ساعتين ونصف** |
| **اسم الطالب الثلاثي** | **الصف :2 / رقم الجلوس** | | | | |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **رقم السؤال** | **الدرجة المستحقة** | | **اسم المصحح وتوقيعه** | **اسم المراجع وتوقيعه** | **اسم المدقق وتوقيعها** |
| **درجة النظري( 30 )** | **درجة العملي ( 10 )** |
| **السؤال الأول ( 12 )** |  |  | **أ .................** | **أ** |  |
| **السؤال الثاني ( 12 )** |  |  |  | **12** |
| **السؤال الثالث ( 6 )** |  |
| **كتابة الدرجة الكلية للنظري** | **فقط** | | | |

**السؤال الأول: ( أ ) ضع علامه ( √ ) امام العبارة الصحيحة وعلامه ( × )أمام العبارة الخاطئة : -**

1. **تكون الذرة في الحالة الإثارة عندما تكتسب إلكترونات الذرة الطاقة......... ............................................. ......( )**

1. **– تعتبر ذرة 9F أعلى كهرو سالبية من ذرة 35Br.................................................................................( )**

**اقلب الصفحة**

1. **– اسم المركب H2SO3 حمض الكبريتيك والمركب CCI4 رباعي كلوريد الكربون...................... ....................( )**
2. **– الطول الموجي هو أقصر مسافة بين قمتين متتاليتين او قاعين متتاليين.. .............. ......................................( )**

1. **– عدد النسب المولية للتفاعل : 2K+O2 →2K2O يساوي 6 ...........................................................( )**

**6- عدد مولات NH3 الناتجة من تفاعل 4mOI من غاز N2 حسب التفاعل :N2 +3H2 →2NH3 يساوي 8moI .......( )**

1. **-الشكل الفراغي لجزيء PH3 منحني اذا كان 1H ,15P ................................................... ..................( )**
2. **– طاقة المستوى الثانوي 3d اقل من طاقة المستوى الثانوي 4S.................................................................( )**

**9 - يعتبر العالم هنري موزلي الذي رتب العناصر في الجدول الدوري تصاعديا ً وفق العدد الذري والكتلة الذرية .................( )**

**10 – تسمى النسبة المولية بالكتلة لكل العناصر بالتركيب النسبي المئوي للمركب................................. ...................( )**

**( ب ) احسب طاقة الفوتون الصادرة من الاشعة السينية التي ترددها 3.67 × 102 Hz وثابت بلانك 6.626× 10-34 J.s ؟ .**

**اقلب الورقة**

**السؤال الثاني ( أ ) :اختار الإجابة الصحيحة مما يلي : -**

**12**



**اقلب الصة**

**1 – يطلق على العملية التي يتم فيها خلط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مهجنه جديدة مماثلة:-**

**أ ) التهجين ب ) الرنين ج ) القطبية د ) القوى بين الجزيئات**

**2 – ................... عناصر قابلة للتوصيل الكهربائي والحراري وقابلة للطرق والسحب**

**أ ) اللافلزات ب ) الفلزات ج ) اشباه الفلزات د ) الفلزات واللافلزات**

**3 – نوع الرابطة الناتجة من قوة التجاذب بين الأيونات الموجبة للفلزات والإلكترونات الحرة في الشبكة الفلزية: -**

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

**4 – إذا كانت كتلة AI وO2 245 g فان كتلة AI2O3 تساوي g.......... حسب التفاعل :4AI +3O2 →2AI2O3**

**أ ) 89 ب ) 245 ج ) 45 د )678**

**5 – اذا كان لديك العنصر 12Mg فان التمثيل النقطي للإلكترونات له : -**

**أ ) .Mg ب ) .Mg. ج ) Mg د )..Mg.**

**6– اذا كان لديك التوزيع الالكتروني 26Fe:[Ar]18 4s23d6 وعندما يتحول الى ايون Fe2+ يصبح توزيعه الالكتروني هو**

**أ ) [Ar]18 3d4 ب ) [Ar]18 4s23d4 ج ) [Ar]18 3d6 د ) [Ar]18 4s23d5**

**7 – عند اتحاد أيونات النحاس CU2+ مع ايونات النترات NO3 – فان صيغة المركب الناتج هو**

**أ ) CU2O ب ) CU3N2 ج ) CU(NO3)2 د ) CU(NO2)2**

**8- تستخدم كبريتات الصوديوم المائية في**

**أ ) مثبط ب ) خزن الطاقة الشمسية ج ) محفز د )مذيب عضوي**

**9 - أي المركب له طاقة شبكة بلورية أعلى : -**

**أ ) NaCI ب ) SrCI2ج ) LiCIد )HCI**

**ب ) علل لما يلي : قدرة المواد الايونية في حالتها السائلة او محلول على التوصيل الكهربائي بصورة جيدة**

**ج – اكمل الجدول : -**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **الفئة** | **المجموعة** | **التوزيع الالكتروني** | **رمز العنصر** |
|  |  |  | **13AI** |

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ السؤال الثالث: ضع المصطلح المناسب فيما يلي : -**

**6**



**اقلب الصة**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **م** | **العمود الأول** | **رقم الاجابة** | **العمود الثاني** |
| **1** | **مجموعة من ترددات الموجات الكهرومغناطيسية المنطلقة من ذرات العنصر** |  | **المردود الفعلي** |
| **2** | **إلكترونات المستوى الطاقة الرئيس الأخير من للذرة** |  | **الحمض الاوكسجيني** |
| **3** | **حالة تحدث عندما يكون هناك احتمال لرسم أكثر من تركيب لويس لشكل الجزيء او الأيون** |  | **الألكتروليت** |
| **4** | **المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي** |  | **الكترونات التكافؤ** |
| **5** | **يتألف من الهيدروجين وأيون اكسجيني** |  | **الرنين** |
| **6** | **كمية المادة الناتجة عند أجراء التفاعل الكيميائي عمليا ً** |  | **طيف الانبعاث الذري** |

**انتهت الاسئلة**