|  |
| --- |
| **بسم الله الرحمن الرحيم** |
| المملكة العربية السعودية | الوصف: صور شعار وزارة التعليم png جديدة | الصف : اول ثانوي |
| وزارة التعليم | المادة : كيمياء 1 |
| إدارة التربية والتعليم بمحافظة  | التاريخ : / 11 / 1443 هـ |
| مدرسة  |  اختبار الفصل الدراسي الثالث الدور الأول - العام الدراسي 1443 هـ | الزمن : ساعتان |
| الدرجة  |  | **د** | المصحح | المراجع | المدقق |
| أ/ |  أ/ |  |
| 40 |
| اسم الطالب |  |
| رقم الجلوس |  |  |  |  |

 **11**

**السؤال الأول : ) أ ) :اختر الإجابة الصحيحة للعبارات الآتية**

|  |  |
| --- | --- |
|  | يصل درجة غليان الماء الى 100درجة مئوية تعد خاصية .................. |
| **أ-** | كيميائية | **ب-** |  فيزيائية مميزة | **ج-** | كيميائية وفيزيائية | **د-** | فيزيائية غير مميزة |
|  | عدد النيترونات والعدد الذري بالترتيب لذرة الالومنيوم فيها العدد الكتلي 27 وعدد الالكترونات 13 يساوي |
| **أ-** | **14 ، 13**  | **ب-** | **13 ، 11**  | **ج-** | **14 ، 11**  | **د-** | **15 ، 13**  |
|  | المسبب لتناقص سمك طبقة الاوزون هو غاز |
| **أ-** | الميثان | **ب-** | الفريونCFC  | **ج-** |  الأمونيا | **د-** | ايثانول |
|  | اقترح في نموذج ........................... ان الذرات صلبة ومتجانسة ولا يمكن تجزئتها  |
| **أ-** | طمسون | **ب-** | ديمقريطس | **ج-** | رذرفود | **د-** | جون دالتون |
|  | يصنف التفاعل : Zn +2HCI = ZnCI2 +H2 انه تفاعل |
| **أ-** | تكوين | **ب-** | احلال مزدوج | **ج-** | احتراق | **د-** | احلال بسيط |
|  | عدد.المولات 80 g من هيدروكسيد الصوديوم اذا كانت الكتلة المولية له 40 جرام /مول يساوي .................moI |
| **أ-** | **2** | **ب-** | **0.5** | **ج-** | **4** | **د-** | **5** |
|  | تسمى المركبات التي تنتج ايونات الهيدروجين عند الاذابة في الماء هي  |
| **أ-** | احماض | **ب-** | املاح | **ج-** | قواعد | **د-** | احماض وقواعد |
|  | لوزنالمعادلة **: BF3 = 4B +6F2 ..............** نضعمكانالفراغالعدد |
| **أ-** | **4** | **ب-** | **3** | **ج-** | **1** | **د** | **6** |
| 1.
 | عند تأثير ارتفاع درجة الحرارة على حجم البالون فان المتغير المستقل هو  |
| **أ-** | درجة الحرارة | **ب-** | حجم البالون | **ج-** | حجم الغاز | **د-** | كمية الهواء في البالون |

|  |  |
| --- | --- |
|  | يطلق على البحث الذي يحل أي مشكلة محددة |
| **أ-** | البحث النظري | **ب-** | البحث النظري والتطبيقي | **ج-** | البحث التطبيقي | **د-** | البحث الوصفي |

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

 (ب ) اكتب التوزيع الالكتروني لذرة الحديد 26Fe اقلب الورقة

**السؤال الثاني : ضع علامه ( √ ) امام العبارة الصحيحة وعلامة ( × ) امام العبارة الخاطئة :**

**15**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **1** | الرمز ( s ) في المعادلة الكيميائية يشير الى الحالة الصلبة والسائلة | **( )** |
| ***2*** | الايونات المتفرجة لا تشارك في التفاعل | **( )** |
|  **3** | يطلق على العبارة او التفسير المؤقت قابل للاختبار بالفرضية | **( )** |
|  **4** | تغير اللون من مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي  | **( )** |
| **5** | طاقة المستوى 3S أقل طاقة من المستوى 3d | **( )** |
| **6** | النظائر التي تحتوي عدد الالكترونات متساوية وعدد النيتوترونات مختلف لنفس الذرة بسبب اختلاف العدد الكتلي | **( )** |
| **7** | المعادلة اللفظية للتفاعل :N2 +3H2=2NH3 هي عند تفاعل النيتروجين مع الهيدروجين ينتج الامونيا | **( )** |
| **8** | الوحدة في النظام العالمي لقياس المادة هو المول | **( )** |
| **9** | اقصى عدد الالكترونات في المستوى الطاقة الرئيسي الثالث يساوي 18 الكترونا ً | **( )** |
| **10** | عدد ذرات 7.475moI من النحاس تساوي 4.5 ×1024 ذرة  | **( )** |
|  **11** | الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الماغنيسيوم هي Mg(OH)2 | **( )** |
| **12** | طريقة فصل الرمل من الحديد بوجود الماء بطريقة الترشيح والمغناطيس والتقطير  | **( )** |
| **13** | عند تفاعل 10 g من البوتاسيوم مع غاز الكلور فانتج 45.75g من اكسيد البوتاسيوم فان كتلة غاز الاكسجين 35.75g | **( )** |
| **14** | تتصف المادة في الحالة الصلبة بانه لها شكل وحجم محددان | **( )** |
| **15** | كتلة الجسم ثابته لا تتغير بتغير المكان  | **( )** |

**السؤال الثالث ( أ ) اختر المصطلح المناسب :-**

12

**)المخلوط غير المتجانس – التغيرات الكيميائية – قانون حفظ الكتلة – جسيمات الفا - الكتلة المولية – الالكترونات )**

1. **كتلة بالجرامات لمول واحد من أي مادة نقية ...................................................**
2. **جسيمات سالبه الشحنه تدور حول نواه الذرة ......................**
3. **اشعة تصدر من نواه الذرة شحنتها موجبه ثنائية وتحوى على بروتونين ونيوترونين .................................**
4. **تحويل المادة الى مادة جديدة بخواص جديدة تختلف في المظهر والتركيب عن المادة الاصلية ...............................**
5. **الكتلة لاتفنى ولا تستحدث اثناء التفاعل الكيميائي وتكون كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة ............................**
6. **مزيج من مادتين او اكثر دون اتحاد كيميائي وتركيبه غير منتظم ومكوناته متمايزة..............**

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

 **( ب ) عند تفاعل 7.5 g من الكالسيوم مع غاز الكلور لأنتاج 56.32g من كلوريدالكالسيوم ، ما النسبة بالكتلة لعنصر**

 2

 الكالسيوم ؟ .

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

 انتهت الاسئلة

انتهت الاسئلة