|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  دولــــة فلسطين  |  | **Palestine State Of** |
|  وزارة التربية و التعليم العالي |  **Ministry Of Education & Higher Education** |
|  مديرية التربية و التعليم ـ خان يونس**مدرسة سمو الشيخ حمد بن خليفة آل ثاني الثانوية للبنات** | **Directorate Of Education Khan- Younis** **الرقم الوطني: 32111012** |

**اختبار نصف الفصل الأول في مادة العلوم العامة للصف التاسع**

**اسم الطالبة:............................ الشعبة:...............**

**السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة: (4 علامات)**

1. تم ترتيب العناصر في الجدول الدوري الحديث حسب الزيادة في :
2. الكتلة الذرية ب- العدد الكتلي ج- العدد الذري د- الوزن الذري
3. تعتمد طاقة الحركة على :
4. كتلة الجسم ب- الارتفاع عن سطح الأرض. ج- سرعة الجسم د- (أ+ج) معاً
5. رقم تأكسد الماغنيسيوم في المركب **MnO2  يساوي ( -2 ، +4 ، - 4 ،+ 2)**
6. أي من أزواج العناصر التالية تقع في نفس الدورة :
7. 11Na / 12Mg ب - 8O / 16S ج- 6C / 2He د- 10Ne / 13Al

**السؤال الثاني/ اكتبي المصطلح العلمي المناسب: (6 علامات)**

1. [ ............. ] مجموع كتل البروتونات و النيترونات الموجودة في نواة ذرة العنصر .
2. [..................] معظم العناصر تصل ذراتها للثبات عندما يصبح مستوى طاقتها الأخير =8 الكترونات .
3. [...............] رابطة تساهمية تنتج من تشارك ذرتين في زوج واحد من الالكترونات .
4. [...............] ترتيب الفلزات من الأكثر نشاطاً إلى الأقل نشاطاً حسب شدة تفاعلها مع الأكسجين ، الماء البارد أو الساخن ، حمض HCl .
5. [................] عملية الإضافة التدريجية لمحلول قاعدي إلى محلول حمضي أو العكس حتى الوصول إلى نقطة التعادل .
6. [................] المقدرة على بذل شغل أو احداث تغيير.

**السؤال الثالث: بم تفسري: (3 علامات)**

1. أهمية أشباه الفلزات في التطبيقات التكنولوجية .

.............................................................................................

1. ميل ذرة F لكسب الالكترونات أكبر من ميل ذرة Cl لكسب الالكترونات .

.......................................................................................................

1. مقدار طاقة الجسم الحركية يكون دائماً موجب.

.............................................................................

**السؤال الرابع/ ماذا يحدث إذا. ( 3 علامتان)**

**1. تعرض إناء من الألمنيوم لأكسجين الهواء الجوي............................................................**

 **2.تأكسد السكر في خلايا جسم الإنسان ........................................................................**

**3.وضع حمض الهيدروكلوريك في إناء من الفضة:..............................................................**

**السؤال الخامس: قارني حسب الجدول: (4علامات )**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **وجه المقارنة** |  |  |
| **التوصيل الكهربي** |  |  |
| **وجه المقارنة** | **يوديد البوتاسيوم في تحلل H2O2**  | **الفينول فثالين في المعايرة** |
| **الأهمية** |  |  |

**السؤال السادس: (10علامات)**

* **اكتب صيغة المركب الناتج من تفاعل العناصر التالية ثم حدد نوع الرابطة فيما يلي:**

19K , 8 O ..............................................................................................

* **ارسم تمثيل لويس للمركب التالي ثم حدد نوع الرابطة التساهمية**

 علماً بأن الأعداد الذرية للعناصر المستخدمة هي " 7N ، 6C

CN-1 .........................................................................................................

* **أكمل المعادلات التالية مبيناً نوع التفاعل علماً بأن سلسلة النشاط الكيميائي للفلزات**

 4- Zn+ FeSO4 …………

6-NaOH + HCl ……….. + ………..

* **حددي العامل المؤكسد والمختزل في المعادلة التالية:**

 **2 Ca + O2 2CaO**